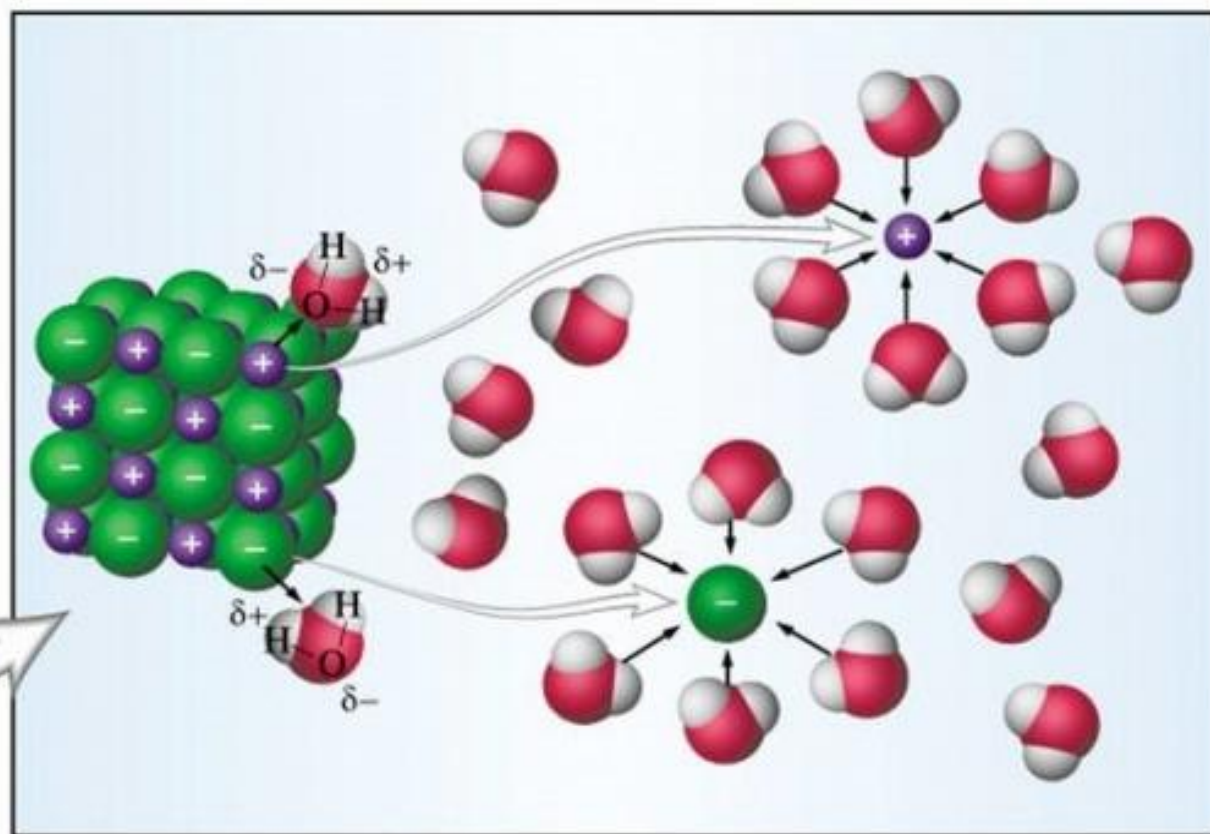
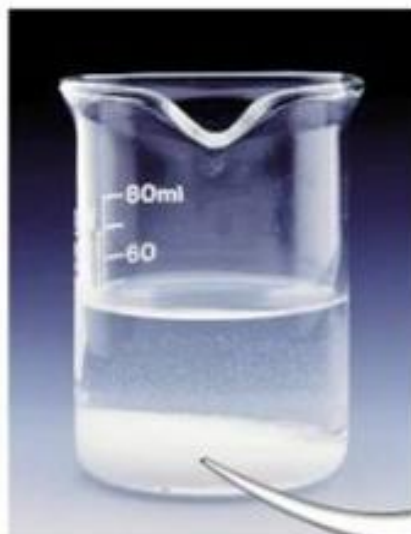


