

РАБОТА 1. ПЕРЕСЧЕТ ДАННЫХ АНАЛИЗА, ВЫРАЖЕННЫХ В ИОННОЙ ФОРМЕ

1.2. Пересчет данных анализа, выраженных в ионной форме, в процент-эквиваленты (%-экв/дм³)

При сравнении результатов *анализа* вод различной минерализации для получения пропорциональных значений количество миллиграмм-эквивалентов пересчитывают в **процент-эквиваленты**

Пересчет в процент-эквиваленты производится следующим образом:
суммы миллиграмм-эквивалентов на литр воды принимаются каждая в отдельности за 100 %, и далее относительное количество эквивалентов каждого иона вычисляется в процентах

Например, при анализе пробы воды
число миллиграмм-эквивалентов **всех катионов** - 418,7 мг-экв/л,
а катионов **Ca²⁺** - 203,6 мг-экв/л,
отсюда эквивалент-процент кальция равен:

$$203,6 \text{ мг-экв/л} \cdot 100 \% / 418,7 \text{ мг-экв/л} = 48,63 (\text{\%-экв/л})$$

Единицу **процент-эквивалент на литр воды** (%-экв/л)

удобно использовать для характеристики воды.

Например, для определения **соотношения основных катионов и анионов в подземных водах** и выражения как в графической форме (рисунок), так и в виде формулы Курлова.

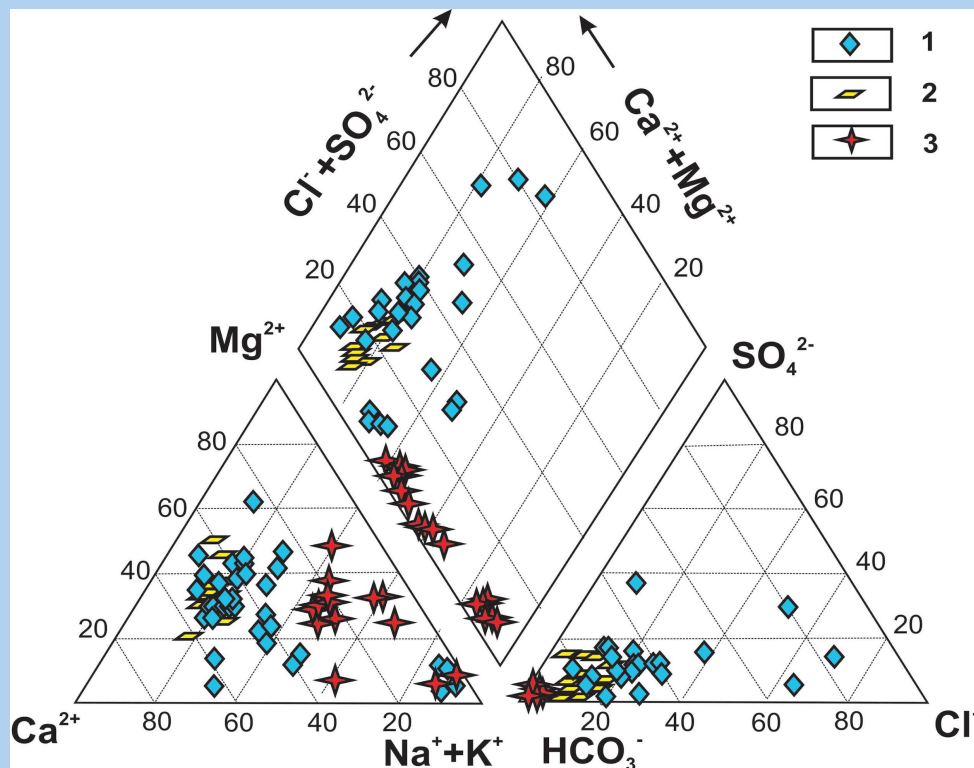


Рис. Соотношение основных катионов и анионов в подземных водах района шахты «Авангард»: 1 – горизонт четвертичных отложений; 2 – трещинный и трещинно-жильный водоносные комплексы; 3 – техногенный водоносный комплекс



Как найти точку, характеризующую катионный состав воды?

Провести линию, соответствующую содержанию Ca^{2+}

Эта линия проходит параллельно нижнему основанию треугольника (рис.)

