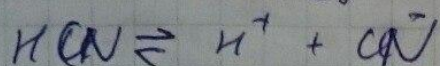


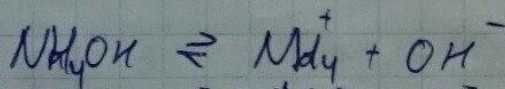
7 Равновесия в водных р-рах (диссоциация кислот, оснований и солей)

Кислотами называют электролиты, при диссоциации которых образуются ионы H^+



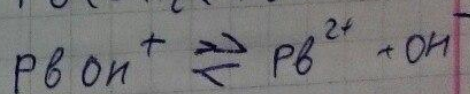
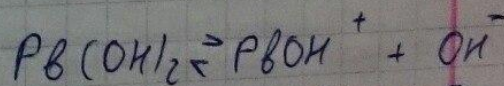
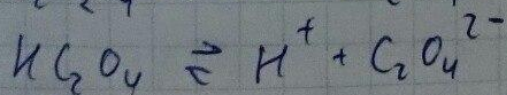
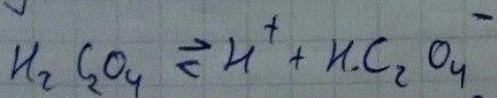
$$K_A = \frac{[H^+][Cl^-]}{[HCl]}$$

При диссоциации электролитов оснований образуются ионы OH^- :



$$K_B = \frac{[Na^+][OH^-]}{[NaOH]}$$

Многоосновные кислоты и основания диссоциируют ступенчато:



Диссоциация солей:

