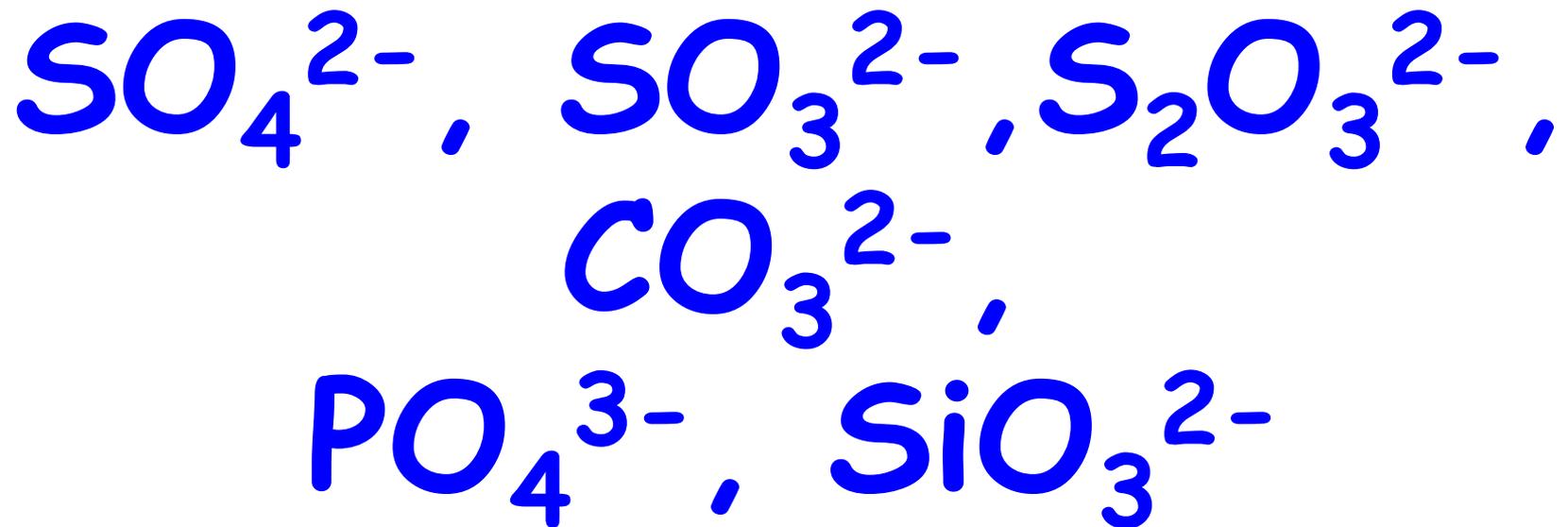
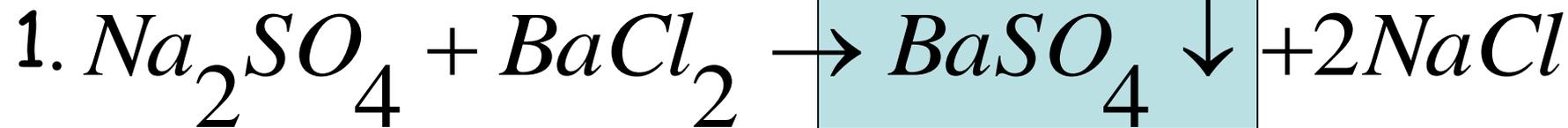


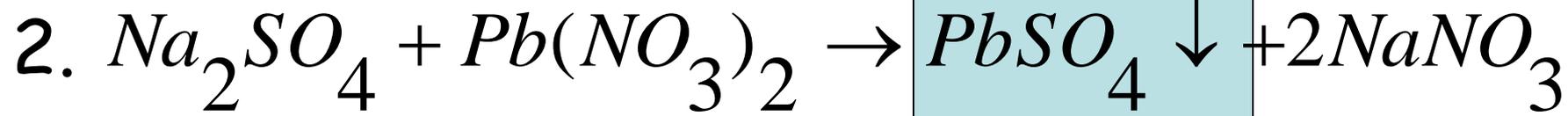
Аналитические реакции анионов первой группы



