Практическая работа «Определение состава минеральной воды»

Состав минеральной воды «Иркутская».

Анионы мг\г: гидрокарбонаты 275-350, Сульфаты 600-1100, Хлориды 200-460

Катионы: кальций 200-320, Магний 50-150, Натрий+калий 100-350

1 Анализ минеральной воды.

|  |  |
| --- | --- |
| 1 на наличие углекислого газа | М вода + HCL-  Уравнение Ca(HCO3)2+HCL- закончить |
| 2 на наличие ионов Ca2+ Mq2+ | М вода + Na2CO3  Уравнение Ca(HCO3)2+Na2CO3- закончить |
| 3 на наличие сульфат ионов SO4 | М вода+BaCL2  Уравнение Na2SO4+BaCL2- закончить |
| 4 на наличие хлорид ионов CL | М вода +AqNO3  Уравнение NaCL+AqNO3- закончить |
|  | Расписать ионные уравнения |

2 Что такое минеральная вода? Для каких целей её используют?

3 Какую воду называют жесткой? Какие виды жесткости известны? Какой вред наносит жесткая вода? Как устранить жесткость воды?

Состав минеральной воды «Иркутская».

Анионы мг\г: гидрокарбонаты 275-350, Сульфаты 600-1100, Хлориды 200-460

Катионы: кальций 200-320, Магний 50-150, Натрий+калий 100-350

1 Анализ минеральной воды.

|  |  |
| --- | --- |
| 1 на наличие углекислого газа | М вода + HCL-  Уравнение Ca(HCO3)2+HCL- закончить |
| 2 на наличие ионов Ca2+ Mq2+ | М вода + Na2CO3  Уравнение Ca(HCO3)2+Na2CO3- закончить |
| 3 на наличие сульфат ионов SO4 | М вода+BaCL2  Уравнение Na2SO4+BaCL2- закончить |
| 4 на наличие хлорид ионов CL | М вода +AqNO3  Уравнение NaCL+AqNO3- закончить |
|  |  |

2 Что такое минеральная вода? Для каких целей её используют?

3 Какую воду называют жесткой? Какие виды жесткости известны? Какой вред наносит жесткая вода? Как устранить жесткость воды?