

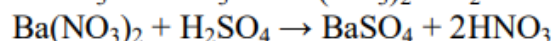
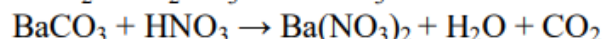
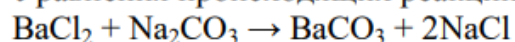
3. Твёрдый хлорид активного металла внесли в пламя спиртовки, при этом пламя окрасилось в светло-зелёный цвет. Это вещество растворили в воде и получили бесцветный раствор, к которому добавили *кальцинированную соду*, при этом выпал белый осадок. На осадок подействовали *селитряной водкой*, после чего он растворился. Полученный раствор обработали *купоросным маслом*, после чего снова выпал белый осадок, который не удалось растворить ни в кислотах, ни в щелочах. Определите неизвестный металл и напишите уравнения упомянутых реакций. Приведите химические формулы соединений, выделенных курсивом.

№ 3

Неизвестный металл – Ba определяется по цвету пламени и нерастворимому в кислотах и щелочах сульфату.

Кальцинированная сода – Na_2CO_3 , *Селитряная водка* – HNO_3 , *Купоросное масло* – H_2SO_4

Уравнения происходящих реакций:



Рекомендации к оцениванию:

| | | |
|---------------|--|------------------|
| 1. | Названия соединений, выделенных курсивом, по 2 балла | 6 баллов |
| 2. | Определение металла – 1 балл | 1 балл |
| 3. | Уравнения реакций по 1 баллу | 3 балла |
| ИТОГО: | | 10 баллов |

