

---

ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО  
ПО ТЕХНИЧЕСКОМУ РЕГУЛИРОВАНИЮ И МЕТРОЛОГИИ

---



НАЦИОНАЛЬНЫЙ  
СТАНДАРТ  
РОССИЙСКОЙ  
ФЕДЕРАЦИИ

ГОСТ Р  
54316—  
2020

---

**ВОДЫ МИНЕРАЛЬНЫЕ ПРИРОДНЫЕ  
ПИТЬЕВЫЕ**

**Общие технические условия**

Издание официальное



Москва  
Стандартинформ  
2020

## Предисловие

1 РАЗРАБОТАН Союзом производителей безалкогольных напитков и минеральных вод (СПБН), Всероссийским научно-исследовательским институтом пивоваренной, безалкогольной и винодельческой промышленности — филиалом Федерального государственного бюджетного научного учреждения «Федеральный научный центр пищевых систем им. В.М. Горбатова» РАН (ВНИИПБиВП — филиал ФГБНУ «ФНЦ пищевых систем им. В.М. Горбатова» РАН), ФГБУ «Национальный медицинский исследовательский центр реабилитации и курортологии» Минздрава России (ФГБУ «НМИЦ РК» Минздрава России), Государственным автономным учреждением здравоохранения города Москвы «Московский научно-практический центр медицинской реабилитации, восстановительной и спортивной медицины Департамента здравоохранения города Москвы» (ГАУЗ МНПЦ МРВСМ ДЗМ)

2 ВНЕСЕН Техническим комитетом по стандартизации ТК 175 «Пивоваренная продукция и напитки безалкогольные»

3 УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 13 марта 2020 г. № 133-ст

4 ВЗАМЕН ГОСТ Р 54316—2011

*Правила применения настоящего стандарта установлены в статье 26 Федерального закона от 29 июня 2015 г. № 162-ФЗ «О стандартизации в Российской Федерации». Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодном (по состоянию на 1 января текущего года) информационном указателе «Национальные стандарты», а официальный текст изменений и поправок — в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ближайшем выпуске ежемесячного информационного указателя «Национальные стандарты». Соответствующая информация, уведомление и тексты размещаются также в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет ([www.gost.ru](http://www.gost.ru))*

© Стандартинформ, оформление, 2020

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии

## Содержание

1 Область применения . . . . .	1
2 Нормативные ссылки . . . . .	1
3 Термины и определения . . . . .	3
4 Классификация . . . . .	4
5 Общие технические требования . . . . .	4
6 Правила приемки . . . . .	9
7 Методы контроля . . . . .	9
8 Идентификация . . . . .	10
9 Транспортирование и хранение . . . . .	11
Приложение А (обязательное) Требования к химическим показателям групп, гидрохимических типов минеральных вод и их лечебному применению . . . . .	12
Приложение Б (обязательное) Перечень медицинских показаний по применению (внутреннему) минеральной воды . . . . .	35
Приложение В (рекомендуемое) Форма протокола полного химического анализа минеральной воды . . . . .	36
Приложение Г (рекомендуемое) Форма протокола сокращенного химического анализа минеральной воды . . . . .	38
Приложение Д (рекомендуемое) Форма протокола краткого химического анализа минеральной воды . . . . .	40
Приложение Е (обязательное) Алфавитный указатель лечебных, лечебно-столовых и столовых вод . . . . .	41
Библиография . . . . .	44



ВОДЫ МИНЕРАЛЬНЫЕ ПРИРОДНЫЕ ПИТЬЕВЫЕ

Общие технические условия

Drinking natural mineral waters. General specifications

Дата введения — 2020—07—01  
с правом досрочного применения

## 1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на минеральные природные питьевые воды (далее — минеральные воды), предназначенные для реализации потребителям, в том числе используемые в санаторно-курортном лечении.

Настоящий стандарт не распространяется на минеральные природные воды, не предназначенные для питья, питьевые природные и обработанные воды, купажированные, искусственно минерализованные питьевые воды и питьевые воды для детского питания.

## 2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 8.579—2019 Государственная система обеспечения единства измерений. Требования к количеству фасованных товаров в упаковках любого вида при их производстве, расфасовке, продаже и импорте

ГОСТ 908 Кислота лимонная моногидрат пищевая. Технические условия

ГОСТ 4245 Вода питьевая. Методы определения содержания хлоридов

ГОСТ 4386 Вода питьевая. Методы определения массовой концентрации фторидов

ГОСТ 4388 Вода питьевая. Методы определения массовой концентрации меди

ГОСТ 4389 Вода питьевая. Методы определения содержания сульфатов

ГОСТ 4974 Вода питьевая. Определение содержания марганца фотометрическими методами

ГОСТ 8050 Двуокись углерода газообразная и жидккая. Технические условия

ГОСТ 10444.15 Продукты пищевые. Методы определения количества мезофильных аэробных и факультативно-анаэробных микроорганизмов

ГОСТ 14192 Маркировка грузов

ГОСТ 15846 Продукция, отправляемая в районы Крайнего Севера и приравненные к ним местности. Упаковка, маркировка, транспортирование и хранение

ГОСТ 18164 Вода питьевая. Метод определения содержания сухого остатка

ГОСТ 18293 Вода питьевая. Методы определения содержания свинца, цинка, серебра

ГОСТ 18309 Вода. Методы определения фосфорсодержащих веществ

ГОСТ 18963 Вода питьевая. Методы санитарно-бактериологического анализа

ГОСТ 19413 Вода питьевая. Метод определения массовой концентрации селена

ГОСТ 23268.0 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Правила приемки и методы отбора проб

ГОСТ 23268.1 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения органолептических показателей и объема воды в бутылках

ГОСТ 23268.2 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения двуокиси углерода

ГОСТ 23268.3 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения гидрокарбонат-ионов

## ГОСТ Р 54316—2020

- ГОСТ 23268.4 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Метод определения сульфат-ионов
- ГОСТ 23268.5 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения ионов кальция и магния
- ГОСТ 23268.6 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения ионов натрия
- ГОСТ 23268.7 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения ионов калия
- ГОСТ 23268.8 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения нитрит-ионов
- ГОСТ 23268.9 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения нитрат-ионов
- ГОСТ 23268.10 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Метод определения ионов аммония
- ГОСТ 23268.11 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Метод определения ионов железа
- ГОСТ 23268.12 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Метод определения перманганатной окисляемости
- ГОСТ 23268.14 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения ионов мышьяка
- ГОСТ 23268.15 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения бромид-ионов
- ГОСТ 23268.16 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения йодид-ионов
- ГОСТ 23268.17 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения хлорид-ионов
- ГОСТ 23268.18 Воды минеральные питьевые лечебные, лечебно-столовые и природные столовые. Методы определения фторид-ионов
- ГОСТ 23285 Пакеты транспортные для пищевых продуктов и стеклянной тары. Технические условия
- ГОСТ 23950 Вода питьевая. Метод определения массовой концентрации стронция
- ГОСТ 24597 Пакеты тарно-штучных грузов. Основные параметры и размеры
- ГОСТ 25776 Продукция штучная и в потребительской таре. Упаковка групповая в термоусадочную пленку
- ГОСТ 26449.1 Установки дистилляционные опреснительные стационарные. Методы химического анализа соленых вод
- ГОСТ 26663 Пакеты транспортные. Формирование с применением средств пакетирования. Общие технические требования
- ГОСТ 26927 Сырье и продукты пищевые. Методы определения ртути
- ГОСТ 26930 Сырье и продукты пищевые. Метод определения мышьяка
- ГОСТ 26932 Сырье и продукты пищевые. Методы определения свинца
- ГОСТ 26933 Сырье и продукты пищевые. Методы определения кадмия
- ГОСТ 30178 Сырье и продукты пищевые. Атомно-абсорбционный метод определения токсичных элементов
- ГОСТ 30538 Продукты пищевые. Методика определения токсичных элементов атомно-эмиссионным методом
- ГОСТ 31660 Продукты пищевые. Инверсионно-вольтамперометрический метод определения массовой концентрации йода
- ГОСТ 31747 Продукты пищевые. Методы выявления и определения количества бактерий группы кишечных палочек (килиформных бактерий)
- ГОСТ 31861 Вода. Общие требования к отбору проб
- ГОСТ 31863 Вода питьевая. Метод определения содержания цианидов
- ГОСТ 31864 Вода питьевая. Метод определения суммарной удельной альфа-активности радионуклидов
- ГОСТ 31866 Вода питьевая. Определение содержания элементов методом инверсионной вольт-амперометрии

ГОСТ 31867 Вода питьевая. Определение содержания анионов методом хроматографии и капиллярного электрофореза

ГОСТ 31869 Вода. Методы определения содержания катионов (аммония, бария, калия, кальция, лития, магния, натрия, стронция) с использованием капиллярного электрофореза

ГОСТ 31870 Вода питьевая. Определение содержания элементов методами атомной спектрометрии

ГОСТ 31904 Продукты пищевые. Методы отбора проб для микробиологических испытаний

ГОСТ 31940 Вода питьевая. Методы определения содержания сульфатов

ГОСТ 31942 Вода. Отбор проб для микробиологического анализа

ГОСТ 31949 Вода питьевая. Метод определения содержания бора

ГОСТ 31950 Вода. Методы определения содержания общей ртути беспламенной атомно-абсорбционной спектрометрией

ГОСТ 31955.1 Вода питьевая. Обнаружение и количественный учет *Escherichia coli* и колиформных бактерий. Часть 1. Метод мембранный фильтрации

ГОСТ 31957 Вода. Методы определения щелочности и массовой концентрации карбонатов и гидрокарбонатов

ГОСТ 31958 Вода. Методы определения содержания общего и растворенного органического углерода

ГОСТ 32037 Напитки безалкогольные и слабоалкогольные, квасы. Метод определения двуокиси углерода

ГОСТ 32220 Вода питьевая, расфасованная в емкости. Общие технические условия

ГОСТ 33045 Вода. Методы определения азотсодержащих веществ

ГОСТ 33757 Поддоны плоские деревянные. Технические условия

ГОСТ Р 51766 Сырье и продукты пищевые. Атомно-абсорбционный метод определения мышьяка

ГОСТ Р 54755 Продукты пищевые. Методы выявления и определения количества бактерий вида *Pseudomonas aeruginosa*

ГОСТ Р 55684 Вода питьевая. Метод определения перманганатной окисляемости

ГОСТ Р 57165 Вода. Определение содержания элементов методом атомно-эмиссионной спектрометрии с индуктивно связанный плазмой

**П р и м е ч а н и е** — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет или по ежегодному информационному указателю «Национальные стандарты», который опубликован по состоянию на 1 января текущего года, и по выпускам ежемесячного информационного указателя «Национальные стандарты» за текущий год. Если заменен ссылочный стандарт, на который дана недатированная ссылка, то рекомендуется использовать действующую версию этого стандарта с учетом всех внесенных в данную версию изменений. Если заменен ссылочный стандарт, на который дана датированная ссылка, то рекомендуется использовать версию этого стандарта с указанным выше годом утверждения (принятия). Если после утверждения настоящего стандарта в ссылочный стандарт, на который дана датированная ссылка, внесено изменение, затрагивающее положение, на которое дана ссылка, то это положение рекомендуется применять без учета данного изменения. Если ссылочный стандарт отменен без замены, то положение, в котором дана ссылка на него, рекомендуется применять в части, не затрагивающей эту ссылку.

### 3 Термины и определения

В настоящем стандарте применены термины по [1], а также следующие термины с соответствующими определениями:

**3.1 бальнеологическое заключение:** Документ, подтверждающий наличие лечебно-профилактических свойств природных лечебно-столовых и лечебных питьевых минеральных вод, в том числе показания и ограничения по применению, а также содержащий сведения о месте их добычи, минерализации и основном ионном составе.

**3.2 биологически активный компонент:** Минеральное, газообразное, органическое вещество, содержащееся в природной минеральной воде в определенном количестве, при котором оно может оказывать лечебно-профилактическое действие на организм человека.

**3.3 общая минерализация:** Сумма массовых концентраций анионов, катионов и недиссоциированных в воде молекул неорганических веществ.

**3.4 сухой остаток** (при 180 °C): Масса вещества, остающегося после выпаривания и последующего высушивания при 180 °C до постоянной массы аликвоты минеральной воды.

**3.5 экспертое заключение:** Документ, подтверждающий отнесение воды к природной минеральной столовой воде и содержащий сведения о месте ее добычи, минерализации и основном ионном составе.

## 4 Классификация

4.1 Минеральные воды по назначению подразделяют:

- на столовые;
- лечебно-столовые;
- лечебные.

4.2 Минеральные воды по минерализации подразделяют (в зависимости от значения показателя «общая минерализация»):

- на пресные;
- слабоминерализованные;
- маломинерализованные;
- среднеминерализованные;
- высокоминерализованные.

Зависимость назначения минеральной воды от ее минерализации представлена в таблице 1.

Таблица 1

Классификация минеральной воды	Норма минерализации воды	Назначение
Пресная	До 1 г/дм <sup>3</sup> включ.	Столовая, лечебно-столовая*, лечебная*
Слабоминерализованная	Св. 1 до 2 г/дм <sup>3</sup> включ.	
Маломинерализованная	Св. 2 до 5 г/дм <sup>3</sup> включ.	Лечебно-столовая, лечебная*
Среднеминерализованная	Св. 5 до 10 г/дм <sup>3</sup> включ.	
Высокоминерализованная	Св. 10 до 15 г/дм <sup>3</sup> включ.	Лечебная

\* При наличии в минеральной воде биологически активных компонентов в соответствии с [1].

4.3 Минеральные воды в зависимости от способа доставки до потребителя подразделяют:

- на минеральные воды, доводимые до потребителя непосредственно от источника через дозирующие устройства (например, бюветы) (неупакованные минеральные воды);
- упакованные минеральные воды.

4.4 Минеральные воды в зависимости от химического состава и наличия биологически активных компонентов подразделяют на группы и на гидрохимические типы в соответствии с требованиями [1] и приложением А.

4.5 Минеральные воды по степени насыщения двуокисью углерода подразделяют:

- на негазированные;
- газированные;
- природной газации (содержащие нативную двуокись углерода).

4.6 Классификационные признаки минеральной воды должны быть описаны в бальнеологическом заключении (для лечебно-столовых и лечебных вод) и экспертое заключении (для столовых вод).

## 5 Общие технические требования

### 5.1 Характеристики

5.1.1 Неупакованные минеральные воды должны соответствовать требованиям настоящего стандарта, добываться по технологической схеме с соблюдением требований [2] и дополнительных требований, приведенных в 5.1.7.1.

Упакованные минеральные воды должны соответствовать требованиям настоящего стандарта и производиться по технологической инструкции с соблюдением требований [1].

5.1.2 Основной стадией производства минеральной воды, существенно влияющей на ее характеристики и бальнеологические свойства, является стадия добычи.

5.1.3 Для обработки минеральных вод применяют способы, которые не изменяют в составе такой воды содержание и соотношение катионов (кальция, магния, натрия и калия), анионов (гидрокарбонатов, сульфатов, хлоридов), а также биологически активных компонентов, в том числе следующие способы:

а) отделение соединений железа (за исключением железистых вод), марганца, серы, мышьяка путем обработки воздухом и (или) кислородом;

б) отделение нерастворимых элементов, таких как соединения железа и серы, путем фильтрации или декантирования;

в) полное или частичное освобождение от растворенной двуокиси углерода исключительно физическими методами;

г) насыщение двуокисью углерода;

д) обработка лимонной кислотой и (или) аскорбиновой кислотой (для железистых вод);

е) обработка сернокислым серебром (при этом массовая концентрация серебра в природной минеральной воде должна быть не более 0,2 мг/дм<sup>3</sup>);

ж) ультрафиолетовое облучение (УФ-обеззараживание).

Допускаются в процессе розлива изменение температуры минеральной воды, содержания микроорганизмов (естественной микрофлоры источника), если такие изменения обусловлены технологиями розлива и требованиями настоящего стандарта.

5.1.4 По органолептическим показателям минеральные воды должны соответствовать требованиям, представленным в таблице 2.

Таблица 2

Наименование показателя	Характеристика минеральной воды
Прозрачность	Прозрачная жидкость без посторонних включений. Допускается естественный осадок минеральных солей
Цвет	Бесцветная жидкость. Допускаются оттенки от желтоватого до зеленоватого в зависимости от содержащихся в воде веществ
Вкус и запах	Характерные для содержащихся в воде веществ

5.1.5 По химическому составу минеральные воды должны соответствовать характеристикам групп и гидрохимических типов, к которым они отнесены (см. 4.4).

5.1.6 Медицинские показания по применению лечебно-столовых и лечебных минеральных вод — в соответствии с приложением Б.

