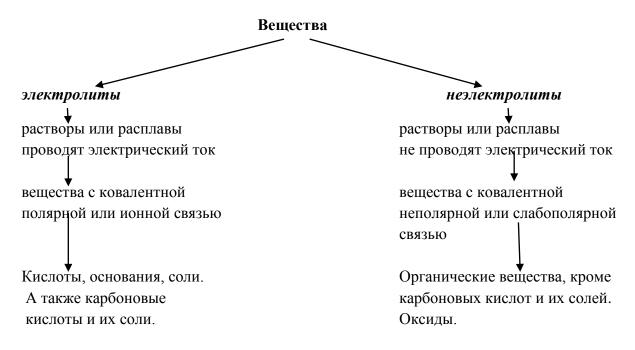
Электролитическая диссоциация.

Электролитическая диссоциация- распад электролита на ионы при растворении вещества в воде или расплавлении.

Ионы- заряженные частицы: катионы (+), анионы (-).





- 2. Гидроксиды I- A, II- А группы, Кроме $Mg(OH)_2$, $Be(OH)_2$.
- 3. Сильные кислоты: HCI, HBr, НІ. Силу кислородсодержащих кислот определяем по разности число «О» - число «Н», если разность больше или равна 2, то сильная.

Уравнения электролитической диссоциации.

Диссоциация солей

 $Na_2SO_4 = 2Na^+ + SO_4^{2-}$ Средние соли: $K_2HPO_4 = 2K^+ + HPO_4^{2-}$ Кислые соли диссоциируют ступенчато: $HPO_4^{2-} = H^+ + PO_4^{3-}$ $KOH = K^+ + OH^-$

Диссоциация оснований

Слабые многоосновные основания диссоциируют ступенчато: $Mg(OH)_2 = MgOH^+ + OH^-$

 $MgOH = Mg^{2+} + OH^{-}$

 $HNO_3 = H^+ + NO_3^-$ Диссоциация кислот Многоосновные кислоты диссоциируют ступенчато:

 $H_2CO_3 = H^+ + HCO_3^ HCO_3^- = H^+ + CO_3^{2-}$

кислоты.

Реакции ионного обмена.

Реакции ионного обмена – реакции при которых не происходит изменение степени окисления атомов.

Условия протекания реакции ионного обмена в растворах электролитов:

- > образование малорастворимого вещества (осадка);
- > образование летучего вещества (газа);
- > образование слабодиссоциирующего вещества (слабого электролита).

При написании реакций ионного обмена на ионы будут раскладываться только сильные электролиты, оксиды нельзя раскладывать.

$$2AgNO_3 + CaCI_2 = 2 AgCI_{ullet} + Ca(NO_3)_2$$
 - молекулярное уравнение $2Ag^+ + 2NO_3^- + Ca^{2+} + 2C\Gamma = 2AgCI_{ullet} + Ca^{2+} + 2NO_3^-$ - полное ионно- молекулярное уравнение $2Ag^+ + 2C\Gamma = 2AgCI$ - сокращенное ионно- молекулярное уравнение $Ag^+ + C\Gamma = AgCI$

Форма записи некоторых кислот и оснований.

$$H_2CO_3 = H_2O + CO_2$$

$$H_2SO_3 = H_2O + SO_2$$

$$NH_4OH = NH_3 + H_2O$$