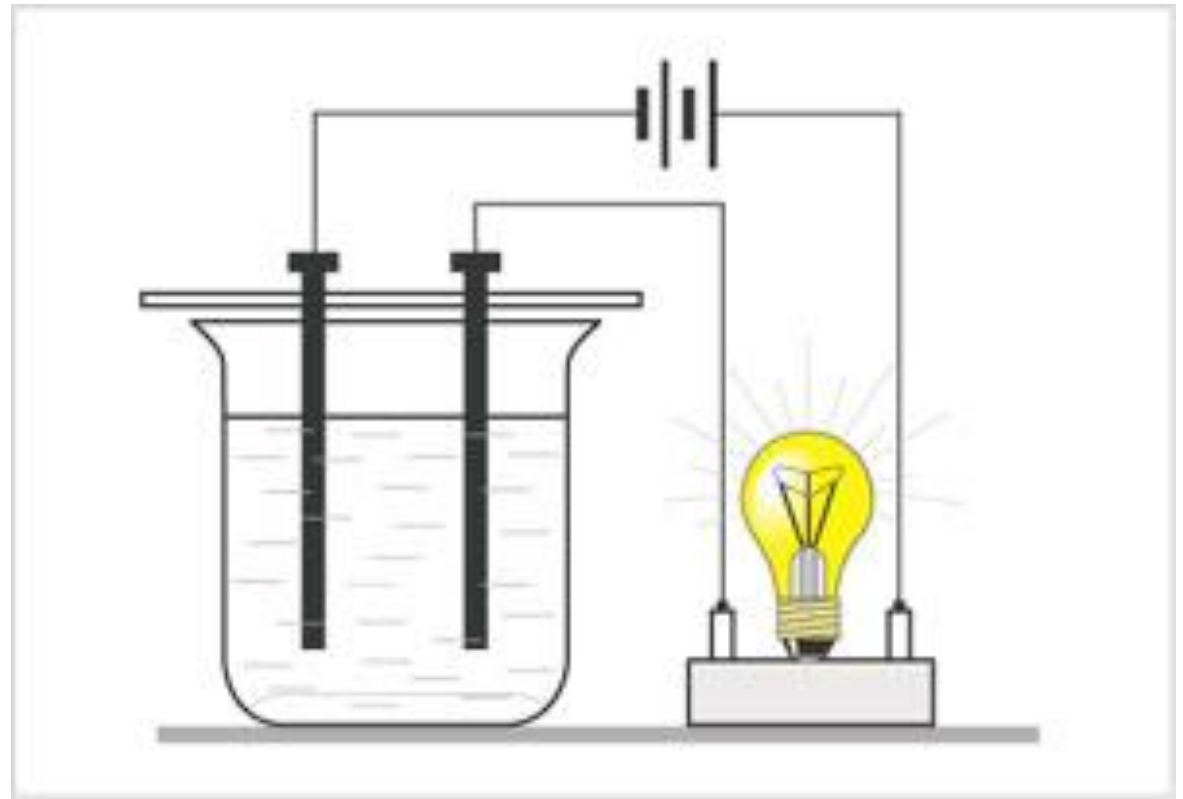
# Электролитическая диссоциация.



