

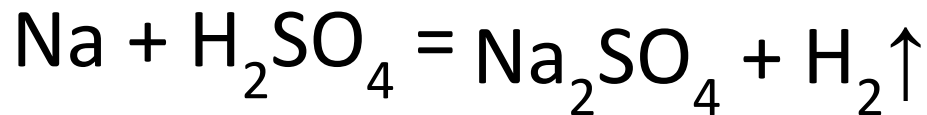
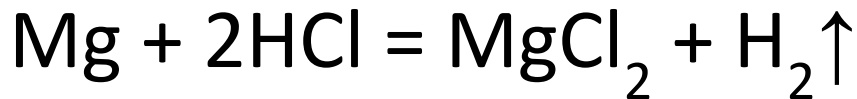
Химические свойства кислот

1. Кислота + металл (до H₂) = соль + водород

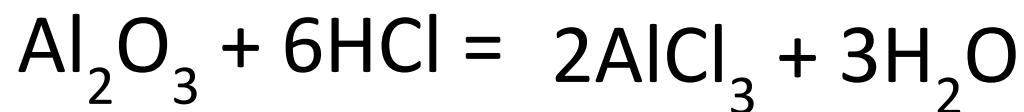
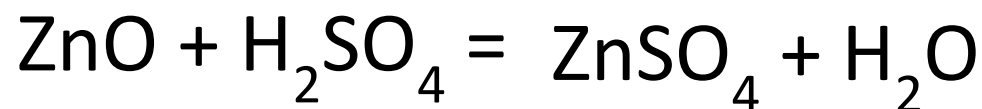
Металлы, стоящие в ряду активности до водорода вытесняют его из кислот!



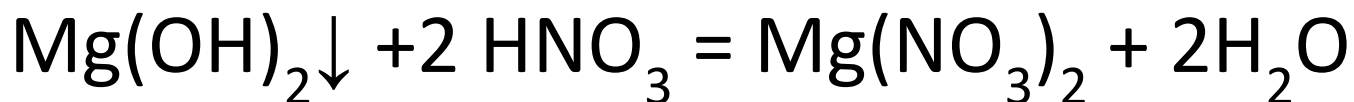
**Реакционная способность металлов
уменьшается**



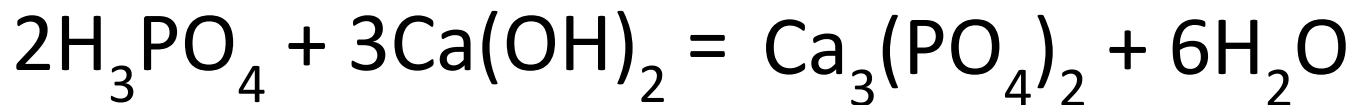
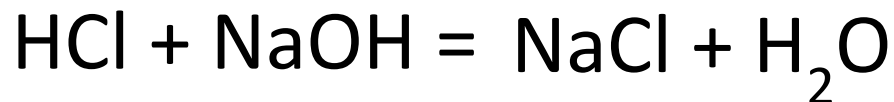
2. Кислота + оксид металла = соль + вода



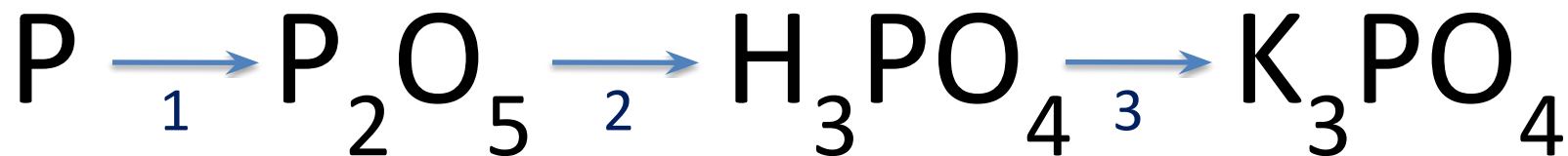
3. Кислота + основание = соль + вода



!!! Если в реакцию с кислотой вступает щелочь (растворимое основание), то такие реакции называют реакциями нейтрализации.



Решите цепочку превращений



Домашнее задание

- Параграф 35;
- стр. 152 № 3;
- решить цепочку превращений:

