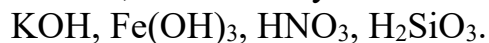


ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

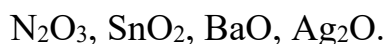
1. Определите степень окисления атомов в соединениях:



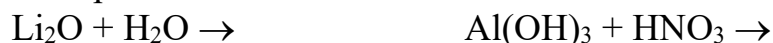
2. Напишите формулы оксидов, соответствующих гидроксидам:



3. Установите характер оксидов, напишите формулы соответствующих гидроксидов:

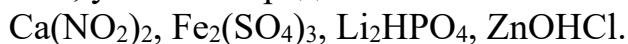


4. Закончите уравнения реакций:



5. Приведите уравнения реакций, характеризующие амфотерные свойства: оксида хрома (III).

6. Назовите соединения, укажите заряды катионов и анионов:



7. Напишите молекулярные формулы соединений:

оксид хрома (III), гидроксид бария, хлорная кислота, сульфид алюминия, нитрат магния, гидрокарбонат кальция.

8. Получите соль: нитрит цинка (не менее 5 способов).