Частные реакции аниона SO_4^{2-}

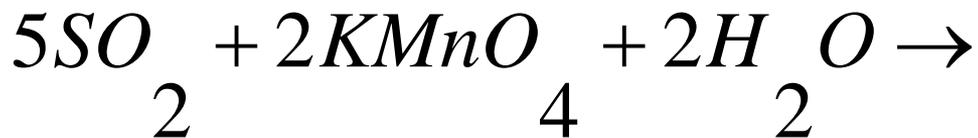
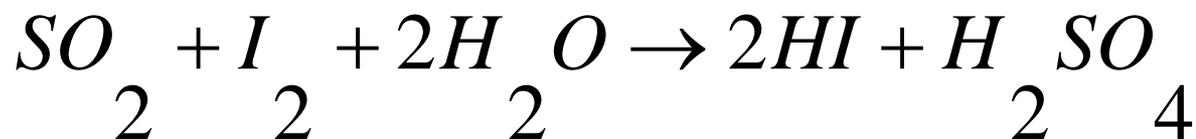
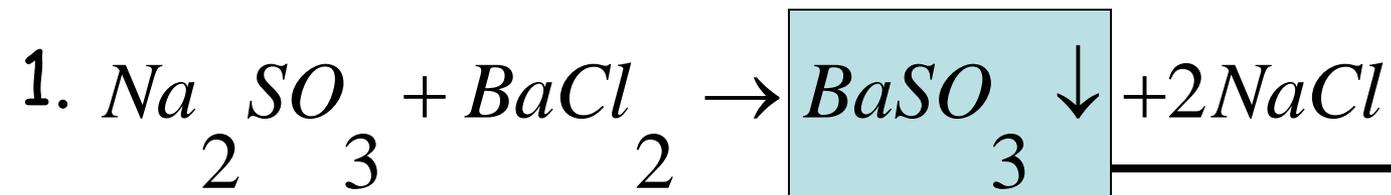


Белый кристаллический осадок, нерастворимый в кислотах и щелочах.



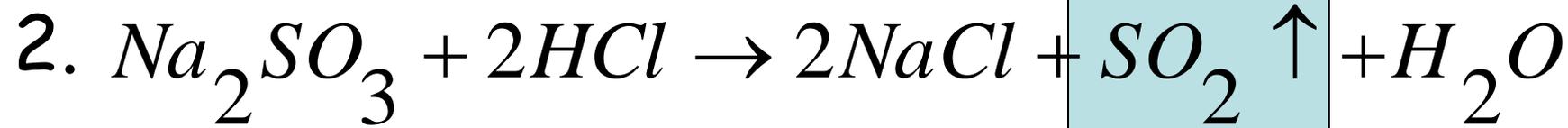
Белый осадок,
растворимый в едких щелочах.

Частные реакции аниона SO_3^{2-}



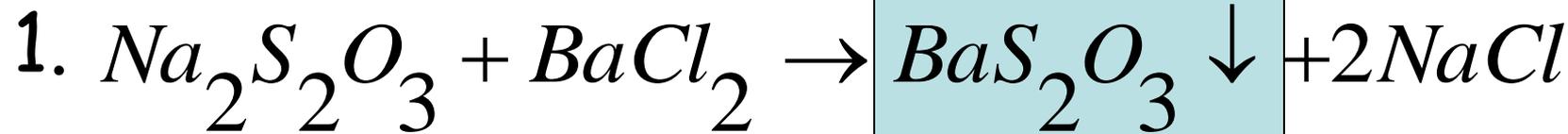
Белый осадок, растворимый в кислотах с выделением диоксида серы. При пропускании SO_2 через растворы окрашенных окислителей происходит их обесцвечивание.

Минеральные кислоты
разлагают сульфиты с
выделением диоксида серы.



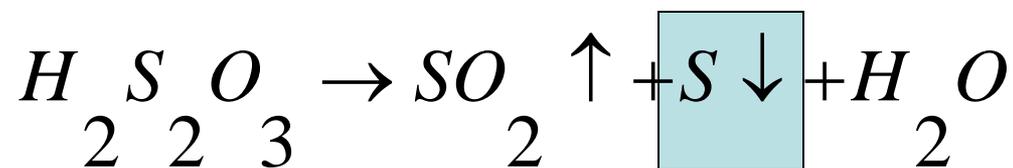
Частные реакции аниона $S_2O_3^{2-}$

Белый осадок,
растворимый в кислотах
с выделением диоксида серы.





