**Электролиты. Электролитическая диссоциация**

**1. Вспомним:** Классы неорганических веществ: оксиды - **ЭnOm**, кислоты -**HnR**, основания-**M+n(OH)n,** соли -**MR.**

Типы химической связи: **КНС, КПС, ИС, МС** (ковалентная неполярная и полярная связь, ионная и металлическая связь).

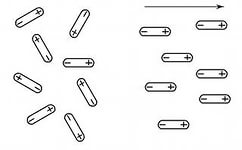
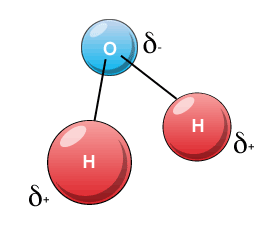
**2. Надо знать:**

- электрический ток - это направленное движение заряженных частиц;

-для прохождения электрического тока через среду необходимо наличие в ней заряженных частиц, способных передвигаться в электрическом поле;

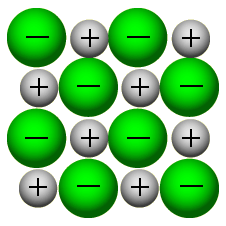
- разноименно заряженные частицы притягиваются.

Молекула воды полярна, является диполем

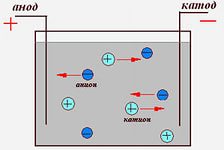


**3. Объясним эксперимент -** проведение электрического тока раствором NaCl.

Изобразите, как будут ориентированы диполи воды по отношению к ионам кристаллической решетки:



Что произойдет с кристаллической решеткой?



Как называются ( + **)** и (- ) ионы?

**4. Новые понятия:**

Электролиты - вещества, ...

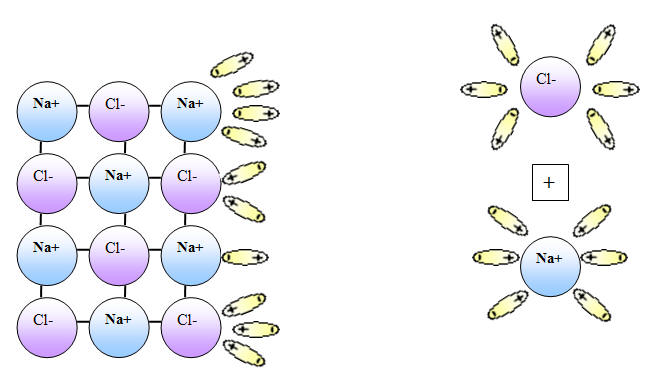
Электролитическая диссоциация - распад ...

Электролитами являются - ... (укажите классы веществ)

с типами связей ... (укажите с помощью условн.обознач.)

**5. Причины электролитической диссоциации:**

а) при растворении в воде



б) при расплавлении