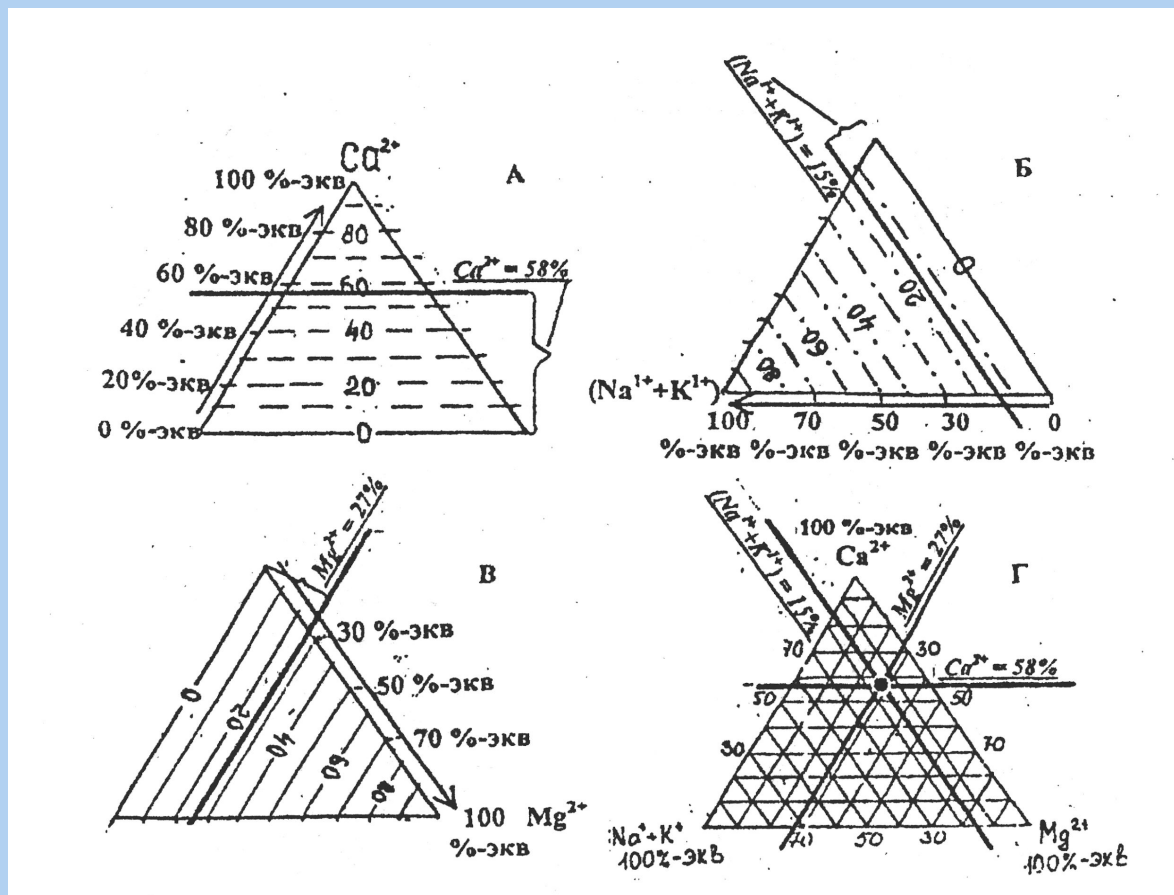


Рисунок. Нахождение на треугольнике Ферре точки катионного состава воды.

А, Б и В - проведение линий, показывающих содержание Ca^{2+} , Mg^{2+} и $(\text{Na}^+ + \text{K}^+)$.

Г - получение искомой точки катионного состава анализируемой воды

Как найти точку, характеризующую анионный состав воды?

Провести линию, показывающую содержание HCO_3^- .

Она проходит параллельно нижнему основанию треугольника (рис. А).