#### 5.1.7 Показатели безопасности минеральных вод

5.1.7.1 Микробиологические показатели неупакованных минеральных вод, содержание в них токсичных элементов и радионуклидов должны соответствовать требованиям [2] и дополнительным требованиям, приведенным в таблицах 3—6.

Таблица 3 — Показатели микробиологической безопасности неупакованных минеральных вод

Наименование показателя	Значение показателя
Общее микробное число (ОМЧ), при 37 °С, КОЕ/см <sup>3</sup>	20
<i>Escherichia coli</i> ( <i>E.coli</i> ), КОЕ/250 см <sup>3</sup>	Не допускается
Энтерококки (фекальные стрептококки), КОЕ/250 см <sup>3</sup>	Не допускается

ГОСТ Р 54316—2020

Таблица 4 — Показатели химической безопасности неупакованных минеральных вод

Наименование показателя	Допустимые уровни содержания токсичных элементов, мг/дм <sup>3</sup> , не более		
	Столовые минеральные воды с общей минерализацией до 1,0 г/дм <sup>3</sup>	Лечебно-столовые минеральные воды с общей минерализацией более 1,0 г/дм <sup>3</sup>	Лечебные минеральные воды
Барий (Ba)	1,0	5,0	5,0
Бор (B)	5,0	Не нормируется	Не нормируется
Кадмий (Cd)*	0,003	0,003	0,003
Медь (Cu)	1,0	1,0	1,0
Мышьяк (As)**	0,01	0,05	0,05
Марганец (Mn)	0,4	0,4	0,4
Никель (Ni)***	0,02	0,02	0,02
Нитраты (NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ) <sup>4</sup>	50,0	50,0	50,0
Нитриты (NO <sub>2</sub> <sup>-</sup> ) <sup>4</sup>	0,5	2,0	2,0
Ртуть (Hg)	0,001	0,001	0,001
Селен (Se)	0,01	0,05	0,05
Свинец (Pb) <sup>5</sup>	0,01	0,01	0,01
Стронций (Sr <sup>2+</sup> )	7,0	25,0	25,0
Сурьма (Sb) <sup>6</sup>	0,005	0,005	0,005
Фториды (F <sup>-</sup> )	5,0	10,0	15,0
Хром (Cr общий)	0,05	0,05	0,05
Цианиды (CN <sup>-</sup> ) <sup>6</sup>	0,07	0,07	0,07

\* Для лечебно-столовых и лечебных минеральных вод, добываемых из защищенных от техногенного воздействия подземных горизонтов, где водовмещающие породы содержат кадмий в повышенных количествах, допускается уровень содержания кадмия до 0,01 мг/дм<sup>3</sup> включительно.

\*\* В лечебных минеральных водах, содержащих природный биологически активный мышьяк, допускается содержание мышьяка в пределах от 0,7 до 5,0 мг/дм<sup>3</sup>. При этом маркировка должна содержать надпись «Мышьяковистая».

\*\*\* Для лечебно-столовых и лечебных минеральных вод, добываемых из защищенных от техногенного воздействия подземных горизонтов, где водовмещающие породы содержат никель в повышенных количествах, допускается уровень содержания никеля до 0,1 мг/дм<sup>3</sup> включительно.

<sup>4</sup> Нитраты рассчитываются как общие нитраты, нитриты — как общие нитриты.

<sup>5</sup> Для лечебно-столовых и лечебных минеральных вод, добываемых из защищенных от техногенного воздействия подземных горизонтов, где водовмещающие породы содержат свинец в повышенных количествах, допускается уровень содержания свинца до 0,1 мг/дм<sup>3</sup> включительно.

<sup>6</sup> Определение содержания сурьмы и цианидов проводят на этапе признания подземной воды в качестве минеральной.

Таблица 5 — Показатели радиационной безопасности неупакованных минеральных вод

Наименование показателя	Допустимые уровни показателей радиационной безопасности, Бк/кг, не более	
	Столовые минеральные воды	Лечебно-столовые и лечебные минеральные воды
Удельная суммарная альфа-активность	0,2	0,5
Удельная суммарная бета-активность	1,0	1,0

Окончание таблицы 5

**П р и м е ч а н и я**

1 В случае если удельная суммарная альфа-активность неупакованной столовой природной минеральной воды превышает 0,2 Бк/кг и (или) удельная суммарная бета-активность неупакованной столовой природной минеральной воды превышает 1,0 Бк/кг, проводится анализ содержания природных радионуклидов в воде (см. таблицу 6).

Оценка безопасности неупакованной столовой природной минеральной воды проводится в соответствии со следующим условием.

Сумма измеренных удельных активностей природных радионуклидов, поделенных на уровень вмешательства для данных радионуклидов (в соответствии с таблицей 6), должна быть меньше или равна 1:

$$\sum_i \frac{A_i}{UB_i} \leq 1,$$

где  $A_i$  — удельная активность  $i$ -го радионуклида в воде, Бк/кг;

$UB_i$  — уровень вмешательства радионуклида.

Если условие выполняется, то неупакованная столовая природная минеральная вода признается соответствующей требованиям.

2 В случае если удельная суммарная альфа-активность неупакованной лечебно-столовой природной минеральной воды и лечебной природной минеральной воды превышает 0,5 Бк/кг и (или) удельная суммарная бета-активность неупакованной лечебно-столовой природной минеральной воды и лечебной природной минеральной воды превышает 1,0 Бк/кг, проводится анализ содержания природных радионуклидов в воде (см. таблицу 6).

Оценка безопасности лечебно-столовой природной минеральной воды и лечебной природной минеральной воды проводится в соответствии со следующим условием.

Сумма измеренных удельных активностей природных радионуклидов, поделенных на уровень вмешательства для данных радионуклидов (в соответствии с таблицей 6), должна быть меньше или равна 1:

$$\sum_i \frac{A_i}{UB_i} \leq 1,$$

где  $A_i$  — удельная активность  $i$ -го радионуклида в воде, Бк/кг;

$UB_i$  — уровень вмешательства радионуклида.

Если условие выполняется, то неупакованная лечебно-столовая природная минеральная вода и лечебная природная минеральная вода признается соответствующей требованиям.

Т а б л и ц а 6 — Уровни вмешательства по содержанию отдельных природных радионуклидов

Наименование радионуклида	Уровень вмешательства, Бк/кг, не более
Полоний-210 ( $Po^{210}$ )	0,11
Радий-226 ( $Ra^{226}$ )	0,49
Радий-228 ( $Ra^{228}$ )	0,20
Свинец-210 ( $Pb^{210}$ )	0,20
Торий-232 ( $Th^{232}$ )	0,60
Уран-234 ( $U^{234}$ )	2,80
Уран-238 ( $U^{238}$ )	3,00

5.1.7.2 Микробиологические показатели упакованных минеральных вод, содержание в них токсичных элементов и радионуклидов должны соответствовать требованиям [1].

5.1.8 Массовая доля двуокиси углерода в упакованных газированных минеральных водах должна быть не менее 0,20 %, в упакованных железистых минеральных водах — не менее 0,40 %.

5.1.9 Перманганатная окисляемость минеральных вод не должна превышать 10,0 мг/дм<sup>3</sup> потребленного кислорода. Расхождение между значениями перманганатной окисляемости минеральной воды в источнике (скважине) и в потребительской упаковке не должно превышать 15 %. При использовании для обработки минеральных вод лимонной или аскорбиновой кислот перманганатная окисляемость не определяется.

## 5.2 Требования к технологическим вспомогательным средствам

5.2.1 При производстве минеральных вод используют:

- двуокись углерода по ГОСТ 8050;
- кислоту лимонную моногидрат пищевую по ГОСТ 908;
- кислоту аскорбиновую;
- серебро сернокислое.

5.2.2 Технологические вспомогательные средства, применяемые при производстве минеральных вод, должны соответствовать требованиям [2], [3].

Аскорбиновая и лимонная кислоты используются для обработки железистых минеральных вод как технологические вспомогательные средства.

## 5.3 Упаковка

5.3.1 Минеральные воды разливают в потребительскую и транспортную упаковки в соответствии с требованиями [1], [4]. Упаковка, укупорочные средства должны обеспечивать качество, безопасность и сохранность минеральных вод в процессе хранения, транспортирования и реализации в течение всего срока годности.

5.3.2 Объем минеральной воды в единице потребительской упаковки должен соответствовать номинальному количеству, указанному в маркировке на потребительской упаковке, с учетом допускаемых отклонений.

Пределы допускаемых отрицательных отклонений объема продукции в единице потребительской упаковки от номинального количества — по ГОСТ 8.579—2019 (пункт 4.1).

Требования к допускаемым положительным отклонениям объема продукции, характеризующим превышение объема продукции над номинальным объемом, должны быть установлены в технологических инструкциях — по ГОСТ 8.579—2019 (пункт 4.7).

5.3.3 Укупорка потребительской и транспортной упаковки с минеральной водой должна быть герметичной, с использованием укупорочных средств, соответствующих требованиям [4].

5.3.4 Минеральные воды в потребительской упаковке допускается скреплять в групповую упаковку.

5.3.5 Упаковка в термоусадочную пленку — по ГОСТ 25776.

5.3.6 При укрупнении грузовых мест формирование пакетов с продукцией — по ГОСТ 23285, ГОСТ 24597, ГОСТ 26663, ГОСТ 33757.

5.3.7 Упаковывание минеральной воды, отправляемой в районы Крайнего Севера и приравненные к ним местности, — по ГОСТ 15846.

5.3.8 Минеральные воды рекомендуется упаковывать в непосредственной близости от источника, либо доставлять к месту упаковки (от скважина до предприятия) в условиях, обеспечивающих сохранность качества и безопасность минеральной воды.

## 5.4 Маркировка

5.4.1 Маркировка потребительской и транспортной упаковки с минеральной водой должна соответствовать требованиям [1], [5].

На каждую единицу потребительской упаковки наносят информацию с указанием:

- наименования минеральной воды;
- указания степени насыщения двуокисью углерода — негазированная, газированная или природной газации;
- наименования группы минеральной воды и типа;
- номера скважины (скважин) и, при наличии, наименования месторождения (участка месторождения) или наименования источника;
- наименования и местонахождения (адреса) изготовителя и организации, уполномоченной изготовителем на принятие претензий от потребителей (при наличии), ее телефона, а также, при наличии, факса, адреса электронной почты;
- объема,  $\text{дм}^3$  (л);
- товарного знака изготовителя (при наличии);
- назначения минеральной воды (столовая, лечебная, лечебно-столовая);
- общей минерализации,  $\text{г}/\text{дм}^3$  ( $\text{г}/\text{л}$ );
- даты розлива;
- срока годности;

- условий хранения;
- условия хранения и срок годности после вскрытия потребительской упаковки объемом 5 дм<sup>3</sup> (л) и более;
- основного состава с указанием элементов химического состава и биологически активных компонентов (при их наличии), характеризующих природную минеральную воду, и предельных (минимальных и максимальных) значений их количества, мг/дм<sup>3</sup> (мг/л);
- надписи: «Содержит фторид» при содержании фторида в питьевой природной минеральной воде более 1,5 мг/дм<sup>3</sup> (1,5 мг/л);
- медицинских показаний по применению минеральной воды (для лечебной и лечебно-столовой воды) в соответствии с приложением Б;
- обозначения документа, в соответствии с которым изготовлена и может быть идентифицирована минеральная вода;
- единого знака обращения продукции на рынке государств—членов ЕАЭС.

Сведения, предусмотренные 5.4.1 в части наименования минеральной воды, наименования группы минеральной воды и типа, наименования месторождения (участка месторождения) или наименования источника, наименования и местонахождения (адреса) изготовителя и организации в Российской Федерации, уполномоченной изготовителем на принятие претензии от потребителей на ее территории (при наличии), должны быть достоверными и не вводить в заблуждение потребителей (приобретателей), в том числе путем создания смешения с другим видом/наименованием минеральной воды или с другими обозначениями, охраняемыми в соответствии с законодательством Российской Федерации.

5.4.2 Маркировка транспортной упаковки — по ГОСТ 14192 с нанесением манипуляционных знаков (номер и наименование знака): 3 «Беречь от влаги», 11 «Верх» для всех видов упаковки, а для стеклянной упаковки дополнительно должен быть нанесен знак 1 «Хрупкое. Осторожно».

5.4.3 Маркировка непрозрачной групповой упаковки минеральной воды — по [5], с указанием количества упаковочных единиц.

## 6 Правила приемки

6.1 Правила приемки упакованных минеральных вод — по ГОСТ 23268.0.

Упакованные минеральные воды принимают партиями. Определение партии — по [2].

6.2 Порядок и периодичность контроля (полного, сокращенного и краткого химического анализа) минеральных вод, в том числе на соответствие требованиям безопасности готовой продукции, устанавливает изготовитель в программе производственного контроля.

6.3 Полный химический анализ минеральных вод, в том числе минеральных вод из источников или скважин, проверку их на соответствие требованиям 5.1.5, 5.1.7 и приложению А проводят не реже одного раза в год.

6.4 Результаты химического анализа минеральных вод, в том числе минеральных вод из источников или скважин, рекомендуется представлять протоколами по форме, приведенными в приложениях В, Г и Д.

## 7 Методы контроля

7.1 Методы отбора проб — по ГОСТ 23268.0, ГОСТ 31861, для микробиологического анализа — по ГОСТ 18963, ГОСТ 31942, 31904.

7.2 Оценку внешнего вида готовой продукции, упаковки, маркировки проводят визуально.

7.3 Определение органолептических показателей — по ГОСТ 23268.1.

7.4 Определение объема минеральной воды в потребительской упаковке — по ГОСТ 23268.1, ГОСТ 32220; герметичности упаковки — по ГОСТ 32220.

7.5 Определение водородного показателя (рН) — по ГОСТ 26449.1, [6].

7.6 Определение сухого остатка — по ГОСТ 18164.

7.7 Общую минерализацию M, г/дм<sup>3</sup> (г/л), рассчитывают как сумму значений массовых концентраций анионов, катионов и недиссоциированных в воде молекул неорганических веществ, полученных в результате выполнения полного, сокращенного, краткого химических анализов минеральной воды, приведенных в приложениях В, Г и Д настоящего стандарта по формуле

$$M = \Sigma A + \Sigma K + \Sigma N, \quad (1)$$

где  $\Sigma A$  — сумма массовых концентраций анионов,  $\text{г}/\text{дм}^3$  ( $\text{г}/\text{л}$ );

$\Sigma K$  — сумма массовых концентраций катионов,  $\text{г}/\text{дм}^3$  ( $\text{г}/\text{л}$ );

$\Sigma N$  — сумма массовых концентраций недиссоциированных в воде неорганических веществ,  $\text{г}/\text{дм}^3$  ( $\text{г}/\text{л}$ ).

7.8 Определение химических показателей: бор — по ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, ГОСТ 31949, [7]; медь — по ГОСТ 4388, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [8]; литий — по ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [9]; аммоний — по ГОСТ 23268.10, ГОСТ 31869, ГОСТ 33045; калий — по ГОСТ 23268.7, ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [9]; натрий — по ГОСТ 23268.6, ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [9]; цинк — по ГОСТ 18293, ГОСТ 30538, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [8]; магний — по ГОСТ 23268.5, ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7]; кальций — по ГОСТ 23268.5, ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7]; железо закисное и железо окисное — по ГОСТ 23268.11, ГОСТ 31870, ГОСТ 30538, ГОСТ Р 57165, [7], [8]; алюминий — по ГОСТ 31870, [7]; марганец — по ГОСТ 4974, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [8]; кобальт — по ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [8]; молибден — по ГОСТ 31870; фторид-ион — по ГОСТ 4386, ГОСТ 23268.18, ГОСТ 31867; хлориды — по ГОСТ 4245, ГОСТ 23268.17, ГОСТ 31867; бромиды — по ГОСТ 23268.15; йодиды — по ГОСТ 23268.16, ГОСТ 31660, [10]; сульфат — по ГОСТ 4389, ГОСТ 23268.4, ГОСТ 31867, ГОСТ 31940; карбонат и гидрокарбонат — по ГОСТ 23268.3, ГОСТ 31957; гидрофосфат — по ГОСТ 18309; двуокись углерода ( $\text{CO}_2$ ) — по ГОСТ 23268.2, ГОСТ 32037; сероводород общий — по [11] — [13]; кремний — по ГОСТ 26449.1, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165.

