


*Тема урока*

***Теория  
электролитической  
диссоциации***

A stylized silhouette of a mountain range in shades of teal and light blue, located at the bottom right of the slide.

**Знания**

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

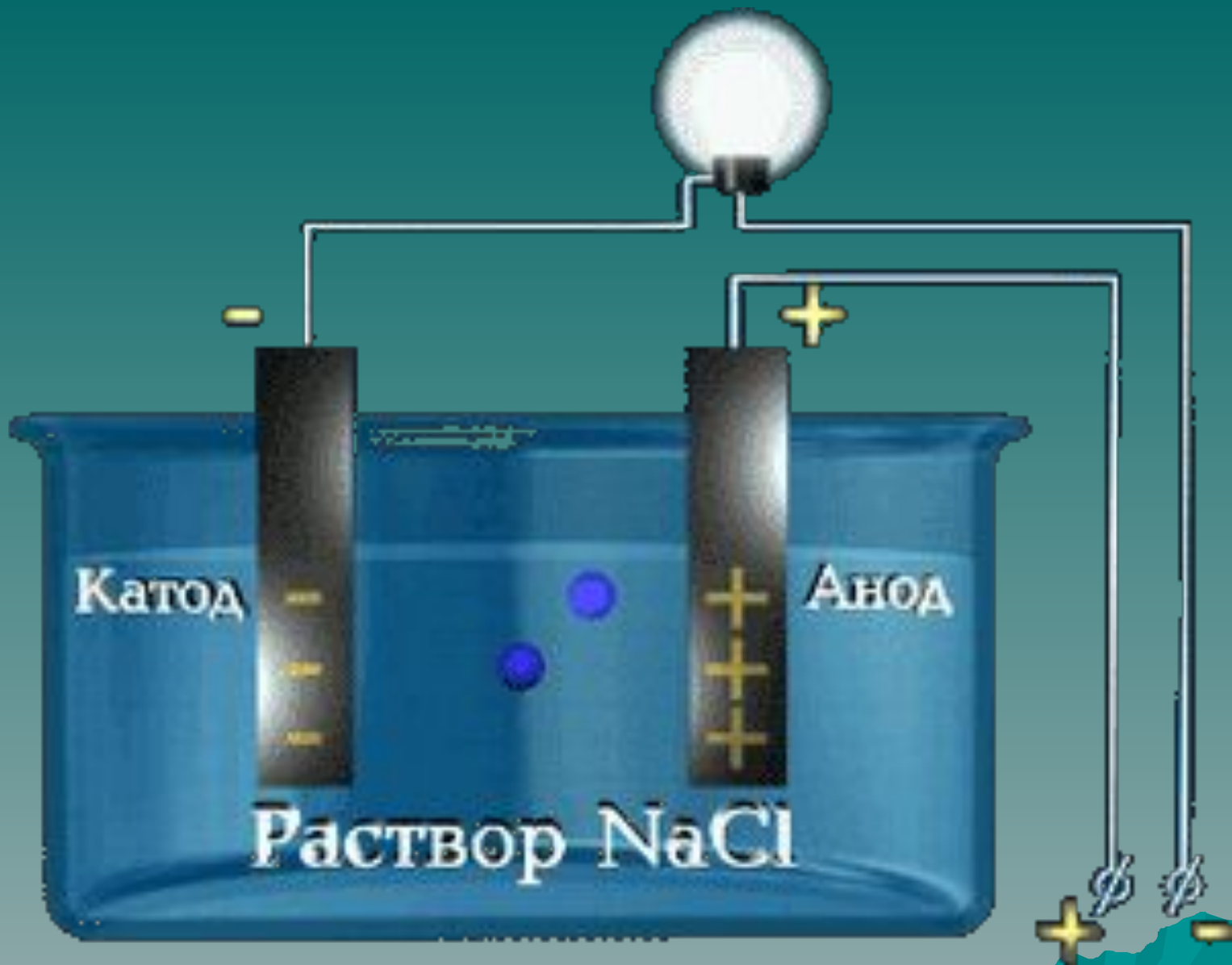
Ассоциация

**Тест**



# Вещества делятся на:

- *Электролиты*
- Растворимые вещества:
- Кислоты
- Основания
- Соли
- ◆ *Неэлектролиты:*
- ◆ Нерастворимые вещества
- ◆ Оксиды
- ◆ Сахар
- ◆ Глюкоза
- ◆ Спирт

