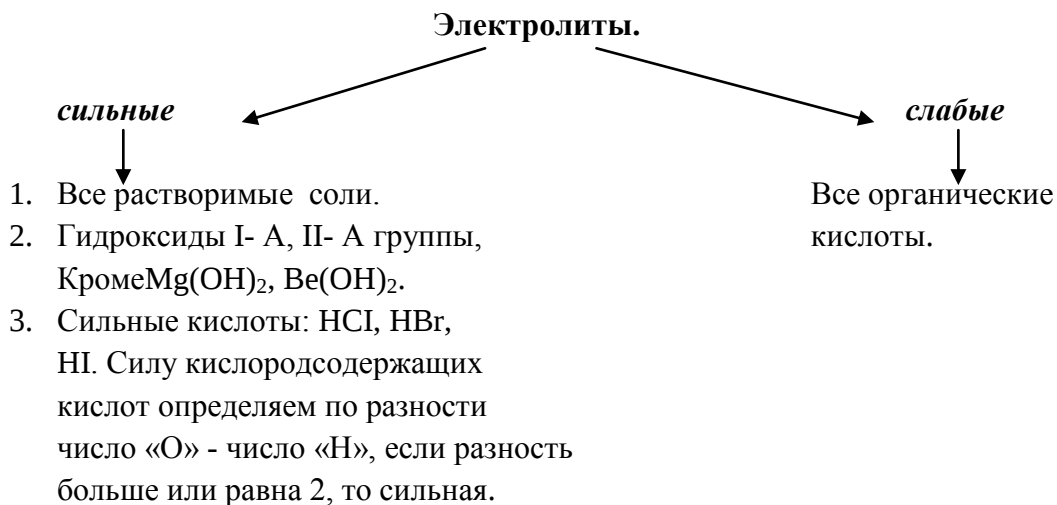
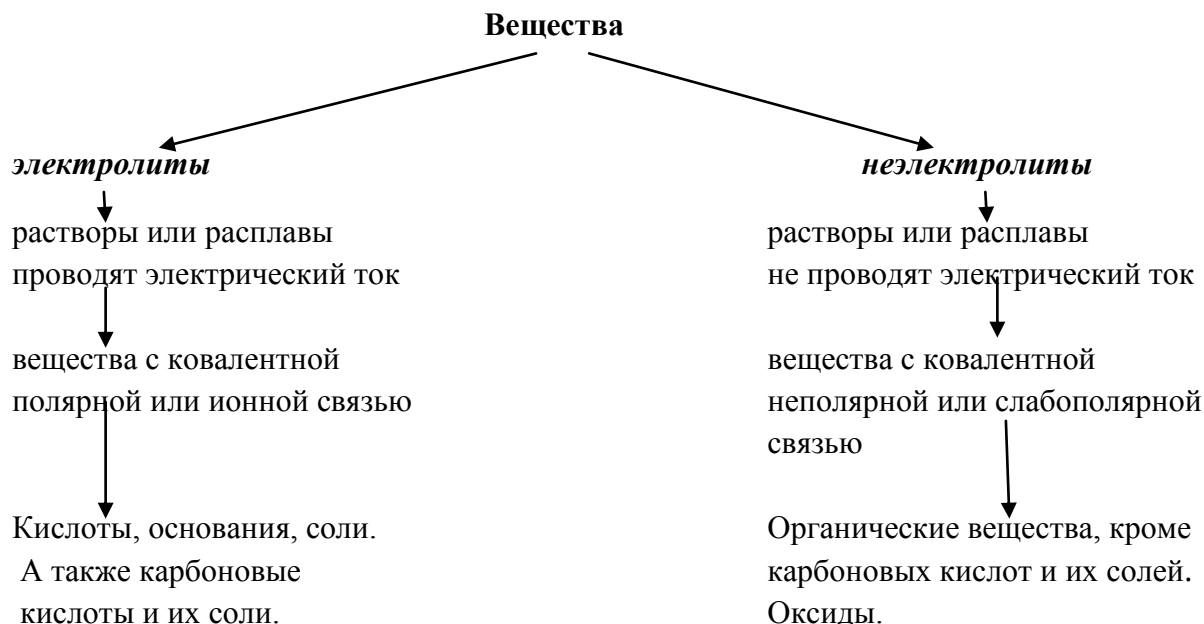


Электrolитическая диссоциация.

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

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

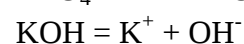
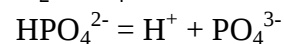
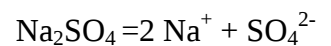


Уравнения электролитической диссоциации.

Диссоциация солей

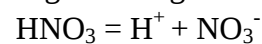
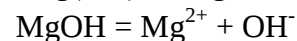
Средние соли:

Кислые соли диссоциируют ступенчато:



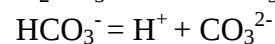
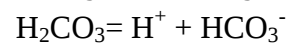
Диссоциация оснований

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



Диссоциация кислот

Многоосновные кислоты диссоциируют ступенчато:



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.

$2\text{AgNO}_3 + \text{CaCl}_2 = 2\text{AgCl}\downarrow + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ - молекулярное уравнение

$2\text{Ag}^+ + \underline{2\text{NO}_3^-} + \underline{\text{Ca}^{2+}} + 2\text{Cl}^- = 2\text{AgCl}\downarrow + \underline{\text{Ca}^{2+}} + \underline{2\text{NO}_3^-}$ - полное ионно-молекулярное уравнение

$2\text{Ag}^+ + 2\text{Cl}^- = 2\text{AgCl}$ - сокращенное ионно-молекулярное уравнение

$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$

Форма записи некоторых кислот и оснований.

