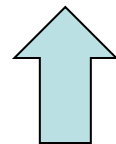
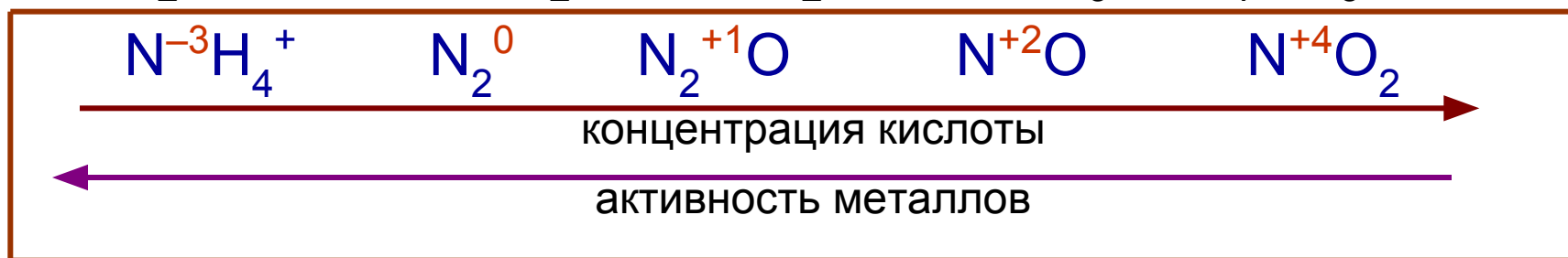


Взаимодействие азотной кислоты с металлами



Как реагируют металлы с растворами кислот?

Металлы, стоящие в ряду активности до водорода, вытесняют его из кислот. Металлы, стоящие после водорода из кислот его не вытесняют, т.е. не взаимодействуют с кислотами, не выделяют. Выделяются разнообразные соединения азота: растворятся в них. $N_2^{+1}O$, N_2^0 , $N^{-3}H_3$ (NH_4NO_3)



2. С азотной кислотой реагируют металлы, стоящие до и после водорода в ряду активности. ОПЫТ ОПЫТ

3. Азотная кислота не взаимодействует с **Au, Pt**

4. Концентрированная азотная кислота пассивирует металлы:

Al, Fe, Be, Cr, Ni, Pb и другие (за счет образования плотной оксидной пленки). При нагревании и при разбавлении азотной кислоты данные металлы в ней растворяются. ОПЫТ