7.9 Определение токсичных элементов: барий, никель, сурьма и хром — по ГОСТ 31870, ГОСТ 31869 (барий); ГОСТ Р 57165 (кроме сурьмы), [7]; кадмий — по ГОСТ 26933, ГОСТ 30538, ГОСТ 31870 [7]; мышьяк — по ГОСТ 23268.14, ГОСТ 26930, ГОСТ 30538, ГОСТ 31866, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 51766, [7]; нитраты — по ГОСТ 23268.9, ГОСТ 31867, ГОСТ 33045; нитриты — по ГОСТ 23268.8, ГОСТ 31867, ГОСТ 33045; ртуть — по ГОСТ 26927, ГОСТ 31950, [7]; селен — по ГОСТ 19413, ГОСТ 31870, [7]; свинец — по ГОСТ 18293, ГОСТ 26932, ГОСТ 30538, ГОСТ 30178, ГОСТ 31870, [7]; стронций — по ГОСТ 23950, ГОСТ 31869, ГОСТ 31870, ГОСТ Р 57165, [7], [9]; цианиды — по ГОСТ 31863.

7.10 Содержание метакремниевой кислоты рассчитывается путем умножения концентрации кремния на коэффициент 2,78.

7.11 Содержание ортоборной кислоты рассчитывается путем умножения концентрации бора на коэффициент 5,72.

7.12 Определение перманганатной окисляемости — по ГОСТ 23268.12, ГОСТ Р 55684.

7.13 Определение радиологических показателей: удельная суммарная альфа-активность — по ГОСТ 31864, [14]; удельная суммарная бета-активность и уровни вмешательства по содержанию отдельных природных радионуклидов — по [14] — [19]. Оценку соответствия воды требованиям радиационной безопасности проводят с учетом приложения Е.

7.14 Определение содержания органического углерода (сумма  $C_{\text{opr}}$ ) — по ГОСТ 31958.

7.15 Определение микробиологических показателей — по ГОСТ 31747, ГОСТ 10444.15, ГОСТ 18963, ГОСТ 31955.1, ГОСТ Р 54755.

## 8 Идентификация

8.1 Идентификацию упакованной минеральной воды осуществляет заинтересованное лицо в соответствии с [1].

8.2 Идентификацию минеральной воды, включенной в приложение А, проводят путем сравнения показателей основного состава идентифицируемой минеральной воды и показателей основного состава, указанных в приложении А, а в случае недостаточности данных для вывода о подлинности минеральной воды — путем сравнения показателей полного химического анализа (см. приложение В) минеральной воды из источника (скважины) с учетом естественных природных вариаций и показателей полного химического анализа (см. приложение В) идентифицируемой воды с учетом способов обработки. Алфавитный перечень минеральных вод, включенных в приложение А, приведен в приложении Е.

8.3 Идентификацию минеральной воды, не включенной в приложение А, проводят путем сравнения показателей полного химического анализа (см. приложение В) минеральной воды из источни-  
10

ка (скважины) с учетом естественных природных вариаций, показателей полного химического анализа (см. приложение В) идентифицируемой воды с учетом способов обработки и показателей, указанных в документе по стандартизации, в соответствии с которым выпускают минеральные воды.

## 9 Транспортирование и хранение

9.1 Упакованные минеральные воды транспортируют всеми видами транспорта.

9.2 Минеральные воды, разлитые в потребительскую упаковку, не являются скоропортящейся продукцией.

9.3 Срок годности упакованной минеральной воды конкретного наименования, условия хранения и транспортирования ее в течение срока годности, а также условия хранения вскрытой упаковки [для природной минеральной воды в потребительской упаковке объемом 5 дм<sup>3</sup> (л) и более] устанавливает изготовитель.

Приложение А  
(обязательное)

## Требования к химическим показателям групп, гидрохимических типов минеральных вод и их лечебному применению

А.1 Требования к химическим показателям групп, гидрохимических типов лечебных и лечебно-столовых минеральных вод приведены в таблице А.1.

Таблица А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>			Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Си <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )						
I. Гидрокарбонатная натриевая	Майкопский	1,0—2,0	HCO <sub>3</sub> > 75, (Na + K) > 90	Майкопская (скважина 6030, 46602). Ханское месторождение, Республика Адыгея	1,0—2,0 700—1200	< 50	< 100	< 10	400—600	—	—	—	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9	Лечебно-столовая	
	Нагутский-26	4,0—7,0	HCO <sub>3</sub> > 70, (Na + K) > 90	Нагутская-26 (скважины 26-Н, 43). Нагутское месторождение, Ставропольский край	4,0—7,0 2300—4000	< 150	200—650	< 100	< 50 1000—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—55, CO <sub>2</sub> * 500—800	—	—	—	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9	Лечебно-столовая
	Нагутский-56	6,0—9,5	HCO <sub>3</sub> 75—90, (Na + K) > 90	Нагутская-56 (скважина 56-Э). Нагутское месторождение, Ставропольский край	6,0—9,0 4200—5600	100—300	500—650	< 150	2000—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—50, CO <sub>2</sub> 500—1000	—	—	—	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9	Лечебно-столовая
IIa. Гидрокарбонатная кальциево-натриевая, железистая	Терсинский	3,5—6,0	HCO <sub>3</sub> > 90, (Na + K) 60—70, Ca 20—30	Терсинка (скважина 1011). Терсинское месторождение, Кемеровская область	3,5—5,5 2700—3900	< 25	50—200	200—300	< 100 500—1200	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 70—150, Fe 10—15, CO <sub>2</sub> 1000—2200	—	—	—	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.10	Лечебно-столовая

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>					
Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	НСО <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
IIб. Гидрокарбонатная кальциево-натриево-магниево-изоморфная	Сахалин-ский	2,0—5,0	HCO <sub>3</sub> > 90, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 50—70, Ca 20—40	Сахалинская (скважина 6-А-бис). Гобединское месторождение, Сахалинская область	2,5—4,5 1900—2800	< 2	< 50	180—250	< 100 350—700	Лечебная	
III. Гидрокарбонатная магниево-натриево-кальциевая (магниево-кальциево-натриевая)	Ласточкин-ский	3,0—6,0	HCO <sub>3</sub> > 90, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 50—60, Ca 14—25, Mg 20—25	Ласточка (скважина 546). Месторождение Ласточка, Приморский край	3,0—6,0 2300—4100	< 30	< 15	120—250	90—200 400—1000	Лечебно-столовая	
Амурский	1,0—4,5	HCO <sub>3</sub> > 75, Ca 35—60, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 20—40, Mg 20—25	Амурская (Гонжа) (скважина 29/6). Гонкинское месторождение, Амурская область	2,5—3,0 1800—2500	25—80	< 10	250—300	130—200 200—300	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—100, CO <sub>2</sub> 500—800	Лечебно-столовая	
IV. Гидрокарбонатная магниево-кальциевая, кальциевая, натриево-кальциевая	Шмаков-ский	1,0—3,0	HCO <sub>3</sub> > 90, Ca 30—85, Mg 15—40, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 15—30	Шмаковка (скважины 2-Э, 4-Э, 5-Э). Шмаковское месторождение, Приморский край	1,0—2,0 650—1200	< 10	< 25	100—250	< 100 1200—3600	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—130, CO <sub>2</sub> 1200—3600	Лечебно-столовая
				Шмаковка № 1 (скважина 15/70). Шмаковское месторождение, Приморский край	1,3—2,5 1000—1600	< 10	< 10	190—350	< 50 50—150	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—155, CO <sub>2</sub> 2000—2700	Лечебно-столовая
				Теберда (скважина 2-бис). Тебердинское месторождение, Карачаево-Черкесская Республика	1,0—2,0 1000—1500	< 50	< 25	150—300	< 100 1000—2500	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—70, CO <sub>2</sub> 1000—2500	Лечебно-столовая

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )				
IVa. Гидро-карбонатная магниево-кальциевая, железистая	Кожановский	2,5—4,0	$\text{HCO}_3^- > 85$ , Ca 45—70, Mg 20—40	Кожановская (скважина № 11). Кожановское ме- сторождение, Красноярский край	2,5—4,0 2000— 3000	100— 200	< 25	400— 550	100— 200	50—150	Fe 20—50, $\text{CO}_2$ 2000—2500	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.10
	Кукинский	1,3—4,0	$\text{HCO}_3^- > 85$ , Ca 35—70, Mg 20—45	Медвежка (скважина 15-70). Шмаковское ме- сторождение, Приморский край	1,3—2,5 1000— 1600	< 10	< 10	190— 350	50—150	< 50	Fe 10—26, $\text{H}_2\text{SiO}_3$ 50—155, $\text{CO}_2$ 2000—2700	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.10
				Кука (скважины 45, 46). Кукинское месторождение, Забайкальский край	2,0—3,2 1600— 2300	< 50	< 25	280— 380	100— 200	90—130	Fe 10—30, $\text{H}_2\text{SiO}_3$ 50—90, $\text{CO}_2$ 2500—3300	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.10
	Дарасунский	1,5—3,5	$\text{HCO}_3^- > 95$ , Ca 45—75, Mg 20—45	Дарасун (скважина 7/57). Дарасунское месторождение, Забайкальский край	1,5—2,8 1000— 1800	90—50	< 25	200— 300	50—150	80—100	$\text{H}_2\text{SiO}_3$ 30—80, Fe 10—40, $\text{CO}_2$ 2000—3000	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.10
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидро-карбонатно-сульфатная) поликратонная	Кисловодский	2,0—8,0	$\text{HCO}_3^-$ 40—75, $\text{SO}_4^{2-}$ 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 10—60	Нарзан (скважины 50, 12, 107-Д, 7-РЭ, 2-Б-бис). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	2,0—3,5 1000— 1950	250— 1100	50—250	200— 600	50—180	50—450	$\text{H}_2\text{SiO}_3$ 10—50, $\text{CO}_2$ 1000—2500	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
				Кисловодская доломитная (скважина 7). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	3,5—4,5 1700— 2300	500— 800	200— 300	400— 700	60—180	200— 550	$\text{H}_2\text{SiO}_3$ 10—50, $\text{CO}_2$ 1000—2300	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>		Катионы, мг/дм <sup>3</sup>						
Наименование	Основные ионы, мг/дкв., %	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )						
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликратическая	Кисловодский	2,0—8,0	HCO <sub>3</sub> 40—75, SO <sub>4</sub> 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 10—60	4,5—6,0	1700— 2400	1500— 2100	40—80	350— 650	150— 400	400— 800	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—60, CO <sub>2</sub> 1400—2300	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
			Кисловодская целебная (скважина 2-ПЭ-бис).										
			Кисловодское месторождение, Ставропольский край										
			Кисловодская курортная (скважины 114-Э, 115-Э).										
			Кисловодское месторождение, Ставропольский край										
			Кисловодская сульфатная (скв. 8-бис, 23, 1-ОП).										
			Кисловодское месторождение, Ставропольский край										
Железноводский-1		2,0—5,0	HCO <sub>3</sub> 40—50, SO <sub>4</sub> 30—45, (Na + K) 60—80, Ca 20—25	2,0—5,0	900— 1700	600— 900	200— 500	100— 250	< 250	500— 800	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 20—40, CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликратическая	Бештаугорский	3,5—5,0	NaCO <sub>3</sub> 40—60, SO <sub>4</sub> 40—60, Ca 40—65, Mg 15—25, (Na + K) 20—40	Бештау (скважина № 80). Бештаугорское месторождение, Ставропольский край	3,5—5,0 1600—2000	1600—1600	70—160 800	300—800	100—500	CO <sub>2</sub> 500—2000	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
VI. Хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная (сульфатно-хлоридно-гидрокарбонатная, гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная, хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная) натриевая	Сибирский	1,0—1,5	NaCO <sub>3</sub> 40—55, SO <sub>4</sub> 20—35, Cl 20—30, (Na + K) > 80	ЛЕГЕНДА СИБИРИ (скважина 175—86). Участок недр Новолюкровский-2, Новосибирская область	1,0—1,5 350—450	250	90—150 < 25	250—350	—	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
Махачкалинский	3,0—7,0	SO <sub>4</sub> 20—50, Cl 20—45, NaCO <sub>3</sub> 20—35, (Na + K) > 90	Псыж (скважина 1-А). Псыжский участок минеральных вод Чапаевского месторождения, Карабаево-Черкесская Республика Серноводская (скважина 1). Серноводское месторождение, Чеченская Республика	1,6—3,0 300—900	300—700	400—700	300—800	5—35 2—20	500—1000	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
Бештаугорский-1	4,0—8,0	NaCO <sub>3</sub> 30—45, SO <sub>4</sub> 30—45, Cl 20—30, (Na + K) 65—80	Бештаугорская целебная (скважина 66). Бештаугорское месторождение, Ставропольский край	4,0—8,0 1300—2300	1100—2000	500—1000	200—400	< 100 1200—2000	1000—2000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—110, CO <sub>2</sub> 500—1500	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>					
Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
VIIa. Хлоридно-гидрокарбонатная кальциево-натриевая, борная, железистая	Эльбрусский	1,0—4,0	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> 55—75, Cl 20—45, (Na + K) 55—75, Ca 20—35	Эльбрус (скважина 2). Приэльбрусье Месторождение, Кабардино- Балкарская Республика	2,0—3,0 1200— 1500	< 100 150— 300	100— 200	< 100 400— 600	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 100—150, Fe 10—40, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 60—90, CO <sub>2</sub> 1000—2000	Лечебная	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.8; Б.10
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Карачинский	1,0—4,5	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> 40—75, Cl 20—60, (Na + K) > 90	Бишули (скважина 38-Д). Пятихаткинское Месторождение, Республика Крым	1,1—1,5 400— 750	50—200 100— 300	< 25 250— 500	< 25 —	—	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
				Сыктывкарская (скважина № 7/93), г. Сыктывкар, Республика Коми	1,0—2,0 350— 700	30—110 200— 400	< 15 300— 500	< 10 —	—	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.2.3; Б.3—Б.9
				Хилак (источник 1). РСО-Алания	1,5—3,0 600— 900	< 50 500— 700	50—150 < 50	400— 700	—	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.2.3; Б.3—Б.9
				Крымская (скважина 3503). Сакское Месторождение, Республика Крым	1,7—2,5 600— 950	100— 150	500— 600	< 25 650— 750	—	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.2.3; Б.3—Б.9
				Карачинская (скважины 12-434, 25-OP3, 2-Р, БА-93, 03-0307). Новосибирская область	2,0—3,0 800— 1100	150— 250	< 25 300— 600	< 50 500— 800	—	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
	Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>					
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
VII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Рычал-Су	4,0—5,5 HCO <sub>3</sub> > 70, Cl 20—30, (Na + K) > 90	Рычал-Су (источник 3). Месторождение Рычал-Су, Республика Дагестан	4,0—5,0 2500— 3000	2500— 3000	< 25 550	450— 550	< 25	1200— 1450	—	—	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
	Нагут-ский 4	6,0—9,0 HCO <sub>3</sub> 70—80, Cl 20—25, (Na + K) > 95	Нагутская-4. Нагутское месторождение (скважина 49). Ставропольский край	6,0—9,0 4000— 5500	100— 350	600— 900	< 100	< 50	2000— 2700	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—50, CO <sub>2</sub> 500—900	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
Шадринский	7,0— 10,0	HCO <sub>3</sub> 50—70, Cl 30—40, (Na + K) 75—90	Шадринская-315 (скважина 315). Шадринское месторождение, Курганская область	7,0— 10,0 4500— 5500	< 15 1600	1200— 1600	130— 250	140— 180	2100— 2600	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—70, CO <sub>2</sub> 1000—1700	Лечебно- столовая	Б.2.1— Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8
	Лазаревский	3,5—6,0 HCO <sub>3</sub> 45—80, Cl 20—45, (Na + K) > 80	Лазаревская (скважина 84-Э). Волоконское месторождение, Краснодарский край	3,5—5,0 600— 1000	< 10 1000	1500— 2000	< 25	< 10	1500— 1700	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 200—350	Лечебная	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.8
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Евпаторийский	3,8—4,5 Cl 65—75, HCO <sub>3</sub> 20—30, (Na + K) > 95	Планега (скважина № 58). Евпаторийское месторождение, Республика Крым	3,8—4,5 800— 1050	100— 175	1500— 1800	< 25	< 25	1350— 1550	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 35—75	Лечебно- столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.2.3; Б.3—Б.9
Зарамагский	5,5— 10,0	HCO <sub>3</sub> 45—80, Cl 20—55, (Na + K) 60—90	Зарамаг (скважина 4,7). Зарамагское месторождение, РСО-Алания	7,0—9,5 3000— 4000	< 50	1700— 2400	< 100	2000— 2600	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 70—150, CO <sub>2</sub> 1000—2200	Лечебная	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.2.3; Б.3—Б.8	

