

# ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ ТЕОРИИ ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКО Й ДИССОЦИАЦИИ

# I.

- **Электролиты – это вещества, которые при растворении в воде или расплавлении распадаются на ионы**
- **Ионы – это атомы или группы атомов, обладающие положительным (катионы) или отрицательным (анионы) зарядом**

■ *Заряды ионов металлов I-III групп главных подгрупп всегда положительны и равны номеру группы:*



■ *Для металлов побочных подгрупп – запомните:*

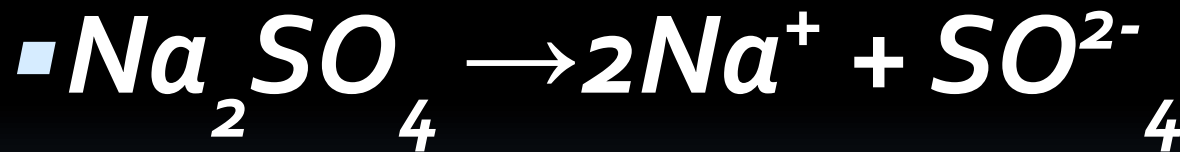
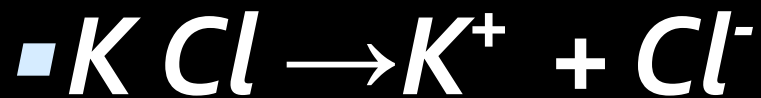


- *Заряд гидроксогруппы всегда -1*
- $\text{OH}^-$
- *Заряды кислотных остатков всегда отрицательны и равны их валентности*



■ Уравнения диссоциации  
некоторых электролитов:

■ Например



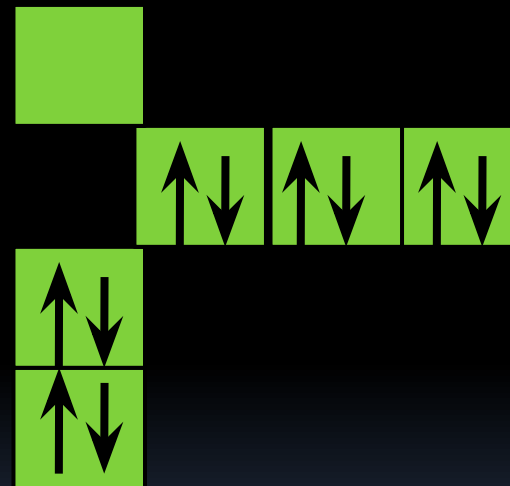
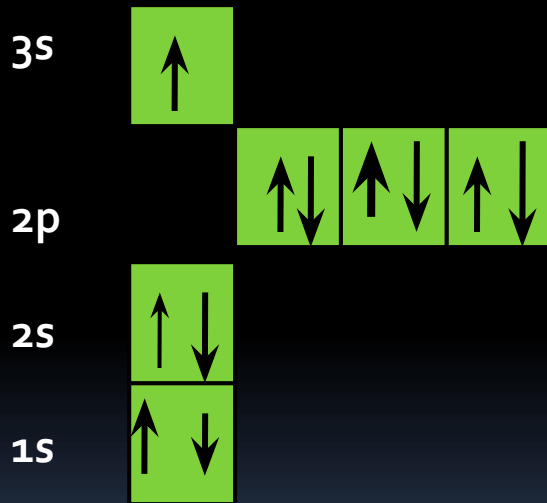
## II.

- ***Ионы отличаются от атомов как по строению, так и по свойствам***

# Сравним строение:

Атом натрия  $\text{Na}^0$

Ион натрия  $\text{Na}^+$



# Сравним химические

## свойства Атом натрия

- На внешнем электронном слое атомов натрия 1 электрон, которые они легко отдают



- Атомы натрия химически активны

## Ион натрия

- Ионы натрия имеют **завершенный** внешний слой



- Ионы натрия химически **устойчивы**



### III.

- *В растворе или расплаве электролита ионы движутся хаотически*
- *При пропускании электрического тока положительные ионы движутся к отрицательному электроду (катоду) и поэтому называются катионами*

### III.

- **Отрицательные ионы движутся к положительному электроду (аноду) и поэтому называются анионами**