



ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ ТЕОРИИ ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКО Й ДИССОЦИИ

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:*

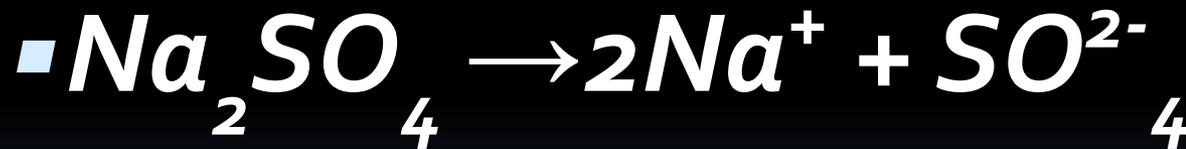


- *Заряд гидроксогруппы всегда -1*
- OH^-
- *Заряды кислотных остатков всегда отрицательны и равны их валентности*



■ Уравнения диссоциации
некоторых электролитов:

■ Например



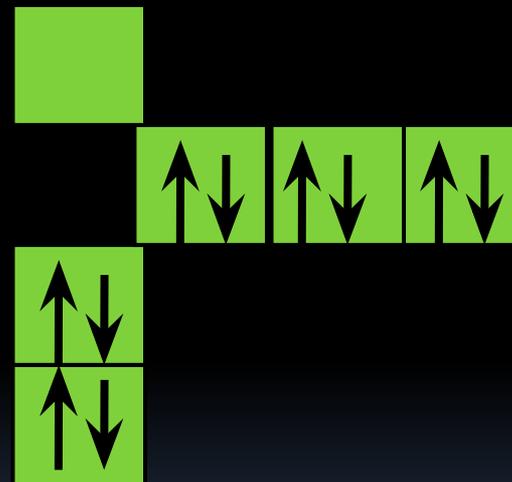
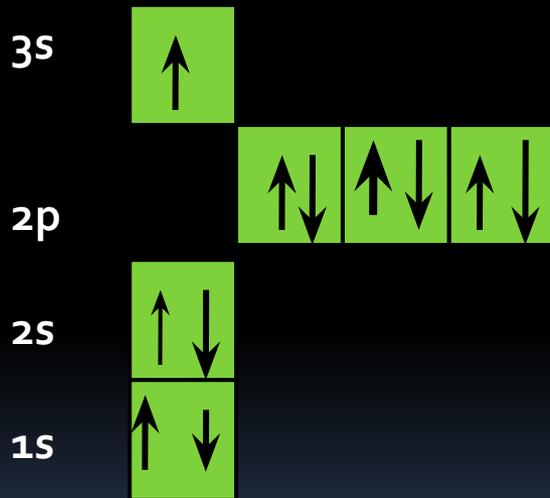
II.

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

Сравним строение:

Атом натрия Na^0

Ион натрия 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**