

Богзоз

Катионы	Содержание в литре			Другие определения
	мг/л	мг-экв/л	%-экв/л	
Na^+	22	0,95	18	Жесткость мг-экв/л Общая <u>4,40</u>
K^+				Устранимая _____
NH_4^+	501	-	-	Постоянная _____
Ca^{2+}	58	2,90	54	Карбонатная <u>2,70</u>
Mg^{2+} ...	18	1,50	28	Некарбонатная <u>1,70</u>
Fe^{3+} ...				pH <u>6,70</u>
Fe^{2+}				CO ₂ своб. мг/л _____
Итого		5,35	100	CO ₂ агр мг/л _____
Анионы	Содержание в литре			
	мг/л	мг-экв/л	%-экв/л	
Cl^-	12	0,35	7	Окисляемость мг O ₂ /л _____
SO_4^{2-}	98	2,04	38	SiO ₂ мг _____
NO_2^-				H ₂ S мг/л _____
NO_3^-	16	0,26	5	F мг/л _____
CO_3^-	нб			Сухой остаток
HCO_3^-	165	2,70	50	эксперим. <u>320</u> мг/л
Итого		5,35	100	вычислен <u>306</u> мг/л
Формула солевого состава воды $0,32 \frac{HCO_3^{50} SO_4^{38}}{Ca^{54} Mg^{28} Na^{18}}$				Физические свойства: Прозрачность <u>прозрач.</u> Вкус <u>пресный</u> Цвет <u>бесцвет</u> Запах <u>без запаха</u> Осадок <u>не большой осад.</u> Изм. при стоянии _____ Na ⁺ на пламен. фотометре _____ мг/л

** Суммировано $\frac{1}{2} HCO_3$ мг/л.

Нач. гидрохим лаборатории:.

Нуруллаев М.У.

Аналитик:

hh

Маджиров И