Вода

Сухой **NaCl**

Раствор **NaCl**



Прибор для определения электропроводности

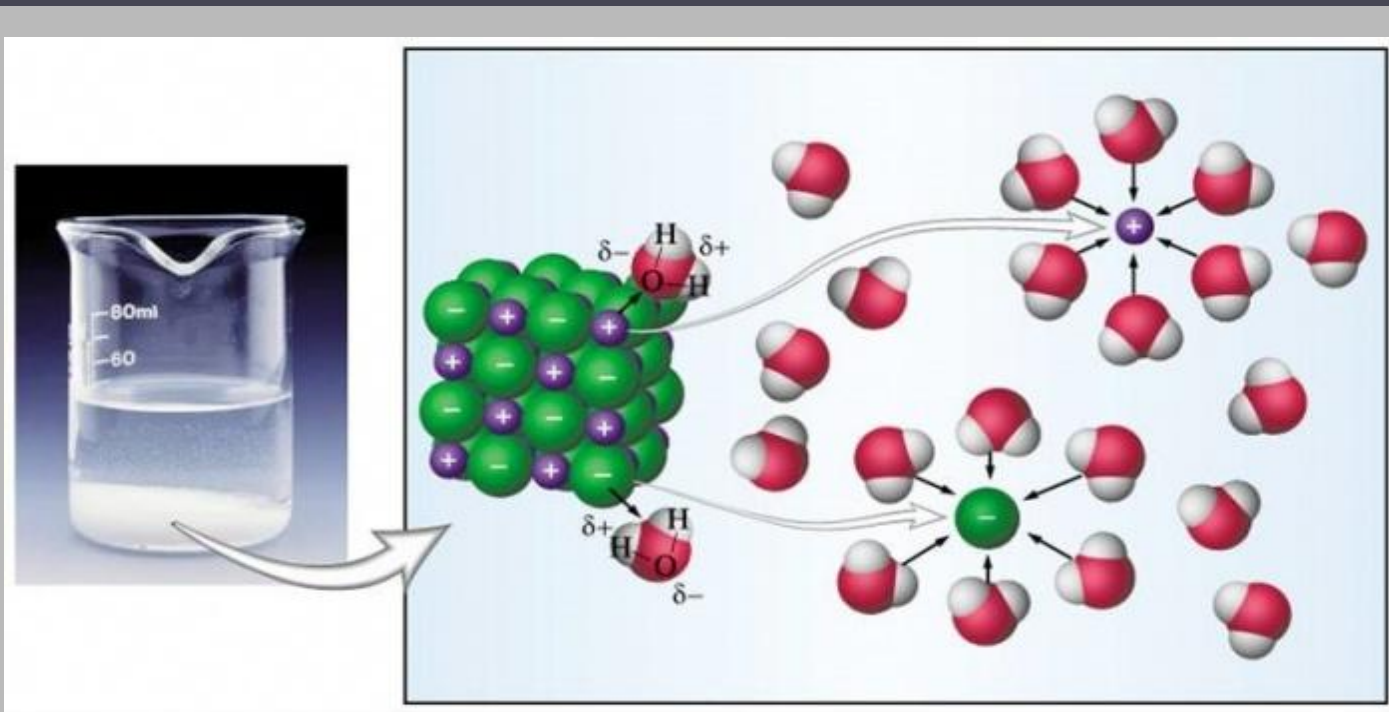
[Электропроводность веществ.wmv](http://www.wmv.ru)