тиосерная кислота

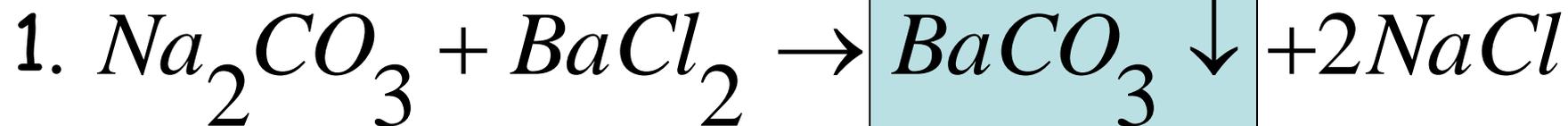


Образуется тиосерная кислота,
она разлагается с выделением
свободной серы,
которая дает помутнение раствора.

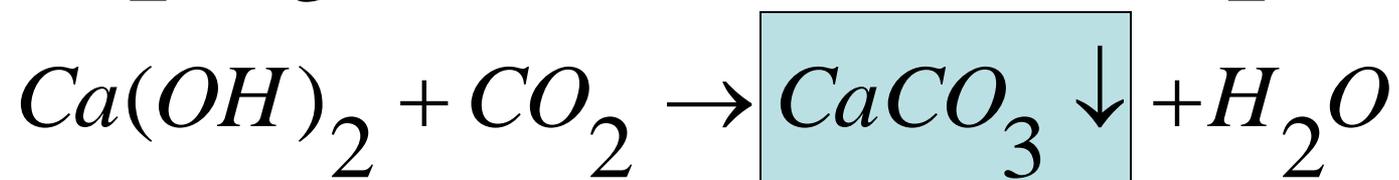
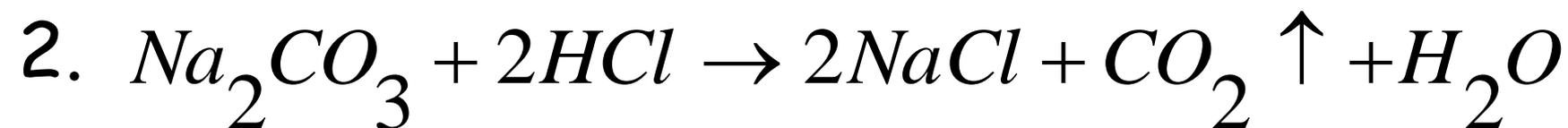
Происходит обесцвечивание
раствора иода.



Частные реакции аниона CO_3^{2-}

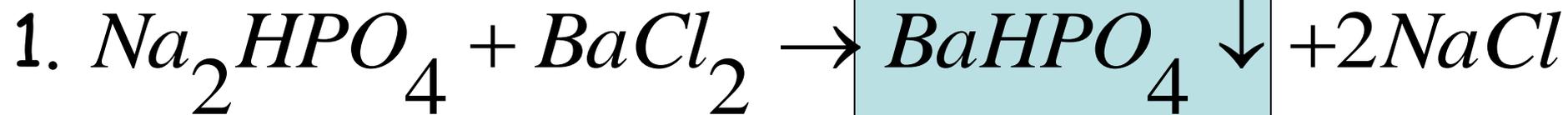


Белый осадок.

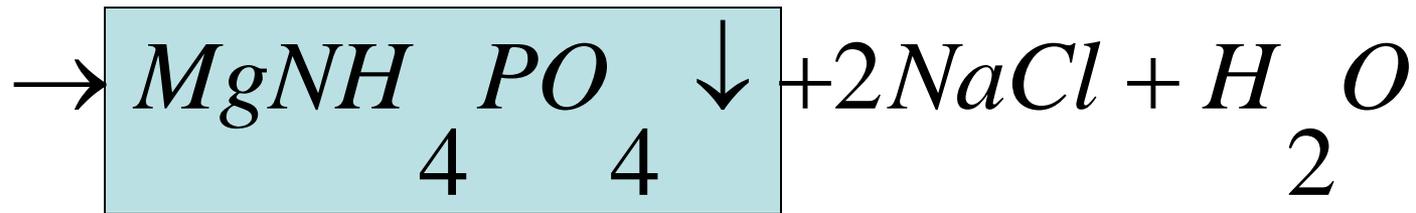


Минеральные кислоты
разлагают карбонаты с
выделением диоксида углерода,
который вызывает помутнение
известковой воды.

