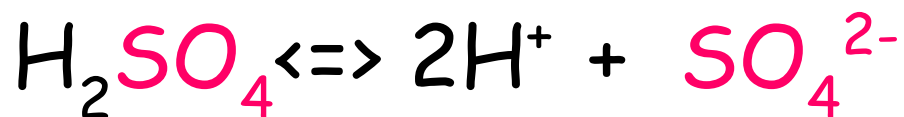
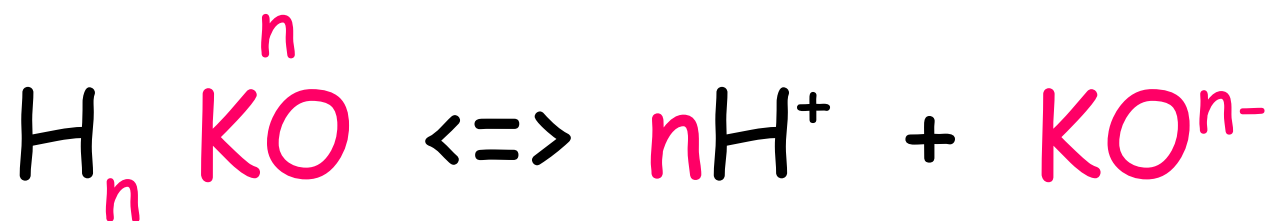




СТРОЕНИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ



ДИССОЦИАЦИЯ КИСЛОТ

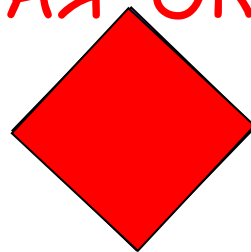
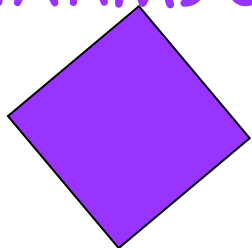


ИОН

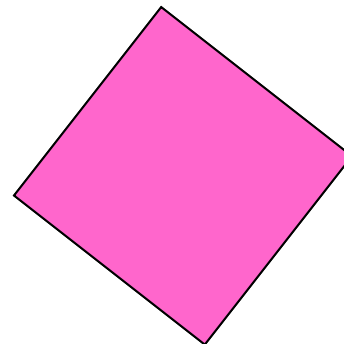
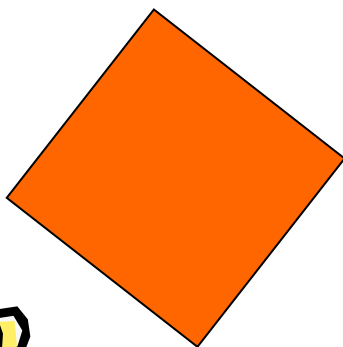


ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С ИНДИКАТОРАМИ

ЛАКМУС + К-ТА → КРАСНАЯ ОКРАСКА

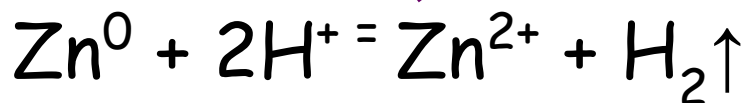
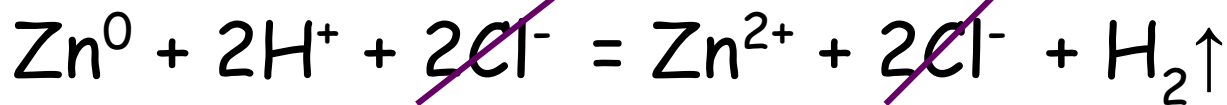
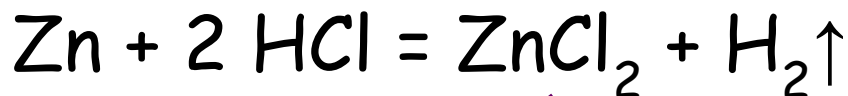
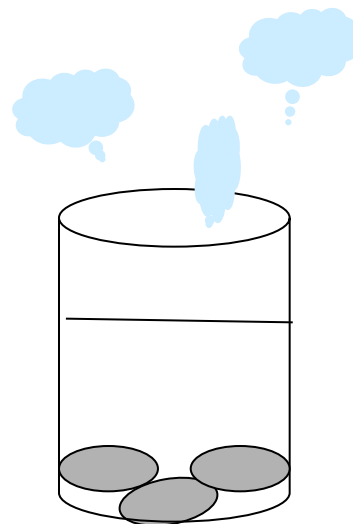


