

ПРОТОКОЛ ИСПЫТАНИЙ № 695/09.20
от 09 октября 2020 г.

1. Заказчик: Автономная некоммерческая организация «Российская система качества»
1.1. Адрес: г. Москва, Ср. Овчинниковский пер., д. 12
2. Сведения о пробе: 157РСК0137, бут. ПЭТ, 1,5 дм³. Номер пломбы отсутствует
 (проба отобрана заказчиком)
2.1. Код образца (пробы): 322-20
2.2. Характеристика пробы: минеральная вода
2.3. Объем пробы, дм³(л): 21 **2.4. Дата поступления пробы в ИЛ ПЛР:** 11.09.2020
2.5. Дата розлива: 22.08.2020 **2.6. Дата анализа:** сентябрь-октябрь 2020 г.
2.7. Приборы:

OES ICP Optima 2100 DV, зав. № 080N7101201, св-во о поверке № 06/2-5677 от 21.09.2020 г., «Флюорат 02-3», зав. № 940, св-во о поверке №6833/202 от 16.05.19 г., КФК-3, зав. №9106052, св-во о поверке № 6416/202 от 16.05.2019, весы «Adventurer» AR 5120, зав. № 1125092724, св-во о поверке № 5938/205 от 10.06.2020 г.
 Оцененные условия испытаний: Температура воздуха —19,9°С, Влажность воздуха —57,2 %, Атмосферное давление 95,0 кПа

3. Результаты радиологического анализа пробы воды:

Наименование показателя, ед. измерения	Результат испытаний	Допустимые уровни показателей радиационной безопасности/ Уровень вмешательства	Методика выполнения измерений
Радон (Rn-222), Бк/кг	-	-	-

4. Результаты химического анализа пробы воды:

4.1. Сухой остаток, г/дм³ по ГОСТ 18164-72 при 105⁰С _____ - _____ **4.2. pH по ПНД Ф 14.1:2:3:4.121-** _____ 5,05
 при 180⁰С _____ 4,689 _____ 97

4.3. Органические вещества:

Групповой состав, мг/дм³:
 фенолы по ПНД Ф 14.1:2:4.182-02 _____ - _____

Окисляемость перманганатная, мг/дм³ по ГОСТ 23268.12-78 _____ нефтепродукты по ПНД Ф 14.1:2:4.128-98 _____ - _____

4.4. Газы растворенные:

Углекислота свободная, г/дм³ по ГОСТ 23268.2-91 _____ 2,5560 _____

Сероводород общий, г/дм³ _____ <0,000002 _____
 свободный, г/дм³ _____ - _____
 по РД 52.24.450-2010

4.5. Органолептические свойства:

цвет _____ без цвета _____
 запах _____ без запаха _____ по ГОСТ 23268.1-91
 вкус _____ углекислый привкус _____
 осадок _____ нет _____

ФОРМУЛА ХИМИЧЕСКОГО СОСТАВА

CO₂ 2,56 М 5,3 $\frac{Cl\ 88 / HCO_3\ 12/}{(Na+K)\ 97 / Ca\ 2\ Mg\ 1/}$ H₃BO₃ 0,065 pH 5,05 T °C

РЕЗУЛЬТАТЫ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА				
l Л ВОДЫ СОДЕРЖИТ	ГРАММ (МГ)	МГ/ЭКВ.	МГ/ЭКВ.,%	Методика выполнения измерений
Катионы				
Литий Li ⁺	0,0000050			ГОСТ 31870-2012
Натрий Na ⁺	1,92	83,482	96,08	ГОСТ 31870-2012
Калий K ⁺	0,0143	0,366	0,42	ГОСТ 31870-2012
Магний Mg ²⁺	0,0133	1,094	1,26	ГОСТ 31870-2012
Кальций Ca ²⁺	0,039	1,946	2,24	ГОСТ 31870-2012
Стронций Sr ²⁺	0,0023			ГОСТ 31870-2012
Барий, Ва ²⁺	0,00099			ГОСТ 31870-2012
Железо общее Fe ²⁺ + Fe ³⁺	<0,00005			ГОСТ 31870-2012
Алюминий Al ³⁺	<0,00001			ГОСТ 31870-2012
Марганец Mn ²⁺	0,000026			ГОСТ 31870-2012
Цинк Zn ²⁺	0,0000060			ГОСТ 31870-2012
Медь Cu ²⁺	<0,000001			ГОСТ 31870-2012
Кобальт Co ²⁺	<0,000001			ГОСТ 31870-2012
Никель Ni ²⁺	<0,000001			ГОСТ 31870-2012
Свинец Pb	0,0000076			ГОСТ 31870-2012
Ртуть Hg	<0,000001			ГОСТ 26927-86
Бериллий Be	<0,0000001			ГОСТ 31870-2012
Хром Cr	<0,000001			ГОСТ 31870-2012
Кадмий Cd	0,00000055			ГОСТ 31870-2012
Молибден Mo	<0,000001			ГОСТ 31870-2012
Серебро Ag	<0,000005			ГОСТ 31870-2012
Сурьма Sb	<0,000005			ГОСТ 31870-2012
Бор B	0,0114			ГОСТ 31870-2012
Кремний Si	0,0063			ГОСТ 31870-2012
СУММА КАТИОНОВ	1,9899	86,887	100,00	
Анионы				
Хлор Cl ⁻	2,6382	74,397	88,20	ГОСТ 23268.17-78
Бром Br ⁻	0,0136			ГОСТ 23268.15-78
Йод J ⁻	0,0021			ГОСТ 23268.16-78
Сульфат SO ₄ ²⁻	0,0074	0,154	0,18	ГОСТ 26449.1-85
Гидрокарбонат HCO ₃ ⁻	0,5980	9,801	11,62	ГОСТ 23268.3-78
Мышьяк общ.	<0,000005			ГОСТ 31870-2012
Гидрофосфат HPO ₄ ⁻	0,00006			ГОСТ 18309-2014
Нитрат NO ₃ ⁻	<0,00005			ГОСТ 33045-2014
Селен общ.	<0,0000001			ГОСТ 19413-89
Цианид CN ⁻	<0,00001			ГОСТ 31863-2012
СУММА АНИОНОВ	3,2594	84,353	100,00	
Недиссоциированные молекулы, г/дм³				
Борная кислота H ₃ BO ₃		0,065		ГОСТ 31870-2012
Кремниевая кислота H ₂ SiO ₃		0,0175		ГОСТ 31870-2012
Минерализация	5,3318			