1.      Запишите приведенные ниже результаты химического анализа воды в виде формулы Курлова. Определите виды жесткости и дайте наименование воды с учетом информации, полученной в результате химического анализа воды.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Сухой остаток, мг/л | pH | Температура, °С | Содержание основных ионов, мг/л | | | | | |
| HCO-3 | SO2-4 | Cl- | Na+ | Ca2+ | Mg2+ |
| 1956 | 7,9 | 48 | 72 | 319 | 822 | 468 | 21 | 112 |

2.       По результатам химического анализа подземной воды, выраженным в виде формулы Курлова, прочитайте наименование воды и вычислите в %-экв. содержание  главных ионов, не указанных в формуле.

M8,6 C:\Users\000\Desktop\image001.gif pH 3,4 t°56