

Тема: Сульфаты и сульфиты. Кислотные дожди.

- Знать качественные реакции на сульфаты и сульфиты;
- Знать причины появления «кислотных дождей» и последствия их выпадения.

Сульфаты – соли серной КИСЛОТЫ



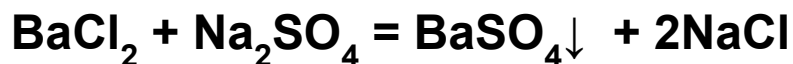
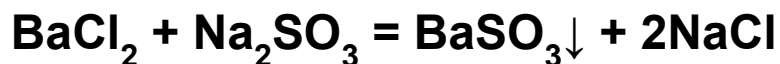
Качественной реакцией на **сульфат-ионы** является реакция с **хлоридом бария** или с **ацетатом свинца**. Признаком реакции является выпадение белого кристаллического осадка.



Сульфиты – соли сернистой КИСЛОТЫ

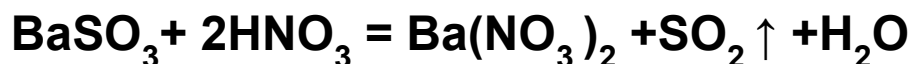


Качественная реакция на сульфит- и сульфат-ионы



В двух пробирках появляются белые кристаллические осадки сульфата бария и сульфита бария. Как различить эти осадки?

При добавлении раствора азотной кислоты осадок сульфита бария растворяется, а осадок сульфата бария остается без изменения.



Техника безопасности. Следует соблюдать правила работы с растворами кислот. Хлорид бария – ядовитое вещество, остерегаться попадания раствора на кожу и слизистые оболочки.