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>					
Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
Villa. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Ессентукский № 4	7,0—10,0 HCO <sub>3</sub> 55—80, Cl 20—45, (Na + K) > 80	Ессентуки № 4 (скважины 33-бис, 34-бис, 39-бис, 41-бис, 418, 56, 57-РЭ-бис, 49-Э, 71). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	7,0— 10,0 3400— 4850	0,5—30 1300— 2000	10—150	5—65	2000— 3000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 30—60, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—50, CO <sub>2</sub> 500—1800	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
Ессентукский № 17	10,0— 14,0 HCO <sub>3</sub> 55—75, Cl 35—45, (Na + K) > 90	Ессентуки № 17 (скважины 17-бис, 36-бис, 24-бис-1, 46). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	10,0— 14,0 4850— 6500	0,5—70 1700— 2800	50—150	30—95	2700— 4000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—70, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—50, CO <sub>2</sub> 500—2350	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8	
АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17	10,0— 14,0 5000— 7500	АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17 (скважина № 13-Н). Нижнебалковское месторождение, Ставропольский край	< 100	1800— 3000	< 150	3000— 4200	H <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> 40—90, CO <sub>2</sub> 500—1100	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8		
Нагутская-17. Нагутское месторождение (скважины 9-бис, 47). Ставропольский край	10,0— 14,0 5000— 7200	Нагутская-17. Нагутское месторождение (скважины 9-бис, 47). Ставропольский край	< 150	1200— 2200	< 150	2700— 3900	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 30—80, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—50, CO <sub>2</sub> 500—1200	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8		

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
VIIIб. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная, йодная	Семигорский № 1	3,5—7,0	Cl 45—60, HCO <sub>3</sub> 40—55, (Na + K) > 90	Семигорская № 1 (скважины 3Э, 4Э). Раевское месторождение, Краснодарский край	3,0—5,0 1600—2400	< 25	500—900	< 15	< 10	1000—1500	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—80, 12—7, CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
	Семигорский № 6	8,0—12,0	HCO <sub>3</sub> 60—70, Cl 30—40, (Na + K) > 90	Семигорская № 6 (скважина 12-Э). Семигорское месторождение, Краснодарский край	8,0—11,0 4000—5500	< 10	1500—1900	< 50	< 25	2600—3200	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 1100—1800, 110—20, CO <sub>2</sub> 500—700	Лечебная Б.2.1— Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8
IX. Сульфатно-гидрокарбонатная, хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная (хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная)	Железнодорожный	3,0—4,0	HCO <sub>3</sub> 40—50, SO <sub>4</sub> 30—40, (Na + K) 50—65, Ca 25—40	Смирновская (скважины 69-бис-1, 1-Южная источник, Ник. Семашко, Владимира). Железнодорожное месторождение, Ставропольский край	3,0—4,0 1200—1500	800—1000	250—350	250—350	< 50	600—800	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—65, CO <sub>2</sub> 800—1300	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Железнодорожный	3,0—4,0	HCO <sub>3</sub> 40—50, SO <sub>4</sub> 30—40, (Na + K) 50—65, Ca 25—40	Славяновская (скважины 69, 69-бис, 64, 59, источник Славяновский). Железнодорожное месторождение, Ставропольский край	3,0—4,0 1200—1500	800—1000	250—350	250—350	< 50	600—800	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—65, CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
IX. Сульфатно-гидрокарбонатная, хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная (хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная)	Новотерский	3,5—6,5	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 35—60, HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> 30—50, Cl 15—25, (Na + K) 55—75, Ca 20—40	Новотерская целебная (скважина 72). Змеинкинское месторождение, Ставропольский край	4,0—5,5 1300— 1600	1200— 1600	300— 500	300— 400	< 100 800— 1100	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—70, CO <sub>2</sub> 500—700	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
Кальциево-натриевая	Доктор Газ (скважина 70). Железноводское месторождение, Ставропольский край	3,5—5,5 1100— 1500	1200— 1600	350— 600	300— 500	< 100 800— 1100	800— 1100	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—140, CO <sub>2</sub> 1000—1700	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9		
Славяночка (скважина 79). Бештаугорское месторождение, Ставропольский край	4,5—6,5 1400— 2300	1000— 1800	400— 800	200— 400	< 100 1000— 1700	1000— 1700	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 60—150, CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9			
Владикавказский	1,0—2,0 HCO <sub>3</sub> 40—60, SO <sub>4</sub> 35—40, Ca 60—80, (Na + K) 15—25	Казбек-Аква (скважина 250). г. Владикавказ, РСО-Алания	1,0—2,0 300— 600	120— 350	< 100 150— 350	40—100 40—100	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—50	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9			
Гидрокарбонатно-сульфатная (гидрокарбонатно-сульфатная) натриево-кальциевая	Иноземцевский	2,0—5,0 SO <sub>4</sub> 30—60, HCO <sub>3</sub> 20—60, (Na + K) > 90	Славянская жемчужина (скважина 2-Б). Иноземцевское месторождение	3,2—4,0 1400— 1600	180— 250	< 25 800— 1100	CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9			

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )				
XI. Гидрокарбонатно-сульфатно-гидрокарбонатная натриевая	Ачалукский	2,0—5,0	SO <sub>4</sub> 30—60, HCO <sub>3</sub> 20—50, (Na + K) > 90	Ачалуки (скважина 376). Ачалукское месторождение Республика Ингушетия	2,5—3,5 1000—1300	550—900 100—200	150—400	< 25	850—1100	—	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Бештаугорский-2	2,2—5,0	HCO <sub>3</sub> 35—50, SO <sub>4</sub> 35—50, (Na + K) 70—90	Бештаугорская-2 (скважина 2-Б). Бештаугорское месторождение Ставропольский край	2,2—5,0 800—1600	600—1300	50—200	< 100	800—1300	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 30—55, CO <sub>2</sub> 500—800	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Железноводский-2	3,0—5,0	SO <sub>4</sub> 30—60, HCO <sub>3</sub> 20—50, (Na + K) > 90	АПЛЕЯ ИСТОЧНИК № 2 (скважина 74-Н). Железноводское месторождение Ставропольский край	3,0—5,0 700—1500	800—1200 200—550	200—550	< 100	800—1200	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—60	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
XII. Сульфатная кальциевая	Краинский	2,0—3,0	SO <sub>4</sub> > 70, Ca 60—90	Краинская (скважины 4/84, 2-РЭ, 1-РЭ). Краинское месторождение, Тульская область	2,2—2,8 200—300	1400—1600	< 25	500—650	< 100	< 100	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Уфимская			Уфимская (скважина 86). Башкортостан	2,2—3,0 350	1300—1600	< 50	550—650	< 100	< 50	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Нижне-Ивкинская			Нижне-Ивкинская № 2К (скважины 2-КД <sub>1</sub> , 2-КД <sub>2</sub> ). Нижнеивкинское месторождение, Кировская область	2,2—3,0 350	100—1700	100—200	400—800	50—100 100—250	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 20—40	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

## Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>				
Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	НСО <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
XII. Сульфат-ная кальциевая	Краинский	2,0—3,0	SO <sub>4</sub> > 70, Ca 60—90	2,0—3,0	200—400	< 25	450—700	< 50	< 100	—
XIII. Сульфат-ная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Казанский	2,0—3,0	SO <sub>4</sub> > 75, Ca 60—80, Mg 20—30	2,0—3,0	400—500	1000—1500	50—100 600	100—150	50—100	—
XIV. Сульфат-ная натриево-кальциево-магниевая (натриево-магниево-кальциевая)	Кашинский	2,0—4,0	SO <sub>4</sub> > 75, Ca 40—60, Mg 30—50	2,0—2,5	250—400	1000—1500	< 20 600	400—600	50—150 < 100	—
	Московский	3,0—5,5	SO <sub>4</sub> > 90, Mg 25—45, Ca 25—45, (Na + K) 20—40	3,0—5,5	100—170	2000—3500	25—150 500	350—500 300	150—400 750	—

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )					
XV. Сульфат-натриевая, магниево-натриевая	Тарханский	1,5—3,0	SO <sub>4</sub> 65—90, (Na + K) 65—85	Тарханская-4 (скважина № 4). Тарханское месторождение, Республика Татарстан	1,5—3,0 50—270 2000	800— < 150	< 150	< 100	300— 800	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9		
	Ханкульский	1,6—4,0	SO <sub>4</sub> 65—80, (Na + K) 60—75, Mg 15—25	Хан-Куль (скважины 4, 6). Ханкульский участок Ханкульского месторождения, Республика Хакасия	1,6—4,0 700— 1900	700— 1900	50—250	30—150	300— 850	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9		
XVI. Хлоридно-сульфатная натриевая	Анапский	1,0—5,0	SO <sub>4</sub> 40—75, Cl 20—45, (Na + K) 65—95	Анапская (скважина 3-Э). Анапское месторождение, Краснодарский край	3,0—4,0 600— 1300	900— 700	< 50	< 100	900— 1100	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9		
	Липецкий	3,0—4,5	SO <sub>4</sub> 40—75, Cl 20—45, (Na + K) 80—95	Липецкий блювет (скважины 304, 207, 12/08, 29/08). Липецкое месторождение, Липецкая область	3,0—4,5 400— 1700	200— 400	1200— 1700	500— 850	< 50	800— 1200	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9	
				Липецкая (скважины 2/71, 9/03, 9/04, 12/95, 15/95). Липецкое месторождение, Липецкая область	3,5—4,5 400— 1700	200— 400	1300— 1000	800— 1000	90—150	< 100	1000— 1300	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9

## Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>				
Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	НСО <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
XVI. Хлоридно-сульфатная натриевая	Липецкий	3,0—4,5	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 40—75, Cl 20—45, (Na + K) 80—95	3,5—4,5	50—150 2500	1500— 650	450— 450	250— 50—200 900	—	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
Нижне-Ивкинский № 1		4,0—10,0	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 40—80, Cl 20—60, (Na + K) 65—90	4,0—7,0 (скважина 5/2014). Ярославская область	100— 250	2000— 3300 1000	200— 400	100— 200 2000	800— 650— 900	—
Буйский		10,0—15,0	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 70—80, Cl 20—25 (Na + K) > 75	Нижне-Ивкинская № 1 (скважина 12). Нижнеивкинское месторождение, Кировская область	11,0— 13,0 (скважина 2/75). Сусанинское месторождение, Костромская область	< 100 7000	6000— 1800	1500— 450 250	200— 3500	—
XVII. Хлоридно-сульфатная кальциево-натриевая (натриево-кальциевая)	Угличский	1,5—5,0	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 50—80, Cl 20—50, (Na + K) 30—70, Ca 20—60	Икорецкая (скважина 42430/1). Воронежская область	1,5—3,5 (скважина 2/63). Угличское месторождение, Ярославская область	< 100 2000	800— 600	350— 3000	< 50 150— 3000 850	—
ХVIII. Хлоридно-сульфатная магниево-натриевая	Лысогорский	13,0—19,0	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 45—65, Cl 25—40, (Na + K) 60—75, Mg 20—30	Лысогорская (скважина 13-25). Месторождение Лысогорский источник, Ставропольский край	13,0— 19,0 (скважина 2/63). Угличское месторождение, Ярославская область	400— 1200	5500— 9000	2200— 3700 550	500— 4500 900	2800— 4500 500—1000 CO <sub>2</sub>

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )	Cl <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Na <sup>+</sup>	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	
XIX. Хлоридно-сульфатная (сульфатно-хлоридная) магниево-кальциево-натриевая (магниево-натриево-кальциевая, кальциево-магниево-натриевая)	Иркутский	1,0—6,0	SO <sub>4</sub> 40—70, Cl 20—50, (Na + K) 20—65, Ca 20—40, Mg 20—40	Иркутская (скважина 27бис). Олхинское месторождение, Иркутская область	1,2—3,0 225—350 600—1100	200—460 320	200—400 1200	50—150 300	100—350	—	—	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
				Ижевская (Шифаль-су) (скважина 14). Ижминводское месторождение, Республика Татарстан	4,0—6,0 100—300	2000—2500	400—600	200—300	700—900	—	—	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
				Завьяловская (скважина 6/89). Алтайский край	4,5—6,5 200—400	1600—2400	1300—1700	300—500	600—1400	—	—	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
XX. Гидрокарбонатно-сульфатно-хлоридная (сульфатно-гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, кальциево-натриевая	Пятигорский-1	4,0—5,5	Cl 30—45, HCO <sub>3</sub> 20—45, SO <sub>4</sub> 20—30, (Na + K) 55—75, Ca 25—35	Машук № 1 (скважины 1, 4, 7, 24). Пятигорское месторождение, Ставропольский край	4,0—5,5 1500—1900	750—900	700—1100	350—450	50—100 1200	900—1200	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 30—70, CO <sub>2</sub> 1500—2000	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
	Пятигорский-2	5,5—7,2	Cl 40—50, HCO <sub>3</sub> 20—40, SO <sub>4</sub> 20—30, (Na + K) 60—80, Ca 15—30	Машук № 19 (скважина 19). Пятигорское месторождение, Ставропольский край	5,5—7,2 1500—2200	1100—1250	1400—1500	300—550	< 100 1800	1500—1800	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 50—100, CO <sub>2</sub> 500—800	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9

## Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>						
Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )				
ХХ. Гидрокарбонатно-сульфатно-хлоридная (сульфатно-гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, кальциево-натриевая	Быкогорский	6,5—9,5	Cl 35—50, SO <sub>4</sub> 20—35, HCO <sub>3</sub> 20—30, (Na + K) > 80	Ессентуки Целебная (скважина № 73). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	6,5—9,5 1300—2000	1300—2000	1800—2200	< 250	2100—2500	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 100—200, CO <sub>2</sub> 500—1000	Лечебно-столовая	
ХХI. Сульфатно-хлоридно-гидрокарбонатно-хлоридная магниево-кальциево-натриевая (магниево-натриево-кальциевая)	Себряковский	1,0—2,0	Cl 45—65, SO <sub>4</sub> 20—35, HCO <sub>3</sub> 15—25, Ca 30—55, (Na + K) 30—50, Mg 20—25	Себряковская (скважины 06683, 06684). Себряковское месторождение, Волгоградская область	1,0—2,0 150—350	200—450	250—700	150—350	30—200	100—350	—	Лечебно-столовая
ХХII. Сульфатно-хлоридная (хлоридно-сульфатная) кальциево-натриевая (натриево-кальциевая)	Хиловский	2,0—5,0	Cl 50—75, SO <sub>4</sub> 20—40, (Na + K) 35—55, Ca 25—50, Mg 20—40	Хиловская (скважина 1/59). Хиловское месторождение, Псковская область	3,0—4,0 100—200	800—900	1300—1600	350—400	150—200	500—700	—	Лечебно-столовая
ХХIII. Сульфатно-хлоридно-натриевая	Ергенинский	5,0—8,0	Cl 40—65, SO <sub>4</sub> 30—50, (Na + K) 35—60, Ca 20—40	Ергенинская (скважина 47-Б). Волгоградская область	5,0—6,5 350—450	1800—2100	1400—1600	400—700	50—250	1000—1300	—	Лечебно-столовая
	Каспийский	5,0—9,0	Cl 50—75, SO <sub>4</sub> 20—40, (Na + K) > 90	Каспий (скважина 215). Республика Дагестан	5,5—7,5 800—1000	1200—1600	1900—2300	< 50	1900—2500	—	Лечебно-столовая	

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды
	Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
XXIII. Сульфатно-хлоридная натриевая	Касийский	5,0—9,0	Cl 50—75, SO <sub>4</sub> 20—40, (Na + K) > 90	Cl 50—9,0 HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	< 50 2000—3500	50—150 3200—3500	50—150 3000	50—150 2700—3000	—	—	Лечебно-столовая
XXIVa. Сульфатно-хлоридная натриевая, борная	Ново-Ижевский	15,0—18,0	Cl 35—65, SO <sub>4</sub> 35—45, (Na + K) > 80	Cl 35—65, SO <sub>4</sub> 35—45, (Na + K) > 80	15,0—17,5 5000—5500	500—6000	500—700 300	4500—5000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 60—90	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8
XXV. Гидрокарбонатно-хлоридная (хлоридно-гидрокарбонатная) натриевая	Обуховский	1,5—4,0	Cl 40—85, HCO <sub>3</sub> 20—60, (Na + K) > 90	Cl 40—85, HCO <sub>3</sub> 20—60, (Na + K) > 90	1,5—2,4 300—450	< 25 750—1150	10—50 5—25	600—850	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—50	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9
XXVa. Гидрокарбонатно-хлоридная (хлоридно-гидрокарбонатная) натриевая, йодная	Сочинский	5,0—8,0	HCO <sub>3</sub> 45—60, Cl 35—50, (Na + K) > 90	Cl 65—75, HCO <sub>3</sub> 30—40, (Na + K) > 90	5,0—7,0 2500—3200	< 10 1100—1500	< 25 1100—1500	< 25 1800—2200	15—7	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.4—Б.9
XXVb. Гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная	Кармадонский	2,0—4,5	Cl 65—75, HCO <sub>3</sub> 30—40, (Na + K) > 90	Cl 65—75, HCO <sub>3</sub> 30—40, (Na + K) > 90	2,0—4,2 400—800	< 25 1000—1800	< 100 1300	< 25 1300—200	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 80—200	Лечебная	Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.8
XXVc. Гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная, йодная, мышьяковистая	Синегорский	15,0—25,0	Cl 60—80, HCO <sub>3</sub> 20—40, (Na + K) > 85	Cl 60—80, HCO <sub>3</sub> 20—40, (Na + K) > 85	18,0—22,0 3400—5800	< 50 5400—7000	130—200 210	140—210	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 2300—6200, 15—17, As 20—25, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 35—75, CO <sub>2</sub> 2000—2500	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4; Б.5