## Электролитическая диссоциация

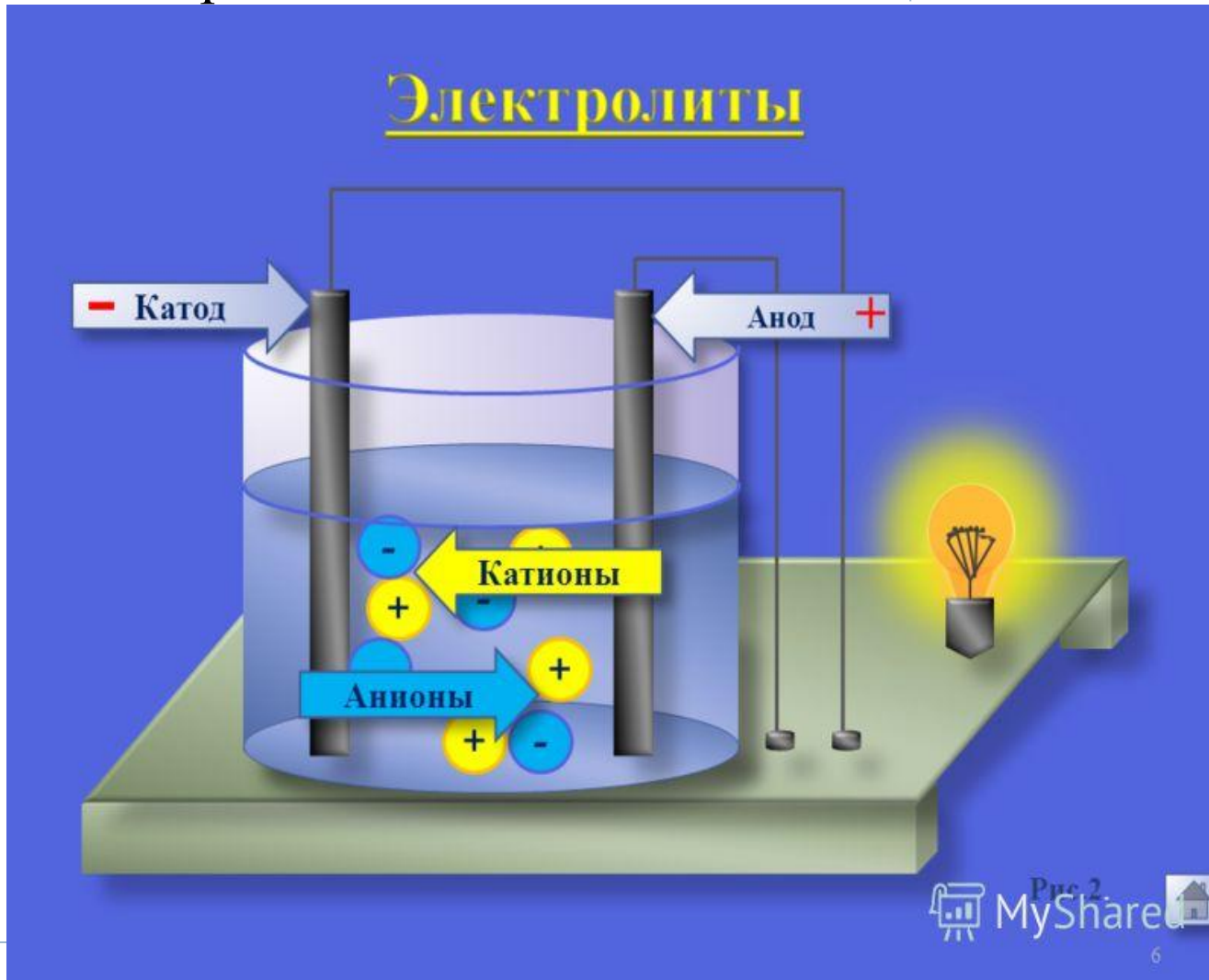
- это процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении.