Частные реакции аниона PO_4^{3-}



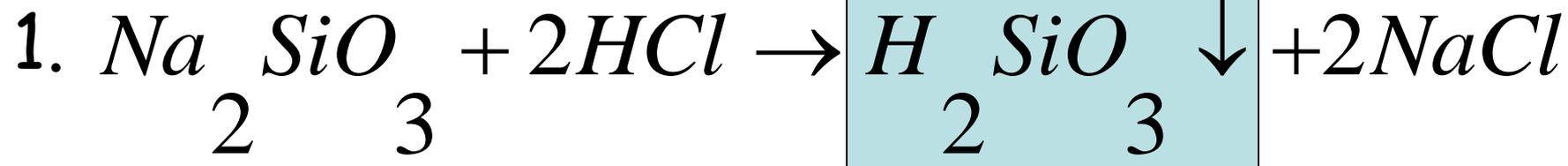
Белый аморфный осадок,
растворимый в кислотах.

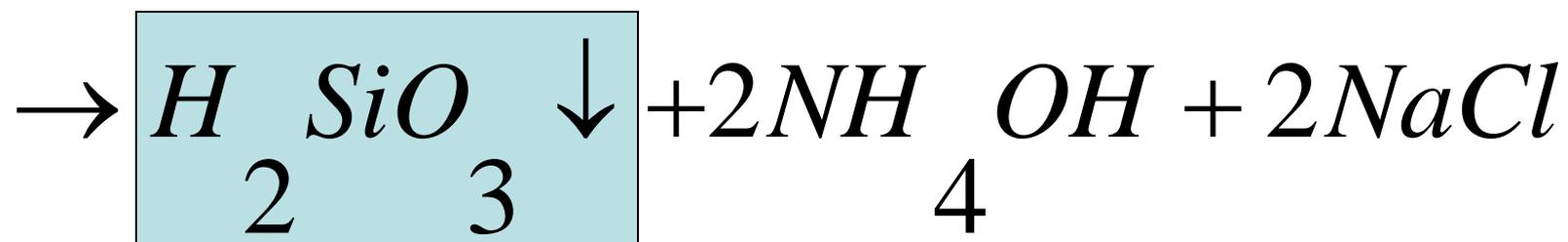
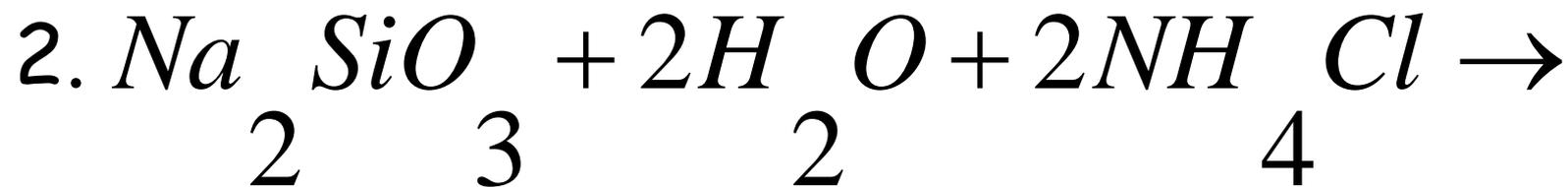


Белый кристаллический осадок.

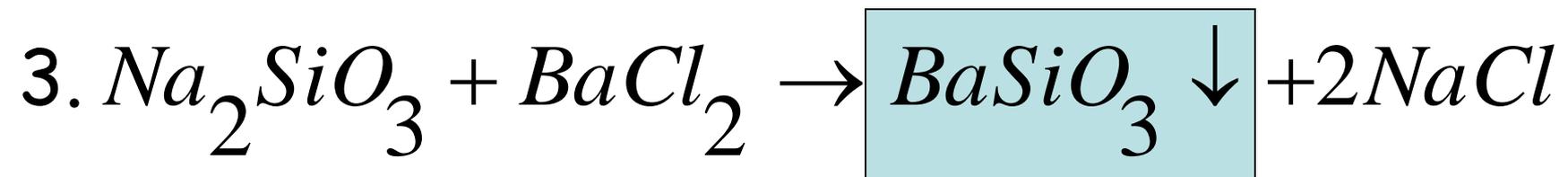
Частные реакции аниона SiO_3^{2-}

Белый студенистый осадок.





Белый студенистый осадок.



Белый осадок.