

Результат анализа

Нерманов

Первичная обработка анализа

	мг/л	мг/экв.	экв. %	Дата определения
Катионы NH ⁺	0,4	0,02	0,24	2,0
Na ⁺	4485	1,95	23,27	
K ⁺				
Mg ⁺⁺	2918	2,4	28,64	
Ca ⁺⁺	8016	4,0	47,73	
Fe ⁺⁺	0,3	0,01	0,12	7, не более
Σ ⁺	Ср			0,3
Анионы Cl ⁻	42,55	1,20	14,32	350
SO ₄ ⁻	51,93	1,08	12,89	500
HCO ₃ ⁻	36612	6,0	71,60	
CO ₃ ⁻	0			
NO ₂ ⁻	0,05	0		0,1
NO ₃ ⁻	6,0	0,10	1,19	45,0
Σ ⁻				
Σ ⁺ + Σ ⁻	621,54			
Сухой остаток	4380			1000
Потери при прокаливании				
SiO ₂				
Al ₂ O ₃ + Fe ₂ O ₃				
O ₂				
H ₂ S				
CO ₂ свободная				
HCO ₃ в контрольной пробе				
HCO ₃ в пробе зарядкой мрамора				
CO ₂ агрессивная по дефициту насыщения				
pH	7,7			6,0 - 9,0
Eh				
Окисляемость в мг/л O ₂				
Жесткость в мг/экв.				
Общая		6,4		7,0
Карбонатная		6,0		
Удельный вес				

Агрессивность по нормам и техническим условиям (ГОСТ № _____)

Виды агрессивности	Предельно допустимое содержание по нормам	Заключение об агрессивности
Выщелачивающая	HCO ₃ мг/экв.	есть, нет
Общекислотная	pH	есть, нет
Углекислая	Свободная CO ₂ мг/л	есть, нет
Сульфатная	SO ₄ ⁻ мг/л	есть, нет
Магnezиальная	Mg ⁺⁺ мг/л	есть, нет

ДИАГРАММА-КРУГ

Вода: слабощелочная pH = 7,7
пресная, общ. жестк. = 0,62
мг/л; общ. жестк. 6,4 мг/л

0,62 $\frac{HCO_3^3}{2} Cl \frac{SO_4^4}{13} NO_3^3$
Ca₄₈ Mg₂₉ Na₂₃

Порядок построения:

Внутренний круг — анионы: Cl⁻, SO₄⁻, HCO₃⁻

Наружный круг — катионы: Na⁺, Ca⁺⁺, Mg⁺⁺, Fe⁺⁺

Состав воды по формуле Курлова:

Закончение гидрогеолога:

Вода гидрокарбонатно-хлоридно-кальциево-магnezная.

По всем показателям отвечает требованиям санитарного ГОСТа 2761-84

Анализ окончен _____ (дата)

Аналитик _____

Заключение хим. лаборатории о состоянии пробы воды и о ходе анализа _____

Ст. инженер-химик

Гидрогеолог

4. Объем воды в стволе выработки до откачки _____ л
5. Объем откаченной воды _____
6. Отношение $\frac{\text{объема воды в стволе выработки}}{\text{объема откаченной воды}}$ _____
7. Уровень воды в момент отбора пробы _____
8. Установившийся уровень воды после откачки _____
9. Способ отбора пробы воды _____
10. Глубина отбора пробы _____ м, объем пробы _____
11. Температура воды _____ м _____ °С
(на глубине)
12. Цвет, запах, вкус, мутность _____
-
13. Газовыделения _____
14. Дата отбора 23.10.16г. 15. Пробу _____
16. Сведения по отбору пробы составил _____
17. Дата сдачи пробы в лабораторию 24.10.16г.
18. Пробу принял И. С. С.