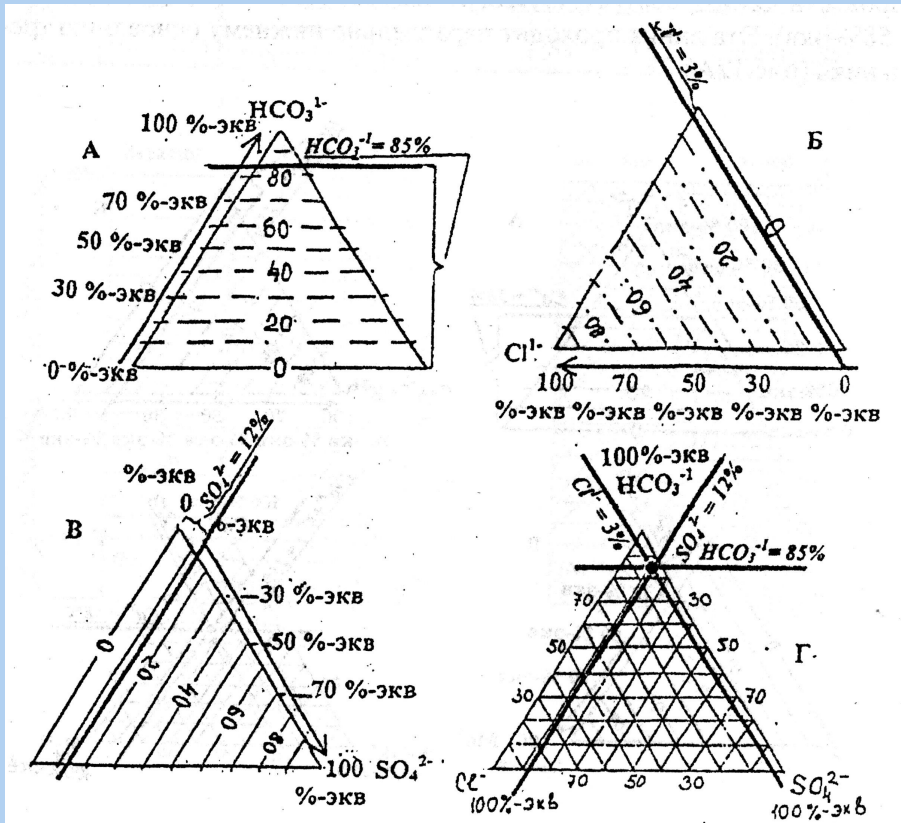


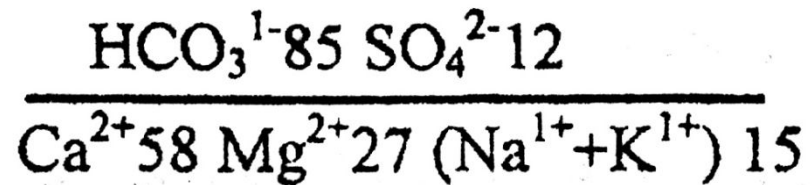
Рис. Нахождение на графике-треугольнике точки анионного состава воды. А, Б и В - проведение линий, показывающих содержание HCO_3^- , Cl^- и SO_4^{2-} . Г - искомая точка анионного состава воды

Провести линию содержания Cl^- , проходящую параллельно правой стороне треугольника (рис. Б).

Провести линию, соответствующую содержанию SO_4^{2-} , которая проходит параллельно левой стороне треугольника (рис. В).

Три проведенные линии пересекаются в одной точке, которая и изображает анионный состав воды (рис. Г).

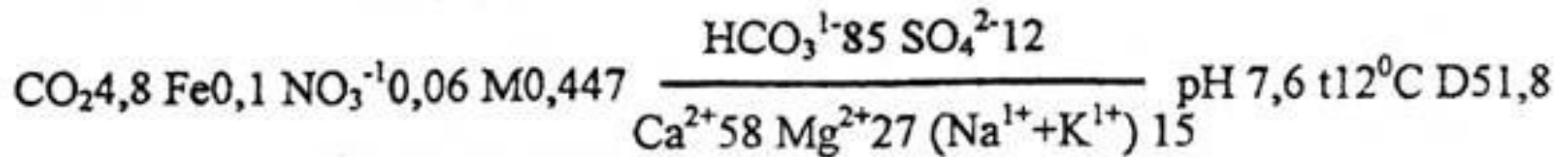
Формула Курлова представляет собой дробь (ложную дробь, т.к. операция деления не производится),
в числителе которой записывают **анионный состав** воды
в процент-эквивалентах в убывающем порядке,
а в знаменателе – **катионный состав**



В формулу Курлова не записывают ионы, содержание которых меньше 10 процент-эквивалентов.

Перед дробью записывают содержание газов и специфических компонентов, если они имеются в воде и общую минерализацию в граммах на литр.

После дроби указывают температуру воды, дебит источника или скважины и величину кислотно-щелочного показателя.

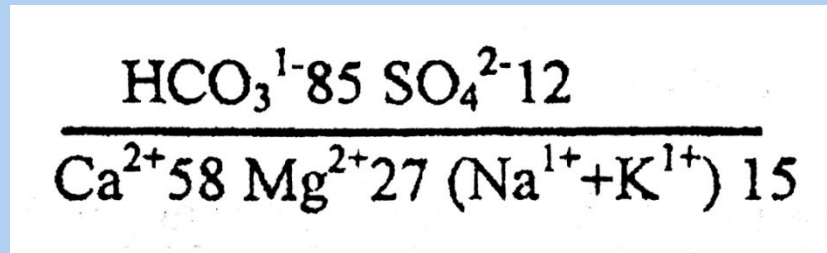


Название воды записывают через дефис: **сначала анионный, а затем катионный** составы, вошедшие в формулу, в порядке возрастания.

Кроме того, дается характеристика воды по температуре, показателю рН, жесткости (сумма кальция и магния в миллиграмм-эквивалентах).

В краткое название воды по формуле Курлова (название по ионному составу) включают все ионы, содержание которых равно или превышает 25 процент-эквивалентов (**тип воды**).

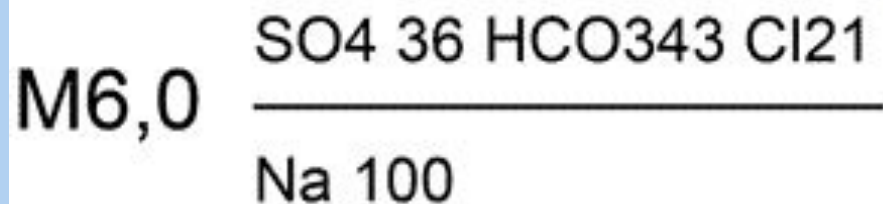
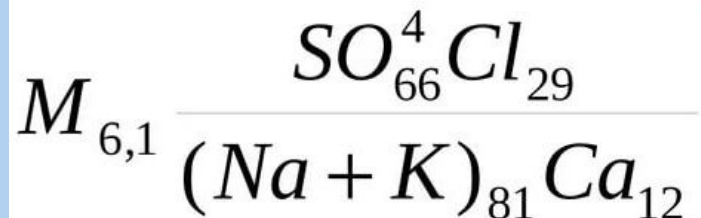
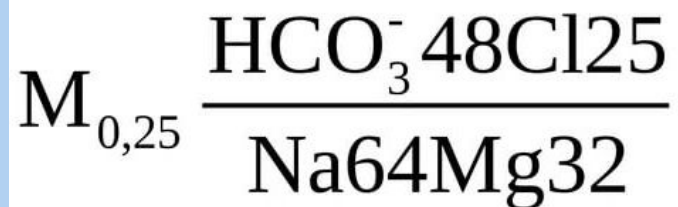
Состав воды называют в возрастающем порядке – от ионов с низким содержанием к преобладающим ионам, сначала для анионов, а затем – для катионов.



Например, сульфатно-гидрокарбонатная, натриево-магниевая-кальциевая.

Преобладающему иону в названии соответствует полная форма прилагательного (гидрокарбонатн**АЯ**, кальциев**АЯ**), а остальным – краткая (сульфатн**О-**, натриев**О-**).

Калий в название воды по формуле Курлова не входит, хотя символ этого иона в самой формуле и указан (вместе с натрием).



Ход выполнения работы

1. Посчитать величину %-экв/л для главных ионов анализируемой воды;
2. Привести формулы расчета величин %-экв/л;
3. Описать анализируемую воду формулой Курлова;
4. На диаграмму Пайпера (или треугольники Ферре) вынести полученные результаты, определить соотношение основных катионов и анионов;
5. Определить тип воды, записать название воды;
6. Проанализировать полученные результаты в виде кратких выводов или заключения.