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
			Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
Наименование гидрохимического типа воды	Основные ионы, мг-экв., %		HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )				
XXVI. Хлорид-натриевая	Калининградский	1,0—5,0 Cl > 80, (Na + K) > 80	Ангарская (скважина 2). Ангарское месторождение, Иркутская область	2,0—3,0 500— 600	100— 200	900— 1200	150— 200	80—120 700	500— 700	—	Лечебно-столовая	
			Нальчик (скважина 1-Э). Нальчикское месторождение, Кабардино- Балкарская Республика	2,0—5,0 150— 300	50—120 2500	1000— 200	< 50	600— 1000	—	Лечебно-столовая	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9	
			Калининградская № 1 (скважина 1/02). Калининградское месторождение, Калининградская область	3,5—4,5 700	< 100 2100	1700— 2100	< 100	1250— 1500	—	Лечебно-столовая	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9	
			Тюменский	5,0—8,0 Cl 60—90, (Na + K) > 80	< 10 2800— 3200	< 100	1800— 2100	—	—	Лечебно-столовая	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9	
			Нижне-Сергинский	5,0—8,0 (Na + K) > 90	5,0—8,0 100— 350	100— 200	3000— 4500	< 50 80—150	2000— 3000	—	Лечебно-столовая	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9

Продолжение таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
ХХV/а. Хлоридная натриевая, йодная	Ходыженский	2,0—5,0	Cl > 75, (Na + K) > 90	Ходыженская (скважина 503). Ходыженское месторождение, Краснодарский край	3,5—4,8 600—800	< 10 1700—2100	< 10	< 10	1400—1700	110—15	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9
ХХV/б. Хлоридная натриевая, борная	Омский	4,5—6,5	Cl 60—90, (Na + K) > 80	Омская № 1 (скважина 1-Б). Омское месторождение, Омская область	4,5—6,5 200—600	< 10 2500—3300	< 100	< 25	1700—2200	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 50—60	Лечебно-столовая	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.9
Урс-Донский		4,0—6,0	Cl > 75, (Na + K) > 90	Урс-Дон (скважина 311). Коринское месторождение, РСО-Алания	5,0—6,0 800—1000	90—120 2400—2700	< 50	< 25	1800—2100	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 70—115	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.8
ХХV/в. Хлоридная натриевая, йодная, борная	Анивский	6,5—10,0	Cl > 90, (Na + K) > 90	Анивская № 1 (скважина 8-А-бис). Мандаринковское месторождение, Сахалинская область	6,5—10,0 250—500	< 10 4000—5500	50—150	< 100	2400—3400	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 300—400, 18—16	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.8
ХХV/г. Хлоридная натриевая, бромная, йодная	Талицкий	8,0—10,0	Cl > 90, (Na + K) > 85	Талицкая (скважина 1/75). Талицкое месторождение, Свердловская область	9,0—10,0 200—350	< 50 5000—5700	150—250	150—250	3000—3400	Br 22—30, 13,0—6,5	Лечебная	Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.7

Окончание таблицы А.1

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды	Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>			Катионы, мг/дм <sup>3</sup>					
Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )			
ХХVII. Гидрокарбонатно-сульфатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая, железистая	Марциаль-ный	0,2—1,0	SO <sub>4</sub> 60—70, HCO <sub>3</sub> 20—30, Ca 30—45, Mg 30—45	Марциальная (скважины 1-К, 2-К, 4-К). Месторождение «Марциальные воды», Республика Карелия	0,2—0,8 60—140	200—300	< 10	< 50	< 25	Fe 10—100	Лечебно-столовая Б.10
ХХVIII. С высоким содержанием органических веществ поликомпонентного анионо-катионного состава	Ундоровский	0,5—1,5	HCO <sub>3</sub> 40—80, SO <sub>4</sub> 20—50, Ca 60—85, Mg 20—40	Волжанка (источник № 1 «Главный», источник № 2—3 «Малые Ундоры»). Ундоровское месторождение, Ульяновская область	0,8—1,2 500—700	50—250	< 50	100—250	< 50	C <sub>орг</sub> 5—10	Лечебно-столовая Б.2.3; Б.5; Б.6; Б.8; Б.9
			HCO <sub>3</sub> 65—80, SO <sub>4</sub> 15—25, (Na + K) 40—55, Ca 20—35, Mg 15—30	Тарханская-3 (скважина 3). Тархансское месторождение, Республика Татарстан	0,8—1,1 500—625	50—200	< 70	30—100	20—75 100—200	C <sub>орг</sub> 5—10	Лечебно-столовая Б.2.3; Б.5; Б.6; Б.8; Б.9

\* Для всех гидрохимических типов содержание двуокиси углерода в нативной воде.  
\*\* Применяется в курортной практике в строго контролируемой дозировке.

A.2 Требования к химическим показателям групп, гидрохимических типов столовых минеральных вод приведены в таблице А.2.

Таблица А.2

Наименование группы минеральной воды	Наименование минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	СО <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )
Гидрокарбонатная натриевая	Ессентукская Горная (скважина 70). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	HCO <sub>3</sub> 60—85, (Na + K) > 80	0,5—0,8	220—500	< 90	< 80	< 20	< 10	120—250
Гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая	Славда (скважина 1-Ц). Надеждинское месторождение, Приморский край	HCO <sub>3</sub> 70—90, Ca 50—75, (Na + K) 15—25, Mg 10—25	0,1—0,3	65—200	< 20	< 15	15—40	< 15	3—20
Гидрокарбонатная натриево-магниево-кальциевая (магниево-натриево-кальциевая)	Архыз (скважины 130-к, 131-к, 1-9, 2-9, 3-9). Архызское месторождение, Карачаево-Черкесская Республика	HCO <sub>3</sub> 70—90, Ca 40—50, Mg 20—30, (Na + K) 20—30	0,20—0,35	150—250	< 25	< 30	25—50	5—20	5—30
Гидрокарбонатная кальциево-натриевая	АПЛАЙС (скважина 561). Белгородская область	HCO <sub>3</sub> > 70, (Na + K) 40—70, Ca 20—40	0,3—0,6	150—400	20—90	< 25	20—40	< 15	50—90
Гидрокарбонатная, хлоридно-гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая	Славда Курортная (скважина 511-А). Глазовское месторождение, Приморский край	HCO <sub>3</sub> 55—75, Cl 15—25, Ca 50—70, (Na + K) 20—35, Mg 15—25	0,15—0,3	100—200	< 15	10—30	25—50	3—15	10—30
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Сенежская (скважины 1/ГВК-46240620, ЗГВК-46247919). Сенежское месторождение, Московская область	HCO <sub>3</sub> > 60, Ca 40—75, Mg 20—55	0,3—0,7	250—450	< 15	< 10	40—90	10—50	10—40
	Зеленая долина (скважина 45214039). Верхнеклязьминско-Сходненское месторождение, г. Москва, Зеленоград	HCO <sub>3</sub> > 70, Ca 40—75, Mg 20—55	0,4—0,7	300—450	< 50	< 15	60—110	20—40	15—30

## Продолжение таблицы А.2

Наименование группы минеральной воды	Наименование предствителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Липецкая-Лайт (скважина 12/99). г. Липецк	HCO <sub>3</sub> 60—70, Ca 55—70, Mg 20—30	0,4—0,7	250—450	15—30	30—65	50—150	15—30
Я (скважина 79943). Северодонской участок Московского артезианского бассейна, Владимирская область		HCO <sub>3</sub> > 60, Ca 40—75, Mg 20—55	0,3—0,5	200—300	< 15	< 15	30—70	10—40
Монастырская (скважины 14546, 14546А). Глазовское месторождение, Приморский край		HCO <sub>3</sub> > 85, Ca 40—70, Mg 30—60	0,3—0,5	120—300	< 25	< 10	20—50	10—40
Тбай (источник Гусыра). РСО-Алания		HCO <sub>3</sub> > 80, Ca 55—80, Mg 15—35	0,1—0,3	120—250	< 25	< 20	20—80	< 15
Петролиф (PETROGLYPH) (скважина 5728). Алтайский край		HCO <sub>3</sub> > 80, Ca 55—80, Mg 20—30	0,2—0,6	250—450	5—35	< 20	45—100	10—40
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Синеборье (скважина 55-Т). Владимирская область	HCO <sub>3</sub> > 80, Ca 50—80, Mg 30—50	0,2—0,5	100—400	< 25	< 15	20—80	10—40
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая (натриево-магниево-кальциевая)	ЛЕГЕНДА ГОР АРХЫЗ (скважина № 3). Нижнеаэрхызское месторождение, Карачаево-Черкесская Республика	HCO <sub>3</sub> > 80, Ca 45—70, Mg 20—40, (Na + K) 15—30	0,1—0,25	50—200	5—15	5—15	5—50	2—20
Гидрокарбонатная кальциевая, натриево-магниево-кальциевая (натриево-натриево-кальциевая)	Кристальная долина (скважина № 81150). Южнотерекский участок, Кабардино-Балкарская Республика	HCO <sub>3</sub> > 70, Ca 40—70, Na 15—40, Mg 15—30	0,15—0,40	100—180	< 25	< 15	20—50	< 15
Хлоридно-гидрокарбонатная кальциевая	Тerek (скважина № 81214). Участок «Халвичный» Нальчикского месторождения, Кабардино-Балкарская Республика	HCO <sub>3</sub> 45—60, Cl 20—45, Ca 60—75	0,3—0,7	200—400	15—50	50—150	50—200	5—40

Окончание таблицы А.2

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв. %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>
Хлоридно-гидрокарбонатная кальциевая	Шхельда (скважина № 44384). Участок «Халычный» Нальчикского месторождения, Кабардино-Балкарская Республика	HCO <sub>3</sub> 45—60, Cl 20—45, Ca 60—75	0,3—0,7	150—350	25—70	20—180	50—150	10—30
Хлоридно-гидрокарбонатная кальциевая	Нальчикская классическая (скважина № 00713). Участок «Халычный» Нальчикского месторождения, Кабардино-Балкарская Республика	HCO <sub>3</sub> 45—60, Cl 20—45, Ca 60—75	0,3—0,7	150—350	10—50	20—180	50—150	10—30
Гидрокарбонатная, хлоридно-гидрокарбонатная магниево-кальциевая	Липецкая классическая (скважины 16/94, 17/94). Липецкое месторождение, г. Липецк	HCO <sub>3</sub> 50—80, Cl 15—35, Ca 50—80, Mg 20—40	0,4—0,8	200—450	10—50	10—150	50—150	10—50
Гидрокарбонатная, сульфатно-гидрокарбонатная кальциевая, натриево-кальциевая	Серебряная (скважина 2). Усть-Донецкое месторождение, Ростовская область	HCO <sub>3</sub> 65—75, SO <sub>4</sub> 15—25, Ca 55—75, (Na + K) 15—30	0,2—0,45	180—270	25—60	< 25	40—100	< 10
Хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная кальциевая (сульфатно-хлоридно-гидрокарбонатная) натриевая	Ессентукская новая (скважина 55). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	HCO <sub>3</sub> 40—55, SO <sub>4</sub> 20—35, Cl 20—30, (Na + K) > 80	0,4—0,9	200—350	100—170	50—100	< 50	< 50
Сульфатно-гидрокарбонатная кальциево-натриевая	Бугунтийская (скважина 9). Бугунтийский участок, Ессентукское месторождение, Ставропольский край	HCO <sub>3</sub> 40—55, SO <sub>4</sub> 30—45, (Na + K) 60—75, Ca 25—35	0,2—0,9	100—350	80—250	< 100	20—80	< 50
Сульфатно-гидрокарбонатная кальциево-магниево-натриевая (магниево-кальциево-натриевая)	Липецкий бьюет № 1 (скважины 12/06, 17/06, 21/06). Липецкое месторождение, Липецкая область	HCO <sub>3</sub> 40—60, SO <sub>4</sub> 30—45, (Na + K) 50—65, Mg 20—30, Ca 20—25	0,5—1,0	250—350	100—260	< 100	20—60	20—60
Хлоридно-гидрокарбонатная натриево-магниево-кальциевая (натриево-кальциево-магниевая)	Рушаночка (скважины 1099к, 2026к). Старорусское месторождение, Новгородская область	HCO <sub>3</sub> 50—65, Cl 20—50, Ca 30—40, Mg 30—45, (Na + K) 20—30	0,5—1,2	300—600	50—150	50—200	30—170	50—120

**Приложение Б  
(обязательное)**

**Перечень медицинских показаний по применению (внутреннему) минеральной воды**

Б.1 Болезни пищевода (эзофагит, гастроэзофагеальная рефлюксная болезнь).

Б.2 Хронический гастрит:

Б.2.1 Хронический гастрит с нормальной секреторной функцией желудка;

Б.2.2 Хронический гастрит с повышенной секреторной функцией желудка;

Б.2.3 Хронический гастрит с пониженной секреторной функцией желудка;

Б.3 Язвенная болезнь желудка и 12-перстной кишки.

Б.4 Болезни кишечника (синдром раздраженного кишечника, дискинезия кишечника).

Б.5 Болезни печени, желчного пузыря и желчевыводящих путей.

Б.6 Болезни поджелудочной железы (хронический панкреатит).

Б.7 Нарушение органов пищеварения после оперативных вмешательств по поводу язвенной болезни желудка; постхолецистэктомические синдромы.

Б.8 Болезни обмена веществ (сахарный диабет, ожирение, нарушение солевого и липидного обмена).

Б.9 Болезни мочевыводящих путей (хронический пиелонефрит, мочекаменная болезнь, хронический цистит, уретрит).

Б.10 Болезни крови (железодефицитные анемии).

В маркировке минеральной воды указывают, что она применяется при вышеуказанных заболеваниях только вне фазы обострения. В маркировке допускается указывать обобщающие показания к медицинскому применению минеральной воды.

Приложение В  
(рекомендуемое)

## Форма протокола полного химического анализа минеральной воды

Протокол полного химического анализа минеральной воды  
(органолептические, идентификационные показатели,  
показатели безопасности, показатели химического состава)

№ \_\_\_\_\_ от « \_\_\_\_ » 20 \_\_\_\_ г.

наименование и адрес испытательной лаборатории (испытательного центра)

Местоположение и наименование источника или номер скважины \_\_\_\_\_

Наименование продукции \_\_\_\_\_

Наименование изготовителя \_\_\_\_\_

Наименование заказчика \_\_\_\_\_

Условия, место отбора \_\_\_\_\_

Дата отбора/розлива \_\_\_\_\_

Органолептические показатели:

Прозрачность \_\_\_\_\_

Цвет \_\_\_\_\_

Осадок \_\_\_\_\_

Вкус и запах \_\_\_\_\_

В литре воды содержится		г или мг	мг-экв.	мг-экв. %	Нормативный документ
Катионы	Литий $\text{Li}^+$				
	Аммоний $\text{NH}_4^+$				
	Калий* $\text{K}^+$				
	Натрий* $\text{Na}^+$				
	Магний* $\text{Mg}^{2+}$				
	Кальций* $\text{Ca}^{2+}$				
	Стронций $\text{Sr}^{2+}$				
	Железо $\sum (\text{Fe}^{3+} + \text{Fe}^{2+})$				
	Алюминий $\text{Al}^{3+}$				
	Марганец $\text{Mn}^{2+}$				
Катионы	Медь $\text{Cu}^{2+}$				
	Мышьяк $\sum (\text{As}^{3+} + \text{As}^{6+})$				
	Кобальт $\text{Co}^{2+}$				
	Никель $\text{Ni}^{2+}$				
	Свинец $\text{Pb}^{2+}$				
	Цинк $\text{Zn}^{2+}$				
	Кадмий $\text{Cd}^{2+}$				
	Ртуть $\text{Hg}^{2+}$				
	Хром $\sum (\text{Cr}^{3+} + \text{Cr}^{6+})$				
	Селен $\text{Se}^{2+}$				
	Сурьма** $\text{Sb}$				
	Молибден $\text{Mo}^{2+}$				
	Барий $\text{Ba}^{2+}$				
Сумма катионов				100	

В литре воды содержится		г или мг	мг-экв.	мг-экв. %	Нормативный документ
Анионы	Фториды $F^-$				
	Хлориды* $Cl^-$				
	Бромиды $Br^-$				
	Иодиды $I^-$				
	Сульфаты* $SO_4^{2-}$				
	Гидрокарбонаты* $HCO_3^-$				
	Карбонаты $CO_3^{2-}$				
	Фосфаты $PO_4^{3-}$				
	Нитриты $NO_2^-$				
	Нитраты $NO_3^-$				
	Цианиды** $CN^-$				
	Сумма анионов			100	

В литре воды содержится		Граммы (мг)	Нормативный документ
Недиссоциированные молекулы	Сероводород общий $\sum H_2S$		
	в том числе свободный		
	Кремний		
	Кремний в пересчете на метакремниевую кислоту* $H_2SiO_3$		
	в том числе коллоидная		
	Бор		
Бор в пересчете на ортоборную кислоту* $H_3BO_3$			
Другие показатели:			
Перманганатная окисляемость, мг $O_2/\text{дм}^3$			
Общая минерализация $M^*$			
Сухой остаток при 180 °C*			
pH			
$C_{\text{орг}}$ *** (общий органический углерод)			
Двуокись углерода $CO_2$ , %			

Формула химического состава:

Руководитель \_\_\_\_\_  
инициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_Сотрудник \_\_\_\_\_  
инициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_

М.П.