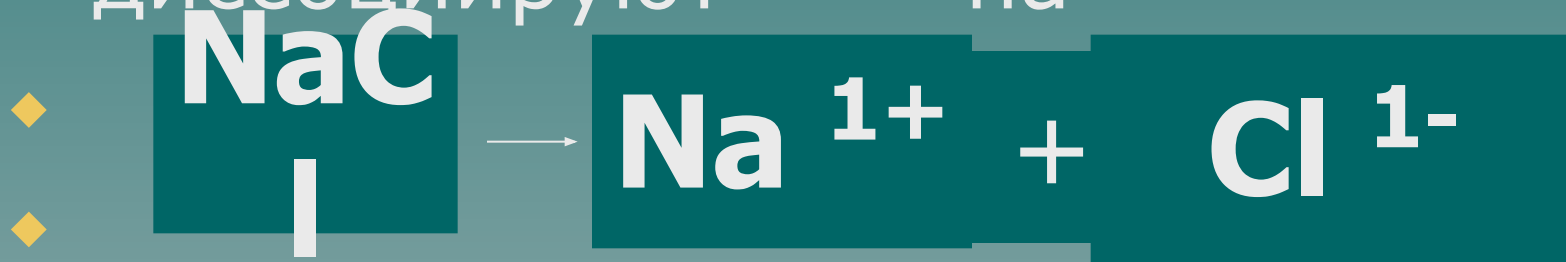


# Процесс электролитической диссоциации

- ◆ Условия:
- ◆ Раствор
- ◆ Электролит
- ◆ Ионы : катионы и анионы

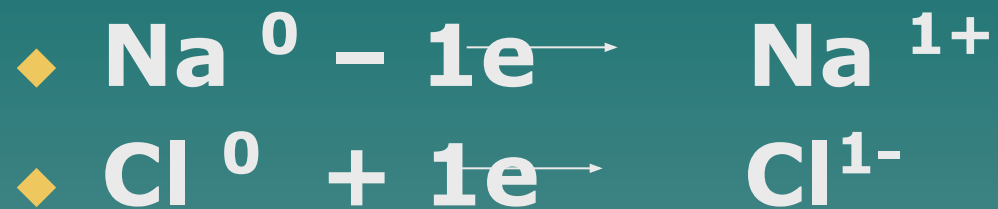
# Основное положение электролитической диссоциации

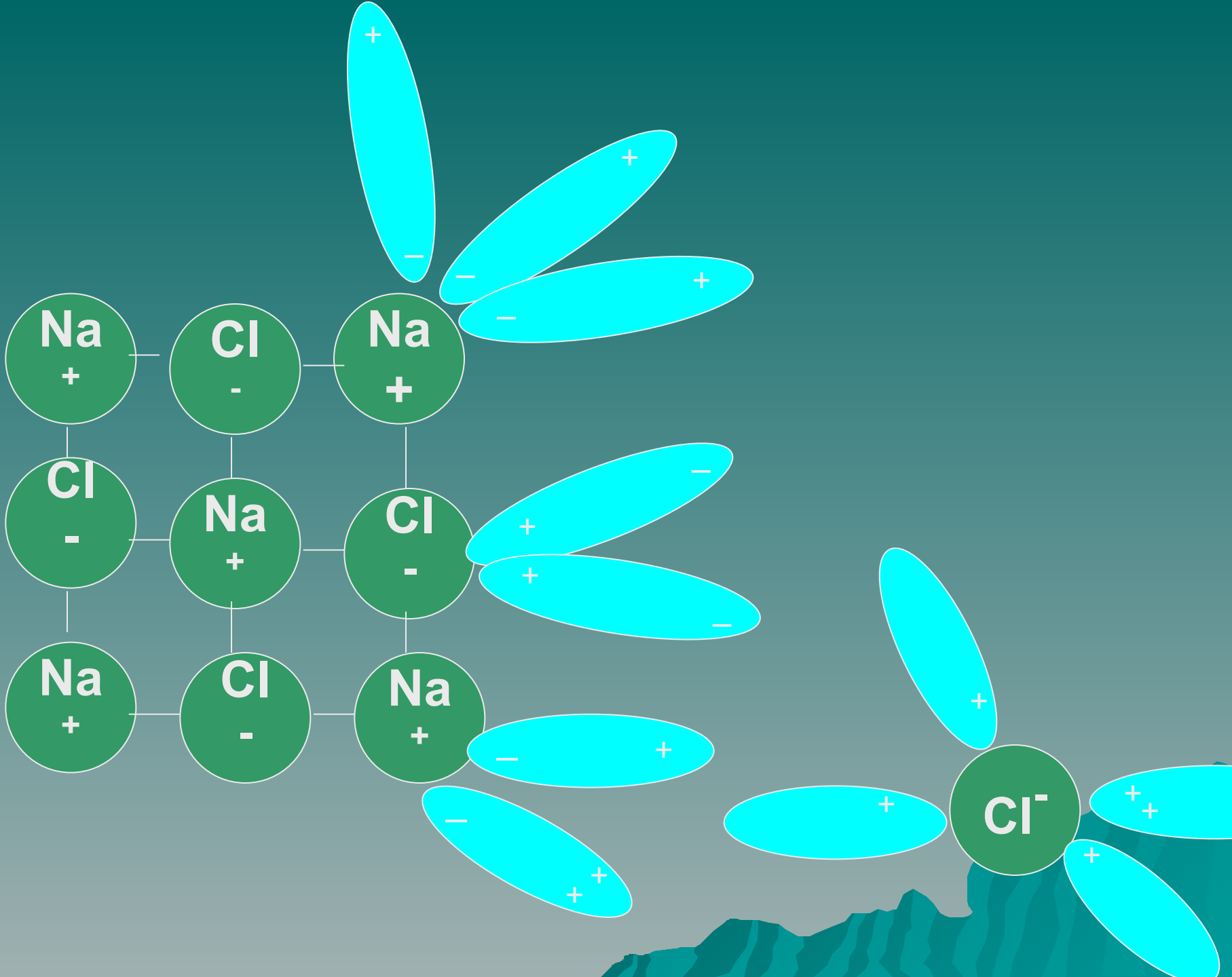
- ◆ **Электролиты** при растворение в воде диссоциируют на



