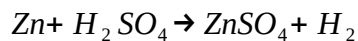


### Билет 13

#### Химические свойства кислот

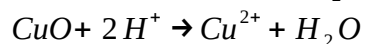
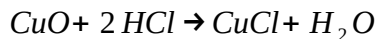
1. Металлы в ряду стандартных электронных потенциалов до H (красные) способны вытеснить H из растворов кислот кроме азотной.

Me + кислота



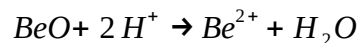
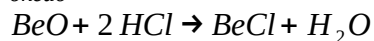
2.

основный оксид + кислота



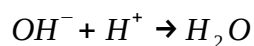
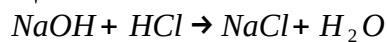
3.

амфотерный оксид + кислота

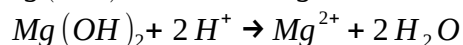
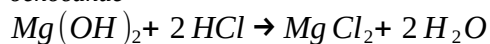


4.

Щелочь + кислота

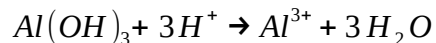
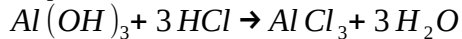


Нератворимое основание + кислота



5.

амфотерный гидроксид + кислота



6.

кислота + соль