\* Идентификационные показатели.

\*\* Определяются на стадии признания подземной воды в качестве минеральной.

\*\*\* Определяется в минеральной воде, лечебные свойства которой обусловлены наличием органических веществ.

Приложение Г  
(рекомендуемое)

## Форма протокола сокращенного химического анализа минеральной воды

Протокол сокращенного химического анализа минеральной воды  
(органолептические и идентификационные показатели, показатели безопасности)

№ \_\_\_\_\_ от « \_\_\_\_ » 20\_\_ г.

наименование и адрес испытательной лаборатории (испытательного центра)

Местоположение и наименование источника или номер скважины \_\_\_\_\_

Наименование продукции \_\_\_\_\_

Наименование изготовителя \_\_\_\_\_

Наименование заказчика \_\_\_\_\_

Условия, место отбора \_\_\_\_\_

Дата отбора/розлива \_\_\_\_\_

Органолептические показатели:

Прозрачность \_\_\_\_\_

Цвет \_\_\_\_\_

Осадок \_\_\_\_\_

Вкус и запах \_\_\_\_\_

В литре воды содержится		г или мг	мг-экв.	мг-экв. %	Нормативный документ
Катионы	Литий $\text{Li}^+$				
	Аммоний $\text{NH}_4^+$				
	Натрий* + Калий ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ )				
	Магний* $\text{Mg}^{2+}$				
	Кальций* $\text{Ca}^{2+}$				
	Стронций $\text{Sr}^{2+}$				
	Железо $\sum (\text{Fe}^{3+} + \text{Fe}^{2+})$				
	Сумма катионов			100	
Анионы	Фториды $\text{F}^-$				
	Хлориды* $\text{Cl}^-$				
	Бромиды $\text{Br}^-$				
	Иодиды $\text{I}^-$				
	Сульфаты* $\text{SO}_4^{2-}$				
	Гидрокарбонаты* $\text{HCO}_3^-$				
	Карбонаты $\text{CO}_3^{2-}$				
	Нитриты $\text{NO}_2^-$				
	Нитраты $\text{NO}_3^-$				
	Сумма анионов			100	

В литре воды содержится		г или мг	Нормативный документ
Недиссоциированные молекулы	Сероводород общий $\sum \text{H}_2\text{S}$ в том числе свободный		
	Кремний		
	Кремний в пересчете на метакремниевую кислоту* $\text{H}_2\text{SiO}_3$		
	в том числе коллоидная		
	Бор		
	Бор в пересчете на ортоборную кислоту* $\text{H}_3\text{BO}_3$		
Другие показатели:			
Перманганатная окисляемость*, мг $\text{O}_2/\text{дм}^3$			
Общая минерализация $M^*$			
Сухой остаток при 180 °C*			
рН			
Двукись углерода $\text{CO}_2$ , %			

Формула химического состава:

Руководитель \_\_\_\_\_  
ионициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_

Сотрудник \_\_\_\_\_  
ионициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_

М.П.

\* Идентификационные показатели.

Приложение Д  
(рекомендуемое)

## Форма протокола краткого химического анализа минеральной воды

Протокол краткого химического анализа минеральной воды  
(органолептические и идентификационные показатели)  
№ \_\_\_\_\_ от « \_\_\_\_ » 20\_\_ г.

наименование и адрес испытательной лаборатории (испытательного центра)

Местоположение и наименование источника или номер скважины \_\_\_\_\_  
Наименование продукции \_\_\_\_\_  
Наименование изготовителя \_\_\_\_\_  
Наименование заказчика \_\_\_\_\_  
Условия, место отбора \_\_\_\_\_  
Дата отбора/розлива \_\_\_\_\_  
Органолептические показатели:  
Прозрачность \_\_\_\_\_  
Цвет \_\_\_\_\_  
Осадок \_\_\_\_\_  
Вкус и запах \_\_\_\_\_

В литре воды содержится		г или мг	мг-экв.	мг-экв. %	Нормативный документ
Катионы	Натрий + Калий ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ )				
	Магний $\text{Mg}^{2+}$				
	Кальций $\text{Ca}^{2+}$				
	Сумма катионов			100	
Анионы	Хлорид $\text{Cl}^-$				
	Сульфат $\text{SO}_4^{2-}$				
	Гидрокарбонат $\text{HCO}_3^-$				
	Карбонат $\text{CO}_3^{2-}$				
	Сумма анионов			100	
Общая минерализация М					
Двуокись углерода $\text{CO}_2$ , %					
рН					

Формула химического состава:

Руководитель \_\_\_\_\_  
ионициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_

Сотрудник \_\_\_\_\_  
ионициалы, фамилия \_\_\_\_\_ личная подпись \_\_\_\_\_

М.П.

**Приложение Е**  
**(обязательное)**

**Алфавитный указатель лечебных, лечебно-столовых и столовых вод**

**E.1 Алфавитный указатель лечебных и лечебно-столовых вод с указанием группы минеральных вод**

Наименование воды	Группа
АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 2	XI
АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17	VIIIa
Алтыновская	XVI
Амурская (Гонжа)	III
Анапская	XVI
Ангарская	XXVI
Анивская № 1	XXVIb
Ачалуки	XI
Бештау	V
Бештаугорская-2	XI
Бештаугорская целебная	VI
Бишули	VIII
Буйская	XVI
Волжанка	XXVIII
Дарасун	IVa
Доктор Гааз	IX
Ергенинская	XXII
Ессентуки № 4	VIIIa
Ессентуки № 17	VIIIa
Ессентуки целебная	XX
Завьяловская	XIX
Зарамаг	VIIIa
Ижевская (Шифалы-су)	XIX
Икорецкая	XVII
Иркутская	XIX
Казанская	XIII
Казбек-Аква	X
Калининградская № 1	XXVI
Карачинская	VIII
Каспий	XXIII
Кашинская	XIV
Кисловодская доломитная	V
Кисловодская курортная	V
Кисловодская сульфатная	V
Кисловодская целебная	V
Кожановская	IVa
Козельская	XIII
Краинская	XII

Наименование воды	Группа
Красноусольская родниковая	XIII
Красноусольская целебная	XII
Крымская	VIII
Кука	IVa
Лазаревская	VIIIa
Ласточка	III
ЛЕГЕНДА СИБИРИ	VI
Липецкая	XVI
Липецкий бювет	XVI
Лысогорская	XVIII
Майкопская	I
Марциальная	XXVII
Махачкала	VI
Машук № 1	XX
Машук № 19	XX
Медвежка	IVa
Московская	XIV
Нагутская-4	VIII
Нагутская-17	VIIIa
Нагутская-26	I
Нагутская-56	I
Нальчик	XXVI
Нарзан	V
Нижне-Ивкинская № 1	XVI
Нижне-Ивкинская № 2К	XII
Нижне-Сергинская	XXVI
Нижний Кармадон	XXVб
Ново-Ижевская	XXIVa
Новотерская целебная	IX
Обуховская	XXV
Омская № 1	XXVIб
Планета	VIIIa
Псыж	VI
Рычал-Су	VIII
Сахалинская	IIб
Себряковская	XXI
Семигорская № 1	VIIIб
Семигорская № 6	VIIIб
Серноводская	VI
Синегорская	XXVb
Славяновская	IX
Славяночка	IX
Славянская жемчужина	XI
Смирновская	IX
Смоленская	XIII

Наименование воды	Группа
Сольвычегодская	XXIII
Сочинская	XXVa
Сыктывкарская	VIII
Талицкая	XXVIг
Тарханская-3	XXVIII
Тарханская-4	XV
Теберда	IV
Терсинка	IIa
Тюменская (Тараскуль)	XXVI
Угличская	XVII
Урс-Дон	XXVIб
Уфимская	XII
Хан-Куль	XV
Хилак	VIII
Хиловская	XXI
Ходыженская	XXVIa
Шадринская-315	VIII
Шмаковка	IV
Шмаковка № 1	IV
Эльбрус	VIIa
NRZN	V

## E.2 Алфавитный указатель столовых вод

Наименование воды

АГЛАЙС  
Архыз  
Бугунтинская  
Ессентукская Горная  
Ессентукская новая  
Зеленая долина  
Кристальная долина  
ЛЕГЕНДА ГОР АРХЫЗ  
Липецкая классическая  
Липецкая-Лайт  
Липецкий бювет № 1  
Монастырская  
Нальчикская классическая  
Петроглиф (PETROGLYPH)  
Рушаночка  
Сенежская  
Серебряная  
Синеборье  
Славда  
Славда Курортная  
Тбай  
Терек  
Шхельда  
Я

## Библиография

- [1] Технический регламент Евразийского экономического союза ТР ЕАЭС 044/2017 О безопасности упакованной питьевой воды, включая природную минеральную воду
- [2] Технический регламент Таможенного союза ТР ТС 021/2011 О безопасности пищевой продукции
- [3] Технический регламент Таможенного союза ТР ТС 029/2012 Требования безопасности пищевых добавок, ароматизаторов и технологических вспомогательных средств
- [4] Технический регламент Таможенного союза ТР ТС 005/2011 О безопасности упаковки
- [5] Технический регламент Таможенного союза ТР ТС 022/2011 Пищевая продукция в части ее маркировки
- [6] ПНД Ф 14.1:2:3:4.121—97 Количественный химический анализ вод. Методика измерений pH проб вод потенциометрическим методом
- [7] М-02-2406-13 Методика количественного химического анализа. Определение элементов в питьевой, минеральной, природной, сточной воде и в атмосферных осадках атомно-абсорбционным методом (свидетельство об аттестации № 443/242 (01.00250—2008)—2013 от 24 сентября 2013 г., номер в реестре ФР.1.31.2017.25626
- [8] ПНД Ф 14.1:2:4.139—98 Количественный химический анализ вод. Методика измерений массовых концентраций кобальта, никеля, меди, цинка, марганца, железа, серебра, кадмия и свинца в пробах питьевых, природных и сточных вод методом атомно-абсорбционной спектрометрии
- [9] ПНД Ф 14.1:2:4.138—98 Количественный химический анализ вод. Методика измерений массовых концентраций натрия, калия, лития, стронция в пробах питьевых, природных и сточных вод методом пламенно-эмиссионной спектрометрии
- [10] М 01-45—2009 Методика измерений массовой концентрации бромид- и йодид-ионов в пробах природных, питьевых и минеральных вод методом капиллярного электрофореза с использованием системы капиллярного электрофореза «Капель-105М» (свидетельство об аттестации № 01.04.114/01.00035—2011/2014 от 02.10.2014, номер в реестре ФР.1.31.2015.10419)
- [11] РД 52.24.450—2010 Массовая концентрация сероводорода и сульфидов в водах. Методика выполнения измерений фотометрическим методом с N,N-диметил-n-фенилендиамином
- [12] ПНД Ф 14.1:2.109—97 Количественный химический анализ вод. Методика выполнения измерений массовых концентраций сероводорода и сульфидов в пробах природных и очищенных сточных вод фотометрическим методом с N,N-диметил-n-фенилендиамином
- [13] ПНД Ф 14.1:2:4.178—2002 Количественный химический анализ вод. Методика выполнения измерений массовой концентрации сульфидов, гидросульфидов и сероводорода в пробах питьевых, природных и сточных вод фотометрическим методом
- [14] Методика радиационного контроля. Суммарная альфа-бета-активность природных вод (пресных и минерализованных). Подготовка проб и выполнение измерений (свидетельство об аттестации № 40073.3Г178/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15386)
- [15] Методика измерения объемной активности полония-210 ( $^{210}\text{Po}$ ) и свинца-210 ( $^{210}\text{Pb}$ ) в пробах природных (пресных и минерализованных), технологических и сточных вод альфа-бета-радиометрическим методом с радиохимической подготовкой (свидетельство об аттестации № 40073.3Г174/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15382)

- [16] Методика измерений объемной активности изотопов радия (226 Ra, 228 Ra) в пробах природных (пресных и минерализованных), технологических и сточных вод гамма-спектрометрическим методом с предварительным концентрированием (свидетельство об аттестации № 40073.3Г188/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15397)
- [17] Методика измерений объемной активности изотопов радия (226 Ra, 228 Ra) в пробах природных вод альфа-бета-радиометрическим методом с радиохимической подготовкой (свидетельство об аттестации № 40073.3Г177/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15385)
- [18] Методика измерений объемной активности изотопов урана (238U, 234U, 235U) в пробах природных (пресных и минерализованных), технологических и сточных вод альфа-спектрометрическим методом с радиохимической подготовкой (свидетельство об аттестации № 40073.3Г181/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15389)
- [19] Методика измерений объемной активности изотопов тория (228Th, 230Th, 232Th, 227Th) в пробах природных (пресных и минерализованных), технологических и сточных вод альфа-спектрометрическим методом с радиохимической подготовкой (свидетельство об аттестации № 40073.3Г184/01.00294-2010 от 22 апреля 2013 г., номер в реестре ФР.1.40.2013.15392)

---

УДК 663.64:006.354

ОКС 67.160.20

ОКПД2 11.07.11

Ключевые слова: воды минеральные природные питьевые, столовые, лечебно-столовые, лечебные, пресные, слабоминерализованные, маломинерализованные, среднеминерализованные, высокоминерализованные, газированные, негазированные, минерализация воды, гидрохимический тип

---

**Б3 4—2020/58**

Редактор *Л.В. Коротникова*  
Технический редактор *И.Е. Черепкова*  
Корректор *М.В. Бучная*  
Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Сдано в набор 16.03.2020. Подписано в печать 08.05.2020. Формат 60×84<sup>1</sup>/<sub>8</sub>. Гарнитура Ариал.  
Усл. печ. л. 5,58. Уч.-изд. л. 4,74.

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

**Изменение № 1 ГОСТ Р 54316—2020 Воды минеральные природные питьевые. Общие технические условия**

**Утверждено и введено в действие Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 29.12.2021 № 1881-ст**

**Дата введения — 2022—03—01  
с правом досрочного применения**

Раздел 2. ГОСТ 8.579—2019. Исключить слова: «в упаковках любого вида»; заменить слово: «расфасовке» на «фасовании».

Пункт 4.1 дополнить абзацем:

«Отнесение минеральных вод к столовым, лечебно-столовым или лечебным осуществляется по уровню минерализации, с учетом содержания биологически активных компонентов в соответствии с [1], [20]».

Пункт 4.4 дополнить абзацем:

«Наименование группы минеральной воды формируется в зависимости от ее основного состава. При наличии биологически активных компонентов на уровне или выше бальнеологических норм в соответствии с [1] в наименование группы и типа\* минеральной воды добавляется соответствующее определение (борная, бромная, железистая и т. д.)»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Понятие «тип» используют до введения в действие [20].

Пункт 5.1.6. Заменить слова: «с приложением Б» на «с приложением Б\*»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Положение действует до введения в действие [20].

Пункт 5.4.1. Второй абзац. Третье перечисление. Заменить слово: «типа» на «типа\*»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Понятие «тип» используют до введения в действие [20];

пятнадцатое перечисление. Заменить значение: «1,5 мг/дм<sup>3</sup> (1,5 мг/л)» на «1,0 мг/дм<sup>3</sup> (1,0 мг/л)»; третий абзац. Заменить слово: «типа» на «типа\*».

Приложение А. Пункт А.1. Таблица А.1. Заголовок последней графы. Заменить слова: «приложение Б» на «приложение Б\*\*\*»;

дополнить сноской «\*\*\*»:

«—————

\*\*\* Положение действует до введения в действие [20].

Наименование группы минеральной воды «I. Гидрокарбонатная натриевая». Типы «Майкопский», «Нагутский-26», «Нагутский-56». Требования изложить в новой редакции: а).

Наименование группы минеральной воды «IIб. Гидрокарбонатная кальциево-натриевая, борная». Тип «Сахалинский». Требования изложить в новой редакции: б).

Наименование группы минеральной воды «V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная». Тип «Кисловодский». Графа «Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее происхождение». После слов «2-Б-бис» дополнить словами: «107 резервная, № 107 Д резервная»;

представитель гидрохимического типа «Кисловодская курортная». Требования изложить в новой редакции: в);

дополнить представителем гидрохимического типа «Кисловодский источник»: г).

Наименование группы минеральной воды «VI» изложить в новой редакции:

«VI. Хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная (сульфатно-хлоридно-гидрокарбонатная, сульфатно-гидрокарбонатно-хлоридная, гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная, гидрокарбонатно-сульфатно-хлоридная, хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная) натриевая».

Наименование группы минеральной воды «VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая». Тип «Карабинский». Представитель гидрохимического типа «Бишали». Графа «Биологически активные компоненты, мг/дм<sup>3</sup>». Заменить обозначения: «—» на «H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub> 20—50 мг/дм<sup>3</sup>»;

представитель гидрохимического типа «Крымская». Графа «Минерализация, г/дм<sup>3</sup>». Заменить значения: «1,7—2,5» на «1,7—2,8»;

графа «Cl<sup>-</sup>». Заменить значения: «500—600» на «500—700»;

графа «(Na<sup>+</sup> + K<sup>+</sup>)». Заменить значения: «650—750» на «650—900»;

тип «Рычал-Су». Требования изложить в новой редакции: д);

тип «Нагутский-4». Требования изложить в новой редакции: е).

Наименование группы минеральной воды «VIIIa. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная». Тип «Ессентукский № 4». Представитель гидрохимического типа «Ессентуки № 4» и тип «Ессентукский № 17». Представитель гидрохимического типа «Ессентуки № 17». Требования изложить в новой редакции: ж);

тип «Ессентукский № 17». Исключить представителя гидрохимического типа «АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17» и требования к нему;

дополнить наименованием типа — «Нижнебалковский», наименованием представителя гидрохимического типа — «АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17» с соответствующими требованиями: з).

Наименование группы минеральной воды «XIII. Сульфатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)». Тип «Смоленский». Представитель гидрохимического типа «Козельская». Графа «Cl<sup>-</sup>». Заменить значения: «< 100» на «20—100»; графа «(Na<sup>+</sup> + K<sup>+</sup>)». Заменить значения: «50—200» на «30—150».

Наименование группы минеральной воды «XIX» изложить в новой редакции:

«XIX. Хлоридно-сульфатная (сульфатно-хлоридная), гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная поликатионная».

Тип «Иркутский». Исключить представителя гидрохимического типа «Завьяловская» и требования к нему;

дополнить наименованием типа — «Аксайский» с соответствующими требованиями: и).

Исключить группу минеральной воды «XXVb. Гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная».

Наименование группы минеральной воды «XXVI. Хлоридная натриевая». Исключить тип «Тюменский» и требования к нему.

Наименование группы минеральной воды XXVIb изложить в новой редакции: «XXVIb. Хлоридная, гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная». Дополнить наименованием типа — «Кармадонский» с соответствующими требованиями: к).

Пункт А.2. Таблица А.2.

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная натриевая». Дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Серебряная роса» с соответствующими требованиями: л).

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая». Представитель типа минеральной воды «Славда»: требования изложить в новой редакции: м);

дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Славда Курортная» с соответствующими требованиями: н).

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)». Дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Карельская минеральная вода «Олония», наименованием представителя типа минеральной воды «Черноголовская» и наименованием представителя типа минеральной воды «Живой источник» с соответствующими требованиями: п).

Исключить группу «Гидрокарбонатная, сульфатно-гидрокарбонатная кальциевая, натриево-кальциевая», представителя типа «Серебряная» и требования к нему.

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная магниево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая (натриево-магниево-кальциевая)» изложить в новой редакции: «Гидрокарбонатная магниево-натриево-кальциевая (натриево-магниево-кальциевая)»;

представитель типа «ЛЕГЕНДА ГОР АРХЫЗ». Графа « $\text{SO}_4^{2-}$ ». Заменить значения: «5—15» на «3—15»; графа « $\text{Cl}^-$ ». Заменить значения: «5—15» на «2—15», графа « $(\text{Na}^+ + \text{K}^+)$ ». Заменить значение: «5—50» на «3—50».

Дополнить наименованием группы «Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) кальциевая, магниево-кальциевая, натриево-магниево-кальциевая», представителем типа «Кисловодская столовая» с соответствующими требованиями: р).

Дополнить наименованием группы «Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) магниево-кальциевая», представителем типа «Малка» с соответствующими требованиями: с).

Наименование группы минеральной воды «Хлоридно-гидрокарбонатная натриево-магниево-кальциевая (натриево-кальциево-магниевая)». Представитель типа «Рушаночка». Графа « $\text{Mg}^{2+}$ ». Заменить значения: «50—120» на «30—100».

Приложение Б. Наименование дополнить знаком сноски — \*;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Положение действует до введения в действие [20].

Приложение Е. Подраздел Е.1.

Исключить наименование воды и номер группы:

«Завьяловская XIX»;

«Тюменская (Тараскуль) XXVI»;

дополнить наименованиями минеральных вод:

«Кисловодский источник V»;

«Коршуновская XIX»;

заменить номер группы для воды «Нижний Кармадон»: «XXVб» на «XXVIб».

Подраздел Е.2.

Исключить наименование минеральной воды «Серебряная»;

дополнить наименованиями минеральных вод:

«Живой источник»;

«Карельская минеральная вода «Олония»;

«Кисловодская столовая»;

«Малка»;

«Серебряная роса»;

«Черноголовская».

Элемент стандарта «Библиография». Дополнить позицией «[20]»:

«[20] Приказ Министерства здравоохранения Российской Федерации от 31 мая 2021 г. № 557н «Об утверждении классификации природных лечебных ресурсов, медицинских показаний и противопоказаний к их применению в лечебно-профилактических целях» (Приложение I «Классификация природных лечебных ресурсов», раздел II «Минеральные воды»)».

4

а)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )	Назначение воды	Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>				
1. Гидрокарбонатная натриевая	Майкопский	1,0—2,0	HCO <sub>3</sub> > 75, (Na + K) > 90	1,0—2,0 700—1200	1—50 25—100	25—100	1—15	1—10	300—600	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Нагутский-26	4,0—7,0	HCO <sub>3</sub> > 70, (Na + K) > 90	4,0—7,0 2300—4000	30—150 200—700	200—700	1—100	1—50	1000—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—80, CO <sub>2</sub> * 100—800	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Нагутский-56	6,0—9,5	HCO <sub>3</sub> 75—90, (Na + K) > 90	6,0—9,5 4600—6000	100—350 400—750	100—350 400—750	30—150	1—50	1900—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—70, CO <sub>2</sub> 200—1200	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

б)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )	Назначение воды	Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>			
IIБ. Гидрокарбонатно-кальциево-натриевая, борная	Сахалинский	2,5—4,5	HCO <sub>3</sub> > 90, (Na + K) 50—70, Ca 20—40	2,5—4,5 1700—2800	0,5—15 5—50	180—300	30—100	300—750	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 100—230, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—85, CO <sub>2</sub> 800—2000	Лечебная	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.8

В)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б**)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная	Кислоловодский	1,0—8,0	$\text{HCO}_3^-$ 40—75, $\text{SO}_4^{2-}$ 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	Кисловодская курортная (скважины 114-Э, 115-Э). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	6,0—7,2 2200—3200	1700—2200 140—220 700	400—400 170—400	650—1200 $\text{H}_2\text{SiO}_3$ 45—70, $\text{CO}_2$ 1200—2800	Лечебно-столовая

»;

Г)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б**)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная	Кислоловодский	1,0—8,0	$\text{HCO}_3^-$ 40—75, $\text{SO}_4^{2-}$ 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	Кисловодский источник (скважина 5/0-РЭ). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	1,0—2,5 500—1100	150—500 10—100	40—140 350	10—200 500—1100	Лечебно-столовая

»;

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б **)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Рычал-Су	4,0—5,5	$\text{HCO}_3^- > 70$ $\text{Cl}^- 20—30$ $(\text{Na}^+ + \text{K}^+) > 90$	4,0—5,5 2500—3000	0,1—25 450—550	5—25 0,5—25 1200—1450	$\text{Na}^+ + \text{K}^+$ $\text{H}_2\text{SiO}_3$ 25—50	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9

e)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б **)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Нагутский-4	6,0—10,0	$\text{HCO}_3^- 70—80$ $\text{Cl}^- 20—25$ $(\text{Na}^+ + \text{K}^+) > 95$	Нагутская-4 Нагутское месторождение (скважина 49). Ставропольский край	6,0—10,0 4000—5500	100—350 1000	10—100 1—25 2700	$\text{H}_2\text{SiO}_3$ 10—80 $\text{CO}_2$ 200—1000	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3— Б.9

Ж)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>		Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Ессентукский № 4	7,0—10,0 HCO <sub>3</sub> 50—80, Cl 20—50, (Na + K) > 80	Ессентуки № 4 (скважины 33-бис, 34-бис, 39-бис, 41-бис, 418, 56, 57-РЭ-бис, 49-Э, 71, 71-Н). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	7,0—10,0 HCO <sub>3</sub> 3400—4850	0,5—30 HCO <sub>3</sub> 1300—2000	Cl <sup>-</sup> SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 10—150	5—65 2000—3000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 30—70, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—60, CO <sub>2</sub> 500—1800	Лечебно-столовая
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Ессентукский № 17	10,0—14,0 HCO <sub>3</sub> 50—75, Cl 35—50, (Na + K) > 90	Ессентуки № 17 (скважины 17-бис, 36-бис, 24-бис-1, 46, 1-бис-Э). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	10,0—14,0 HCO <sub>3</sub> 4850—6500	0,5—70 HCO <sub>3</sub> 1700—2800	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	50—150	30—95 2700—4000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—90, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—50, CO <sub>2</sub> 500—2350	Лечебная Б.1; Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8

3)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>		Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Нижнебалковский	13,0—17,0 HCO <sub>3</sub> 55—80, Cl 20—45, (Na+K) > 90	АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17 (скважина № 13-Н). Нижнебалковское месторождение, Ставропольский край	13,0—17,0 HCO <sub>3</sub> 6000—10000	10—60 HCO <sub>3</sub> 1800—3300	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	40—150 3000—4800	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—95, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 20—50, CO <sub>2</sub> 500—1500	Лечебная Б.1; Б.2.1; Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8

«

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
XIX. Хлоридно-сульфатная (сульфатно-хлоридная), гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная поликатионная	Аксайский	1,0—2,5	$\text{HCO}_3^-$ 15—25, Cl 20—30, $\text{SO}_4^{2-}$ 45—70, (Na + K) 20—50, Ca 20—40, Mg 20—40	1,0—2,5 400— 950	150— 400 300	100— 250 120	70— 350	—	Лечебно-столовая	Б 1; Б 2.1— Б 2.3; Б 3—Б 9

к)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
XXVII. Хлоридно-хлоратно-хлоридно-натриевая, борная	Кармадонский	2,0—4,5	$\text{Cl}^-$ 65—90, $\text{HCO}_3^-$ 10—35, (Na + K) >90	2,0—4,2 400— 800	1—25 1000— 2300	30— 100	1—25 1300	700— 1300	$\text{H}_3\text{BO}_3$ 80—200	Лечебная

л)

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				$(\text{Na}^+ + \text{K}^+)$
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Cl}^-$	$\text{Ca}^{2+}$	
Гидрокарбонатная натриевая	Серебряная роса (скважины 1/2004, 2/99). Можайское месторождение, Волгодонская область	$\text{HCO}_3^- > 90$ , Na + K >80	0,5—0,8	350—600	1—10	1—10	1—25	120—200

»;

(Продолжение Изменения № 1 к ГОСТ Р 54316—2020)

«Наименование группы минеральной воды		Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение		Основные ионы, мг-экв., %		Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
								$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Cl}^-$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{Mg}^{2+}$	Катионы, мг/дм <sup>3</sup> ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ )
Гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая	Славда (скв. № ПР-1334). Приморский край, Надеждинское месторождение	$\text{HCO}_3 > 75$ , Са 50—70, Мг 15—25, ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ ) 20—30	0,1—0,3	50—150	1—20	1—15	10—40	1—15					1—15

»;

н)

«Наименование группы минеральной воды		Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение		Основные ионы, мг-экв., %		Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
								$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Cl}^-$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{Mg}^{2+}$	Катионы, мг/дм <sup>3</sup> ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ )
Гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая	Славда Курортная (скв. № 400). Приморский край, Глазовское месторождение	$\text{HCO}_3 > 85$ , Са 45—60, ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ ) 25—35, Мг 15—25	0,1—0,25	80—150	1—10	0—5	13—30	2,5—6,5					7—20

»;

п)

«Наименование группы минеральной воды		Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение		Основные ионы, мг-экв., %		Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
								$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{Cl}^-$	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{Mg}^{2+}$	Катионы, мг/дм <sup>3</sup> ( $\text{Na}^+ + \text{K}^+$ )
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Карельская минеральная вода «Олония» (скважина № 200801). Республика Карелия	$\text{HCO}_3 > 80$ , Са 40—65, Мг 20—35	0,05—0,135	30—100	1—15	0,1—10	5—25	1—10					1—15
	Черноголовская (скважины 2ГВК-46243535, 4ГВК-46248207). Черноголовское месторождение, Московская область	$\text{HCO}_3 > 85$ , Са 50—70, Мг 20—45	0,2—0,5	150—350	1—20	0,5—10	30—70	10—30					1—15
	Живой источник (скважина № 4). Верхне-Даусузский участок пресных подземных вод, Карабаево-Черкесская Республика	$\text{HCO}_3 > 85$ , Са 50—65, Мг 20—30	0,1—0,4	30—250	1—20	0—20	15—30	3—15					1—15

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	СО <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )
Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) кальциевая, магниево-кальциевая, натриево-магниево-кальциевая	Кисловодская столовая (скважины 5/0-бис, 5/0-бис-РЭ). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	НСО <sub>3</sub> 40—75, SO <sub>4</sub> 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	0,7—1,3	300—800	150—300	20—80	80—200	30—80	10—200

»;

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды					
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	СО <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )
Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) магниево-кальциевая	Малка (скважина № 1-РЭ-«Малка»). Малкинский бассейн подземных пресных вод, Кабардино-Балкарская Республика	НСО <sub>3</sub> 40—60, SO <sub>4</sub> 40—60, Ca <sup>2+</sup> 40—65, Mg <sup>2+</sup> 20—45	0,25—0,5	80—250	80—200	1—15	20—70	10—30	10—30

».

(ИУС № 3 2022 г.)

**Изменение № 1 ГОСТ Р 54316—2020 Воды минеральные природные питьевые. Общие технические условия**

**Утверждено и введено в действие Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 29.12.2021 № 1881-ст**

**Дата введения — 2022—03—01  
с правом досрочного применения**

Раздел 2. ГОСТ 8.579—2019. Исключить слова: «в упаковках любого вида»; заменить слово: «расфасовке» на «фасовании».

Пункт 4.1 дополнить абзацем:

«Отнесение минеральных вод к столовым, лечебно-столовым или лечебным осуществляется по уровню минерализации, с учетом содержания биологически активных компонентов в соответствии с [1], [20]».

Пункт 4.4 дополнить абзацем:

«Наименование группы минеральной воды формируется в зависимости от ее основного состава. При наличии биологически активных компонентов на уровне или выше бальнеологических норм в соответствии с [1] в наименование группы и типа\* минеральной воды добавляется соответствующее определение (борная, бромная, железистая и т. д.)»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Понятие «тип» используют до введения в действие [20].

Пункт 5.1.6. Заменить слова: «с приложением Б» на «с приложением Б\*»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Положение действует до введения в действие [20].

Пункт 5.4.1. Второй абзац. Третье перечисление. Заменить слово: «типа» на «типа\*»;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Понятие «тип» используют до введения в действие [20];

пятнадцатое перечисление. Заменить значение: «1,5 мг/дм<sup>3</sup> (1,5 мг/л)» на «1,0 мг/дм<sup>3</sup> (1,0 мг/л)»; третий абзац. Заменить слово: «типа» на «типа\*».