- ◆ **Ионы** – форма существования химического элемента

# Превращение атомов в ионы.





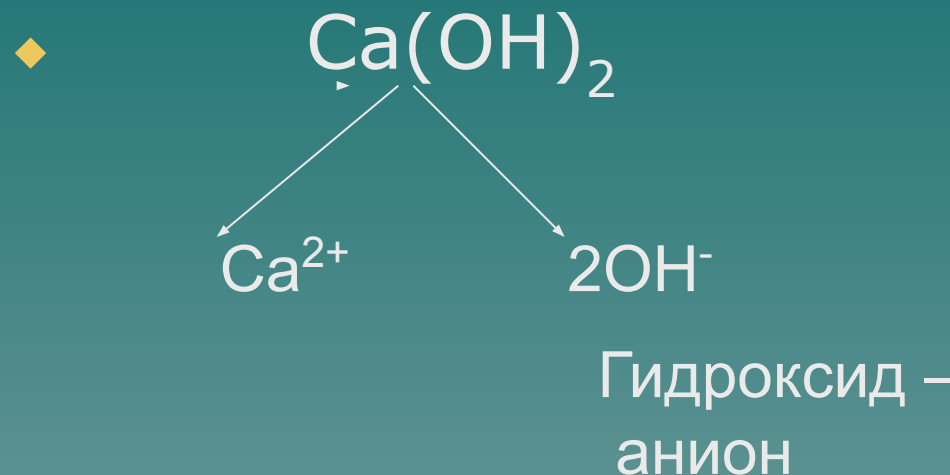
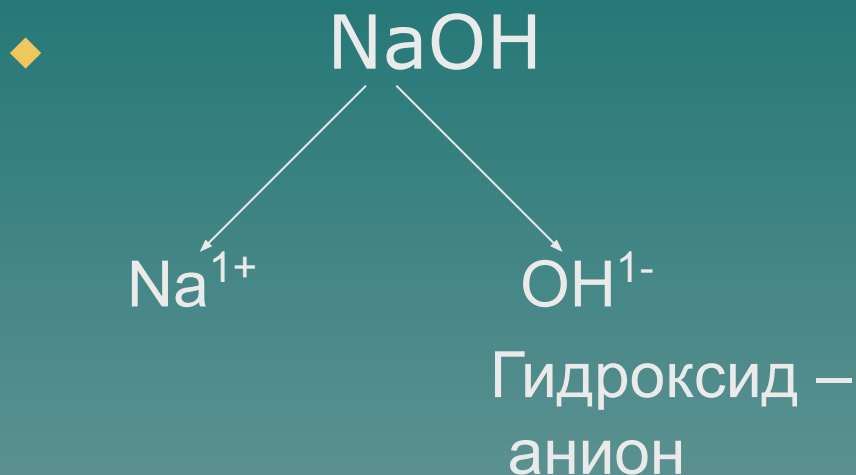


# Кислоты



Кислоты- сложные вещества,  
диссоциирующие на катионы водорода  
и анионы кислотного остатка

# Основания



Основания- сложные вещества,  
диссоциирующие на катионы металла и  
гидроксид- анионы

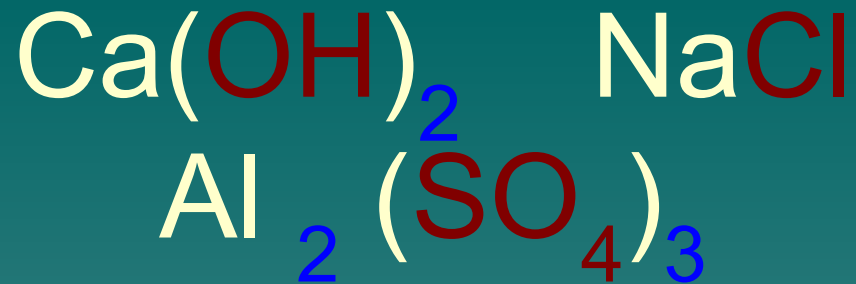
# Соли



Катион калия

Нитрат-анион

Соли- сложные вещества,  
диссоциирующие на катионы металла  
и анионы кислотного остатка



## Катионы



## Анионы



# Выпишите формулы электролитов.

1. **NaCl**
2. **Cu(OH)<sub>2</sub>**
3. **H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**
4. **Спирт**
5. **CaO**
6. **КОН**

1. **NaCl**
2. **H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**
3. **КОН**

# Составьте уравнения электролитической диссоциации электролитов

- ◆ KOH
- ◆  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- ◆  $\text{CaCO}_3$
- ◆  $\text{Al}(\text{OH})_3$

**Знания**

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

Ассоциация

**Тест**





*Снацидо*

Animashka.info