

ЦЕНТР ИСПЫТАНИЙ И ЭКСПЕРТИЗЫ ПРИРОДНЫХ ЛЕЧЕБНЫХ РЕСУРСОВ
АТТЕСТАТ ПРИЗНАНИЯ КОМПЕТЕНТНОСТИ ЛАБОРАТОРИИ № ГОСТ.RU.22052

121069, Москва, Борисоглебский пер., 9
тел. (495) 690-12-13, e.mail:geolog@nmicrk.ru

УТВЕРЖДАЮ
Заместитель руководителя
Центра испытаний и экспертизы
природных лечебных ресурсов
А.В. Дубовской
2020 г.



ПРОТОКОЛ ИСПЫТАНИЙ № 7969 от 03.08.2020 г.

ПОЛНЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ ВОДЫ

Местоположение <i>Краснодарский край, Белореченский район, хутор Кубанский, ул. Школьная 2А,</i>	Основные физико-химические свойства	
<i>участок "Заречное"</i>	Вкус -	ГОСТ 23268.1-91
Наименование образца <i>проба воды из скважины № 1</i>		
Шифр образца: <i>№ 958/105-ЦИ-1</i>	Прозрачность <i>прозрачная</i>	ГОСТ 23268.1-91
Наименование и адрес заказчика: <i>ООО "ТЕРМЫ", Краснодарский край, х. Кубанский, ул. Партизанская, 25</i>	Цвет <i>без цвета</i>	ГОСТ 23268.1-91
Условия и дата отбора пробы: <i>из скважины № 1 (акт отбора проб № 1 от 27.06.2020 г.)</i>	Запах <i>специфический</i>	ГОСТ 23268.1-91
Дата получения образца: <i>29.06.2020 г.</i>	pH <i>8,75±0,2</i>	ПНДФ 14.1:2:3:4.121-97
Выполнение анализа <i>15.07.-03.08.2020 г.</i>	Жесткость (для столовой воды) - (°Ж)	ГОСТ 31954-2012


	В дм ³ воды содержится	Граммы	Мг-экв.	Экв. %	Нормативный документ
Катионы	Литий Li ⁺	0,0105±0,000063	1,513		ПНДФ 14.1:2:4.138-98
	Аммоний NH ₄ ⁺	0,02±0,0006	1,111		ГОСТ 23268.10-78
	Калий K ⁺	0,355±0,0017	9,079	3	ПНДФ 14.1:2:4.138-98
	Натрий Na ⁺	8,029	349,101	96	расчет
	Магний Mg ²⁺	0,0226±0,0023	1,856		ГОСТ 23268.5-78
	Кальций Ca ²⁺	0,039±0,0039	1,944	1	ГОСТ 23268.5-78
	Стронций Sr ²⁺	0,02±0,0003	0,456		ПНДФ 14.1:2:4.137-98
	Железо Σ (Fe ²⁺ + Fe ³⁺)	<0,0005			ПНДФ 14.1:2:4.139-98
	Алюминий Al ³⁺	<0,0001			ПНДФ 14.1:2:4.161-2000
	Марганец Mn ²⁺	<0,0001			ПНДФ 14.1:2:4.139-98
	Медь Cu ²⁺	<0,000002			ПНДФ 14.1:2:4.48-96
	Кобальт Co ²⁺	<0,00005			ГОСТ 31870-2012
	Никель Ni ²⁺	<0,0002			ГОСТ 31870-2012
	Свинец г/кг Pb ²⁺	-			ГОСТ 31870-2012
	Цинк Zn ²⁺	<0,0001			ПНДФ 14.1:2:4.139-98
	Кадмий г/кг Cd ²⁺	<0,000005			ГОСТ 31870-2012
	Ртуть г/кг Hg ²⁺	-			ПНДФ 14.1:2:4.20-95
	Хром Σ (Cr ³⁺ + Cr ⁶⁺)	<0,00005			ГОСТ 31870-2012
	Барий Ba ²⁺	-			ПНДФ 14.1:2:3:4.264-2011
Селен Se ²⁺	-			ГОСТ 19413-89	
Сумма катионов		8,496	365,06	100	

	В дм ³ воды содержится	Граммы	Мг-экв.	Экв. %	Нормативный документ
Анионы	Фторид F ⁻	<0,0001			ГОСТ 23268.18-78
	Хлорид Cl ⁻	12,032±0,108	339,394	93	ГОСТ 23268.17-78
	Бромид Br ⁻	0,048±0,0048	0,606		ГОСТ 23268.15-78
	Йодид J ⁻	0,016±0,00024	0,126		ГОСТ 23268.16-78
	Сульфат SO ₄ ²⁻	0,0135±0,0027	0,281		ПНД Ф 14.1:2.159-2000
	Гидрокарбонат HCO ₃ ⁻	1,302±0,13	21,35	6	ГОСТ 23268.3-78
	Карбонат CO ₃ ²⁻	0,099±0,0069	3,3	1	ГОСТ 31957-2012
	Ортофосфат PO ₄ ³⁻	0,0001±0,00004	0,003		ГОСТ 18309-2014
	Нитрит NO ₂ ⁻	<0,00005			ГОСТ 23268.8-78
	Нитрат NO ₃ ⁻	<0,0001			ПНД Ф 14.1:2:4.4-95
	Сумма анионов		13,511	365,06	100

	В дм ³ воды содержится	Граммы	Нормативный документ
Недиссоциированные молекулы	Угольный ангидрид (раств.) CO ₂	-	ГОСТ 23268.2-91
	Сероводород общий Σ H ₂ S	<0,00005	РД 52.24.450-2010
	В том числе свободный	-	расчет
	Метакремниевая кислота H ₂ SiO ₃	0,2113±0,0182	РД 52.24.433-2005
	Мышьяк As	<0,00002	ГОСТ 23268.14-78
	Ортоборная кислота H ₃ BO ₃	0,4255±0,0014	ПНД Ф 14.1:2:4.36-95
	Окисляемость, мг O ₂ /дм ³	-	ГОСТ 23268.12-78
	Общая минерализация, М	22,644	расчет
	Сухой остаток при 105°C	21,8±0,196	ПНД Ф 14.1:2:4.261-2010

Формула химического состава:

M_{22,6} $\frac{Cl}{(Na+K)}$ 93/99

Ответственный за оформление протокола  Жукова О.Д.

Частичная или полная перепечатка протокола не допускается без разрешения центра испытаний и экспертизы природных лечебных ресурсов

Результаты распространяются только на образцы, подвергнутые испытаниям

Конец протокола