Приложение А. Пункт А.1. Таблица А.1. Заголовок последней графы. Заменить слова: «приложение Б» на «приложение Б\*\*\*»;

дополнить сноской «\*\*\*»:

«—————

\*\*\* Положение действует до введения в действие [20].

Наименование группы минеральной воды «I. Гидрокарбонатная натриевая». Типы «Майкопский», «Нагутский-26», «Нагутский-56». Требования изложить в новой редакции: а).

Наименование группы минеральной воды «IIб. Гидрокарбонатная кальциево-натриевая, борная». Тип «Сахалинский». Требования изложить в новой редакции: б).

Наименование группы минеральной воды «V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная». Тип «Кисловодский». Графа «Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее происхождение». После слов «2-Б-бис» дополнить словами: «107 резервная, № 107 Д резервная»;

представитель гидрохимического типа «Кисловодская курортная». Требования изложить в новой редакции: в);

дополнить представителем гидрохимического типа «Кисловодский источник»: г).

Наименование группы минеральной воды «VI» изложить в новой редакции:

«VI. Хлоридно-сульфатно-гидрокарбонатная (сульфатно-хлоридно-гидрокарбонатная, сульфатно-гидрокарбонатно-хлоридная, гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная, гидрокарбонатно-сульфатно-хлоридная, хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная) натриевая».

Наименование группы минеральной воды «VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая». Тип «Карабинский». Представитель гидрохимического типа «Бишали». Графа «Биологически активные компоненты, мг/дм<sup>3</sup>». Заменить обозначения: «—» на «H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub> 20—50 мг/дм<sup>3</sup>»;

представитель гидрохимического типа «Крымская». Графа «Минерализация, г/дм<sup>3</sup>». Заменить значения: «1,7—2,5» на «1,7—2,8»;

графа «Cl<sup>-</sup>». Заменить значения: «500—600» на «500—700»;

графа «(Na<sup>+</sup> + K<sup>+</sup>)». Заменить значения: «650—750» на «650—900»;

тип «Рычал-Су». Требования изложить в новой редакции: д);

тип «Нагутский-4». Требования изложить в новой редакции: е).

Наименование группы минеральной воды «VIIIa. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная». Тип «Ессентукский № 4». Представитель гидрохимического типа «Ессентуки № 4» и тип «Ессентукский № 17». Представитель гидрохимического типа «Ессентуки № 17». Требования изложить в новой редакции: ж);

тип «Ессентукский № 17». Исключить представителя гидрохимического типа «АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17» и требования к нему;

дополнить наименованием типа — «Нижнебалковский», наименованием представителя гидрохимического типа — «АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17» с соответствующими требованиями: з).

Наименование группы минеральной воды «XIII. Сульфатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)». Тип «Смоленский». Представитель гидрохимического типа «Козельская». Графа «Cl<sup>-</sup>». Заменить значения: «< 100» на «20—100»; графа «(Na<sup>+</sup> + K<sup>+</sup>)». Заменить значения: «50—200» на «30—150».

Наименование группы минеральной воды «XIX» изложить в новой редакции:

«XIX. Хлоридно-сульфатная (сульфатно-хлоридная), гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная поликатионная».

Тип «Иркутский». Исключить представителя гидрохимического типа «Завьяловская» и требования к нему;

дополнить наименованием типа — «Аксайский» с соответствующими требованиями: и).

Исключить группу минеральной воды «XXVb. Гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная».

Наименование группы минеральной воды «XXVI. Хлоридная натриевая». Исключить тип «Тюменский» и требования к нему.

Наименование группы минеральной воды XXVIb изложить в новой редакции: «XXVIb. Хлоридная, гидрокарбонатно-хлоридная натриевая, борная». Дополнить наименованием типа — «Кармадонский» с соответствующими требованиями: к).

Пункт А.2. Таблица А.2.

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная натриевая». Дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Серебряная роса» с соответствующими требованиями: л).

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная натриево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая». Представитель типа минеральной воды «Славда»: требования изложить в новой редакции: м);

дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Славда Курортная» с соответствующими требованиями: н).

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)». Дополнить наименованием представителя типа минеральной воды — «Карельская минеральная вода «Олония», наименованием представителя типа минеральной воды «Черноголовская» и наименованием представителя типа минеральной воды «Живой источник» с соответствующими требованиями: п).

Исключить группу «Гидрокарбонатная, сульфатно-гидрокарбонатная кальциевая, натриево-кальциевая», представителя типа «Серебряная» и требования к нему.

Наименование группы минеральной воды «Гидрокарбонатная магниево-кальциевая, магниево-натриево-кальциевая (натриево-магниево-кальциевая)» изложить в новой редакции: «Гидрокарбонатная магниево-натриево-кальциевая (натриево-магниево-кальциевая)»;

представитель типа «ЛЕГЕНДА ГОР АРХЫЗ». Графа « $\text{SO}_4^{2-}$ ». Заменить значения: «5—15» на «3—15»; графа « $\text{Cl}^-$ ». Заменить значения: «5—15» на «2—15», графа « $(\text{Na}^+ + \text{K}^+)$ ». Заменить значение: «5—50» на «3—50».

Дополнить наименованием группы «Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) кальциевая, магниево-кальциевая, натриево-магниево-кальциевая», представителем типа «Кисловодская столовая» с соответствующими требованиями: р).

Дополнить наименованием группы «Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) магниево-кальциевая», представителем типа «Малка» с соответствующими требованиями: с).

Наименование группы минеральной воды «Хлоридно-гидрокарбонатная натриево-магниево-кальциевая (натриево-кальциево-магниевая)». Представитель типа «Рушаночка». Графа « $\text{Mg}^{2+}$ ». Заменить значения: «50—120» на «30—100».

Приложение Б. Наименование дополнить знаком сноски — \*;

дополнить сноской \*:

«—————

\* Положение действует до введения в действие [20].

Приложение Е. Подраздел Е.1.

Исключить наименование воды и номер группы:

«Завьяловская XIX»;

«Тюменская (Тараскуль) XXVI»;

дополнить наименованиями минеральных вод:

«Кисловодский источник V»;

«Коршуновская XIX»;

заменить номер группы для воды «Нижний Кармадон»: «XXVб» на «XXVIб».

Подраздел Е.2.

Исключить наименование минеральной воды «Серебряная»;

дополнить наименованиями минеральных вод:

«Живой источник»;

«Карельская минеральная вода «Олония»;

«Кисловодская столовая»;

«Малка»;

«Серебряная роса»;

«Черноголовская».

Элемент стандарта «Библиография». Дополнить позицией «[20]»:

«[20] Приказ Министерства здравоохранения Российской Федерации от 31 мая 2021 г. № 557н «Об утверждении классификации природных лечебных ресурсов, медицинских показаний и противопоказаний к их применению в лечебно-профилактических целях» (Приложение I «Классификация природных лечебных ресурсов», раздел II «Минеральные воды»)».

4  
а)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )	Назначение воды	Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>				
1. Гидрокарбонатная натриевая	Майкопский	1,0—2,0	HCO <sub>3</sub> > 75, (Na + K) > 90	1,0—2,0 700—1200	1—50 25—100	25—100	1—15	1—10	300—600	—	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Нагутский-26	4,0—7,0	HCO <sub>3</sub> > 70, (Na + K) > 90	4,0—7,0 2300—4000	30—150 200—700	200—700	1—100	1—50	1000—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—80, CO <sub>2</sub> * 100—800	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9
	Нагутский-56	6,0—9,5	HCO <sub>3</sub> 75—90, (Na + K) > 90	6,0—9,5 4600—6000	100—350 400—750	100—350 400—750	30—150	1—50	1900—3000	H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—70, CO <sub>2</sub> 200—1200	Лечебно-столовая	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.9

б)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )	Назначение воды	Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>			
IIБ. Гидрокарбонатно-кальциево-натриевая, борная	Сахалинский	2,5—4,5	HCO <sub>3</sub> > 90, (Na + K) 50—70, Ca 20—40	2,5—4,5 1700—2800	0,5—15 5—50	180—300	30—100	300—750	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 100—230, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 25—85, CO <sub>2</sub> 800—2000	Лечебная	Б.1; Б.2.1; Б.2.2; Б.3—Б.8

»;

В)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б**)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная	Кислоловодский	1,0—8,0	$\text{HCO}_3^-$ 40—75, $\text{SO}_4^{2-}$ 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	Кисловодская курортная (скважины 114-Э, 115-Э). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	6,0—7,2 2200— 3200	1700— 2200 140— 220 400— 700	170— 400 400— 1200	$\text{Na}^+$ + $\text{K}^+$	Б 1; Б 2.1; Б 2.2; Б 3—Б 9

г)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б**)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
V. Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) поликатионная	Кислоловодский	1,0—8,0	$\text{HCO}_3^-$ 40—75, $\text{SO}_4^{2-}$ 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	Кисловодский источник (скважина 5/0-РЭ). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	1,0—2,5 500— 1100	150— 500 10— 100	40— 140 10— 200	$\text{Na}^+$ + $\text{K}^+$	Б 1; Б 2; Б 3—Б 8

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б **)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Рычал-Су	4,0—5,5	$\text{HCO}_3^- > 70$ $\text{Cl}^- 20—30$ $(\text{Na}^+ + \text{K}^+) > 90$	4,0—5,5 2500—3000	0,1—25 450—550	5—25 0,5—25 1200—1450	$\text{Na}^+ + \text{K}^+$ $\text{H}_2\text{SiO}_3$ 25—50	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3—Б.9

e)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б **)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>		Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		
VIII. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Нагутский-4	6,0—10,0	$\text{HCO}_3^- 70—80$ $\text{Cl}^- 20—25$ $(\text{Na}^+ + \text{K}^+) > 95$	Нагутская-4 Нагутское месторождение (скважина 49). Ставропольский край	6,0—10,0 4000—5500	550—1000 100	10—100 1—25 1900—2700	$\text{H}_2\text{SiO}_3$ 10—80 $\text{CO}_2$ 200—1000	Лечебно-столовая Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3— Б.9

Ж)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>		Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>		
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Ессентукский № 4	7,0—10,0 HCO <sub>3</sub> 50—80, Cl 20—50, (Na + K) > 80	Ессентуки № 4 (скважины 33-бис, 34-бис, 39-бис, 41-бис, 418, 56, 57-РЭ-бис, 49-Э, 71, 71-Н). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	7,0—10,0 HCO <sub>3</sub> 3400—4850	0,5—30 HCO <sub>3</sub> 1300—2000	Cl <sup>-</sup> SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 10—150	5—65 2000—3000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 30—70, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—60, CO <sub>2</sub> 500—1800	Лечебно-столовая
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Ессентукский № 17	10,0—14,0 HCO <sub>3</sub> 50—75, Cl 35—50, (Na + K) > 90	Ессентуки № 17 (скважины 17-бис, 36-бис, 24-бис-1, 46, 1-бис-Э). Ессентукское месторождение, Ставропольский край	10,0—14,0 HCO <sub>3</sub> 4850—6500	0,5—70 HCO <sub>3</sub> 1700—2800	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	50—150	30—95 2700—4000	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—90, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 10—50, CO <sub>2</sub> 500—2350	Лечебная Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.3— Б.9

3)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды						Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Анионы, мг/дм <sup>3</sup>		Катионы, мг/дм <sup>3</sup>		Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	
VIIia. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая, борная	Нижнебалковский	13,0—17,0 HCO <sub>3</sub> 55—80, Cl 20—45, (Na+K) > 90	АЛЛЕЯ ИСТОЧНИКОВ № 17 (скважина № 13-Н). Нижнебалковское месторождение, Ставропольский край	13,0—17,0 HCO <sub>3</sub> 6000—10000	10—60 HCO <sub>3</sub> 1800—3300	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup> Mg <sup>2+</sup>	40—150 3000—4800	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> 40—95, H <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 20—50, CO <sub>2</sub> 500—1500	Лечебная Б.1; Б.2.1— Б.2.3; Б.4—Б.6; Б.8

«

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды	
XIX. Хлоридно-сульфатная (сульфатно-хлоридная), гидрокарбонатно-хлоридно-сульфатная поликатионная	Аксайский	1,0—2,5	$\text{HCO}_3^-$ 15—25, Cl 20—30, $\text{SO}_4^{2-}$ 45—70, (Na + K) 20—50, Ca 20—40, Mg 20—40	1,0—2,5	150—400 950	100—250 300	70—120 350	—	Лечебно-столовая	Б 1; Б 2.1— Б 2.3; Б 3—Б 9

к)

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представителя гидрохимического типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				Медицинские показания по применению минеральной воды (см. приложение Б ***)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основные ионы, мг-экв., %			Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Биологически активные компоненты, мг/дм <sup>3</sup>	Назначение воды		
XXVII. Хлоридно-хлоратно-хлоридно-натриевая, гидрокарбонатно-хлоридно-натриевая, борная	Кармадонский	2,0—4,5	Cl 65—90, $\text{HCO}_3^-$ 10—35, (Na + K) >90	Нижний Кармадон (скважина 29-р). Месторождение Нижний Кармадон, РСО-Алания	2,0—4,2	400—800	1—25 1000—2300	30—100 100	700—1300 80—200	Лечебная	Б 1; Б 2.1— Б 2.3; Б 3—Б 8

л)

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды				(Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>	Со <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	
Гидрокарбонатная натриевая	Серебряная роса (скважины 1/2004, 2/99). Можайское месторождение, Волгодонская область	Na + K >80	0,5—0,8	350—600	1—10	1—25	1—20	120—200

(Продолжение Изменения № 1 к ГОСТ Р 54316—2020)

М)

« Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг/экв., %	Минерали- зация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды			Катионы, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	
Гидрокарбонатная натриево- кальциевая, магниево-натри- ево-кальциевая	Славда (скв. № ПР-1334). Приморский край, Надеждинское месторождение	HCO <sub>3</sub> > 75, Ca 50—70, Mg 15—25, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 20—30	0,1—0,3	50—150	1—20	1—15	10—40	1—15	1—15

»;

Н)

« Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг/экв., %	Минерали- зация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды			Катионы, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	
Гидрокарбонатная натриево- кальциевая, магниево-натри- ево-кальциевая	Славда Курортная (скв. № 400). Приморский край, Глазовское месторождение	HCO <sub>3</sub> > 85, Ca 45—60, (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> ) 25—35, Mg 15—25	0,1—0,25	80—150	1—10	0—5	13—30	2,5—6,5	7—20

»;

П)

« Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерали- зация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды			Катионы, мг/дм <sup>3</sup> (Na <sup>+</sup> + K <sup>+</sup> )		
				HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	
Гидрокарбонатная магниево-кальциевая (кальциево-магниевая)	Карельская минеральная вода «Олония» (скважина № 200801). Республика Карелия	HCO <sub>3</sub> > 80, Ca 40—65, Mg 20—35	0,05— 0,135	30—100	1—15	0,1—10	5—25	1—10	1—15
	Черноголовская (скважины 2/ГВК-46243535, 4/ГВК-46248207). Черноголовское месторождение, Московская область	HCO <sub>3</sub> > 85, Ca 50—70, Mg 20—45	0,2—0,5	150—350	1—20	0,5—10	30—70	10—30	1—15
	Живой источник (скважина № 4). Верхне-Даусузский участок пресных подзем- ных вод, Карабаево-Черкесская Республика	HCO <sub>3</sub> > 85, Ca 50—65, Mg 20—30	0,1—0,4	30—250	1—20	0—20	15—30	3—15	1—15

»;

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды			
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	СО <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>
Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная)	Кисловодская столовая (скважины 5/0-бис, 5/0-бис-РЭ). Кисловодское месторождение, Ставропольский край	НСО <sub>3</sub> 40—75, SO <sub>4</sub> 20—60, Ca 20—70, Mg 10—50, (Na + K) 5—60	0,7—1,3	300—800	150—300	20—80	80—200 30—80 10—200

»;

Наименование группы минеральной воды	Наименование представителя типа минеральной воды и ее местонахождение	Основные ионы, мг-экв., %	Минерализация, г/дм <sup>3</sup>	Основной ионный состав представителя гидрохимического типа минеральной воды			
				Анионы, мг/дм <sup>3</sup>	СО <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Катионы, мг/дм <sup>3</sup>
Сульфатно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-сульфатная) магниево-кальциевая	Малка (скважина № 1-РЭ-«Малка»). Малкинский бассейн подземных пресных вод, Кабардино-Балкарская Республика	НСО <sub>3</sub> 40—60, SO <sub>4</sub> 40—60, Ca <sup>2+</sup> 40—65, Mg <sup>2+</sup> 20—45	0,25—0,5	80—250	80—200	1—15	20—70 10—30 10—30

».

(ИУС № 3 2022 г.)