МЕТИЛОРАНЖ + К-ТА → РОЗОВАЯ ОКРАСКА



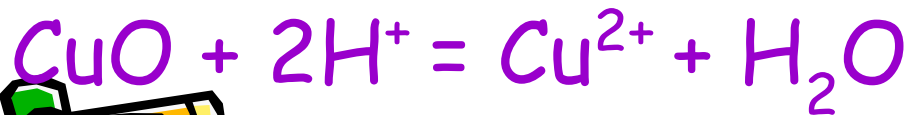
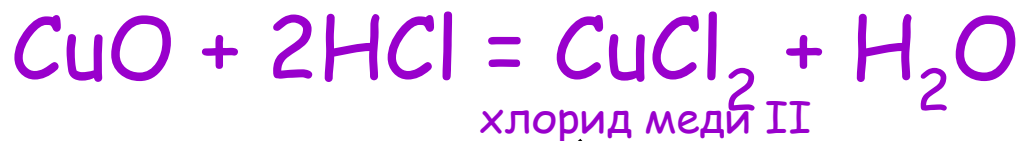
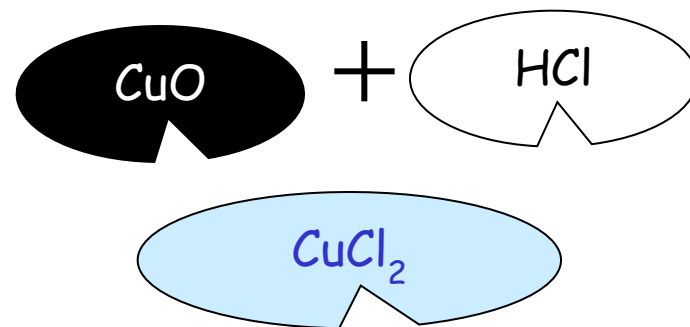
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С МЕТАЛЛАМИ

С растворами кислот с
получением соли и
выделением водорода
реагируют металлы,
стоящие в ряду
напряжений до
водорода.



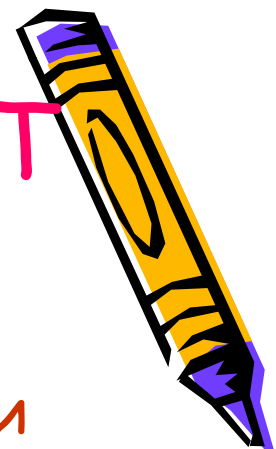
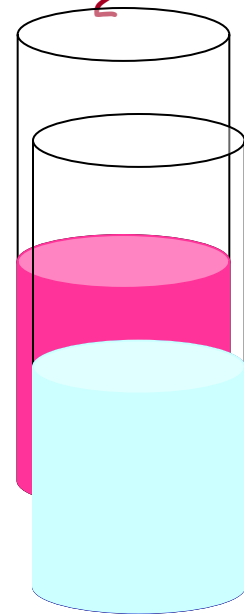
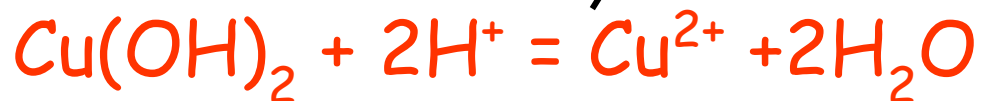
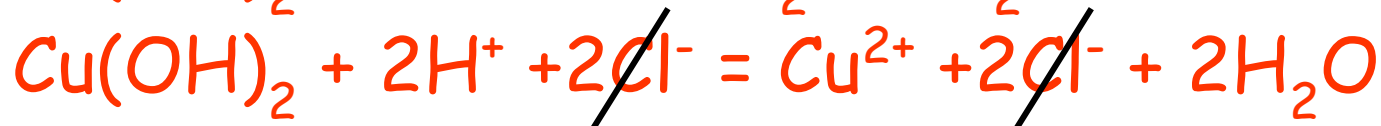
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ

Кислоты вступают в
реакции со всеми
основными оксидами
с получением соли и
воды.



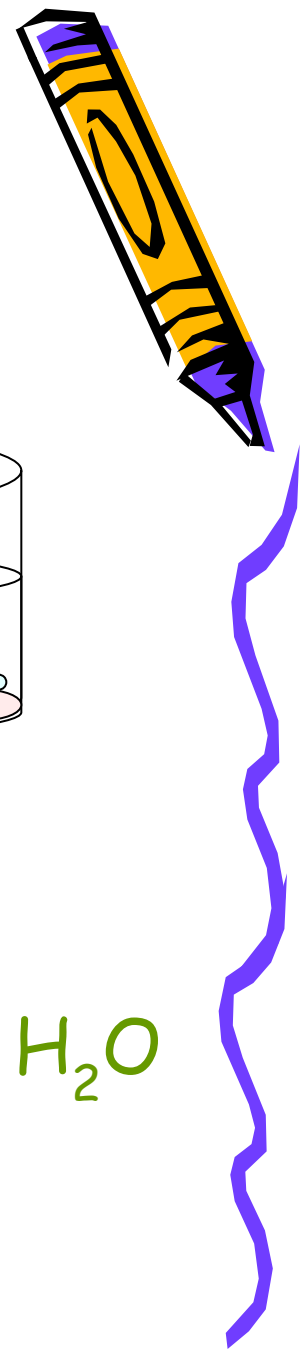
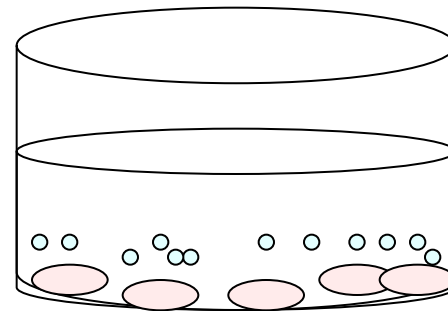
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С ОСНОВАНИЯМИ

Все кислоты вступают в реакции со всеми основаниями с получением солей и воды.



ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С СОЛЯМИ

Более сильные кислоты
вытесняют слабые из
растворов их солей.



Подумай!

С какими из перечисленных веществ реагирует разбавленная серная кислота:

- магний;
- гидроксид железа III;
- соляная кислота;
- медь;
- оксид азота II;
- карбонат калия;
- хлорид меди II.
- оксид натрия;