Диссоциация хлорида натрия:  $\text{NaCl} = \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$



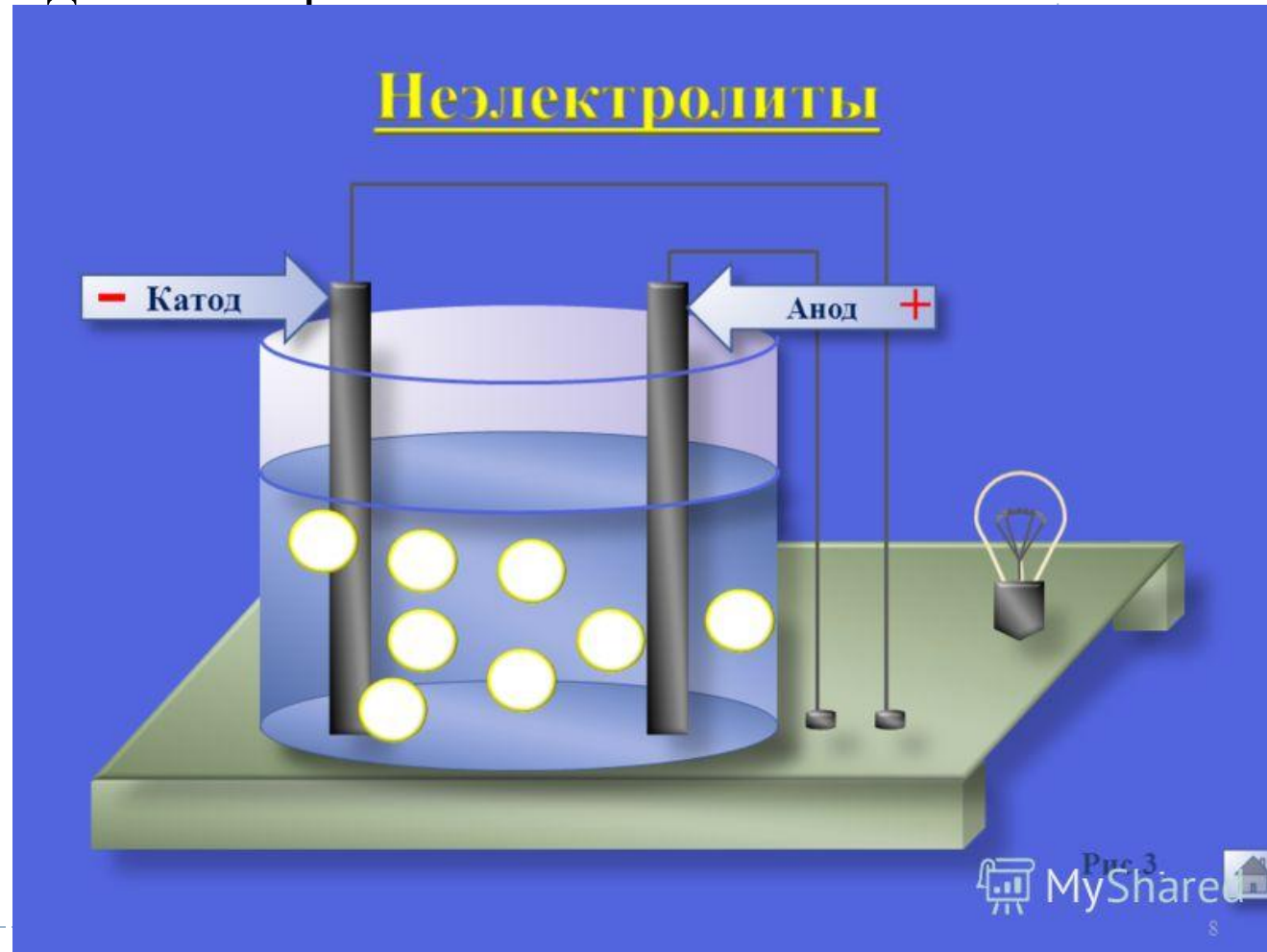
# Электролиты

– это вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток.



# Неэлектролиты

– это вещества, водные растворы или расплавы которых **не проводят** электрический ток.



**Электролиты**



**образуются ионы**



**ионная  
связь или ковалентная  
сильно полярная  
химическая  
связь**



**кислоты,  
соли,  
основания**

*Неэлектролиты – это вещества, водные растворы или расплавы которых не проводят электрический ток*



*не образуются ионы*

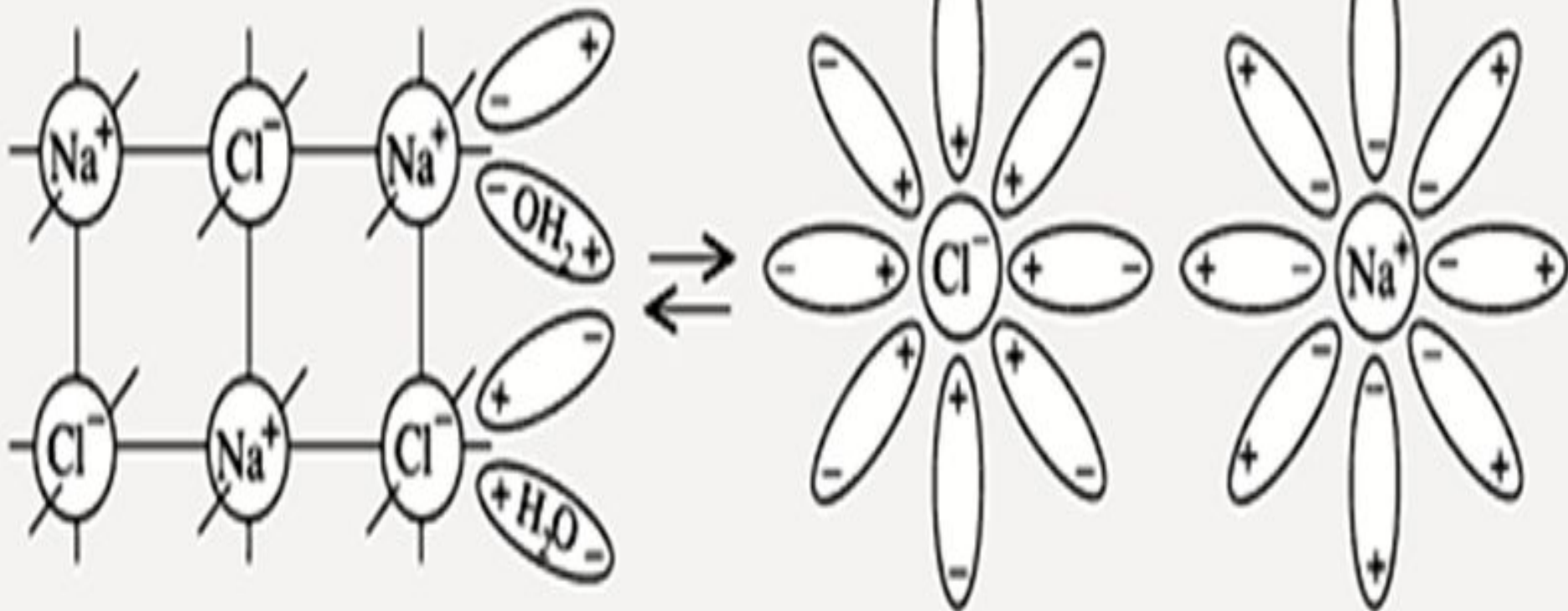


*ковалентная  
неполярная или ковалентная  
слабополярная химическая связь*



*сахар, глюкоза, спирт*

# Распад на ионы кристалла **NaCl**

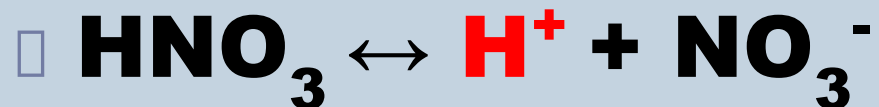


кристалл соли  $\text{NaCl}$   
в воде до растворения

гидратированные ионы  
в растворе

# Диссоциация кислот

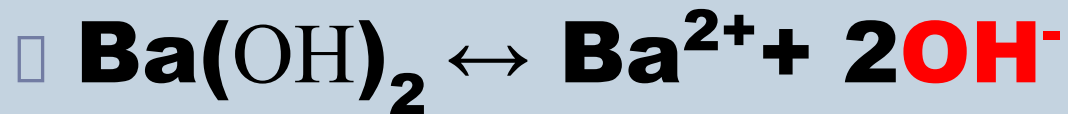
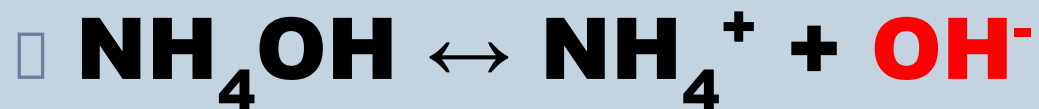
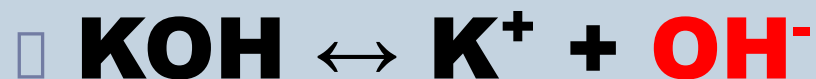
□ Кислотами называются электролиты, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только **катионы водорода ( $\text{H}^+$ )**.





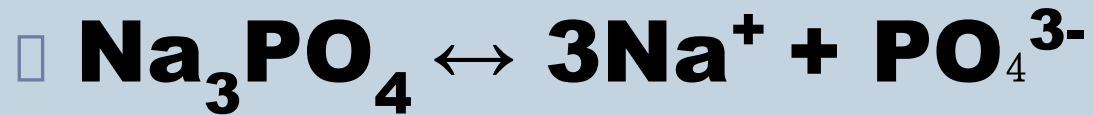
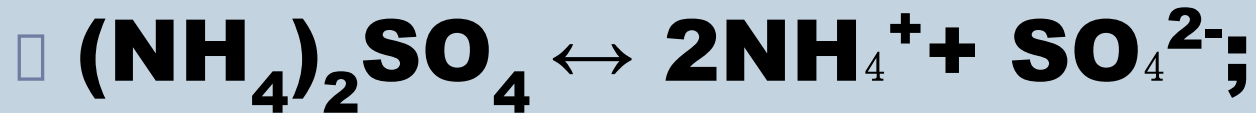
## Диссоциация оснований (щелочей)

□ Основаниями называются электролиты, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только **гидроксид-ионы (OH<sup>-</sup>)**.



# Диссоциация солей

□ **Солями** называются электролиты, при диссоциации которых образуются катионы металлов, а также катион аммония ( **$\text{NH}_4^+$** ) и анионы кислотных остатков.



# ЗАДАНИЕ

---

□

№1. Используя таблицу растворимости солей, кислот, оснований напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

**$\text{HF}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,**

**$\text{K}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ,  $\text{FeI}_3$ ,  $\text{NiCl}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$**

---

