

Тема урока

***Теория
электролитической
диссоциации***



Знания

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

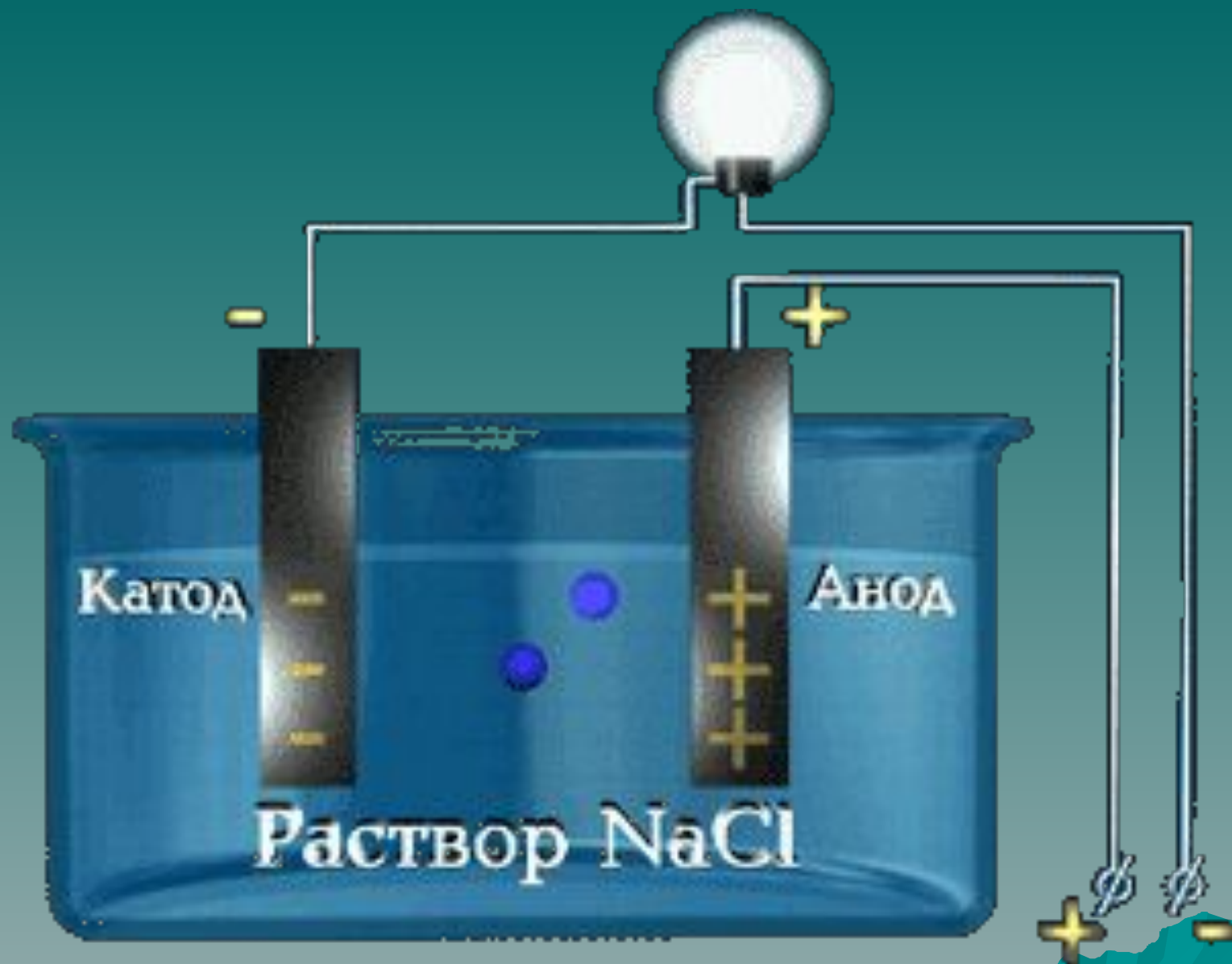
Диполи

Ассоциация

Тест

Вещества делятся на:

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



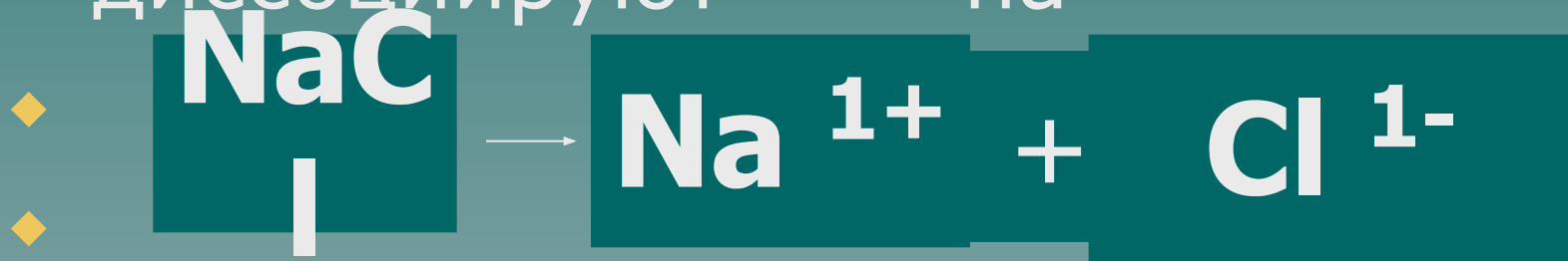
Процесс электролитической диссоциации

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



Основное положение электролитической диссоциации

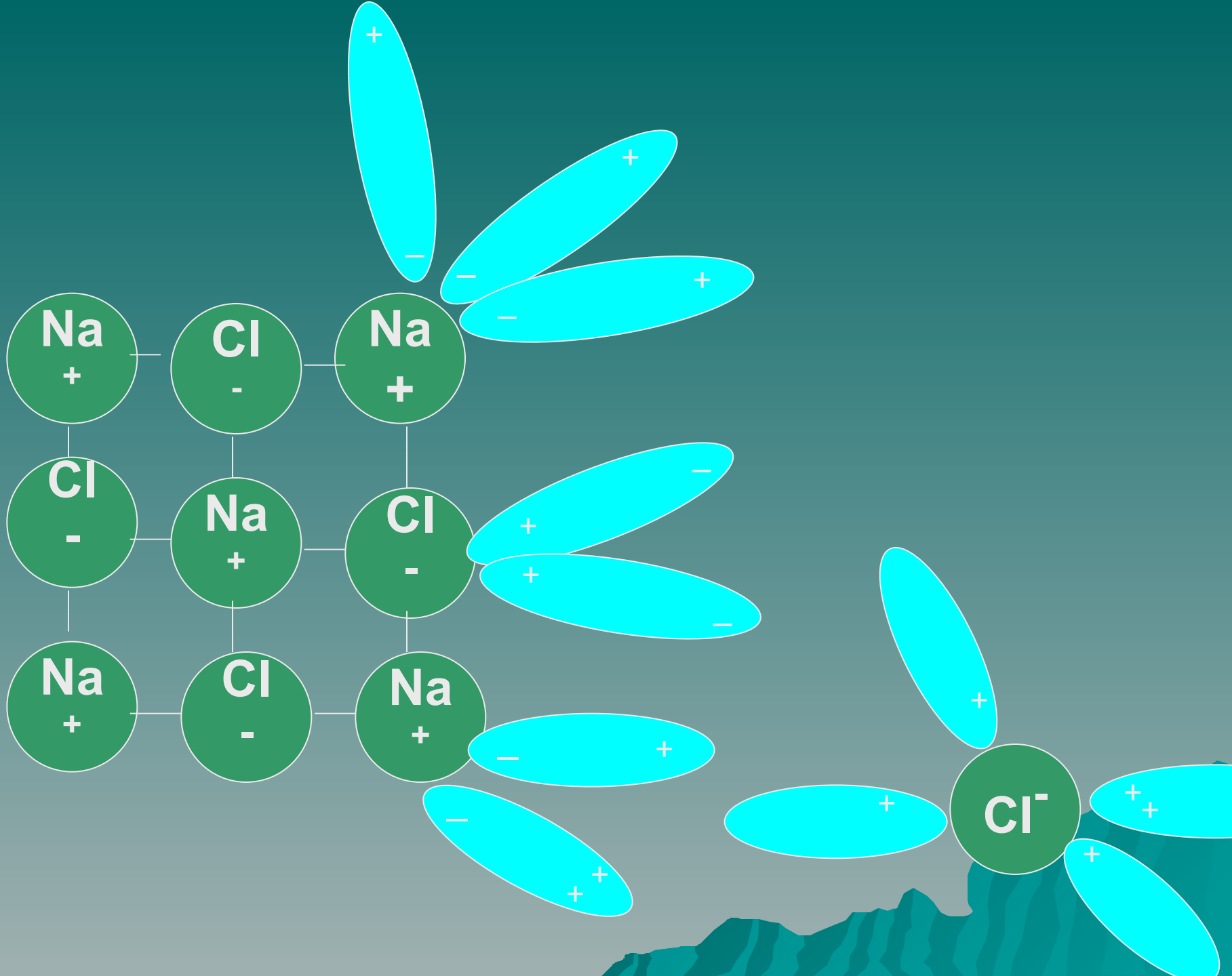
- ◆ **Электролиты** при
растворение в воде
диссоциируют на



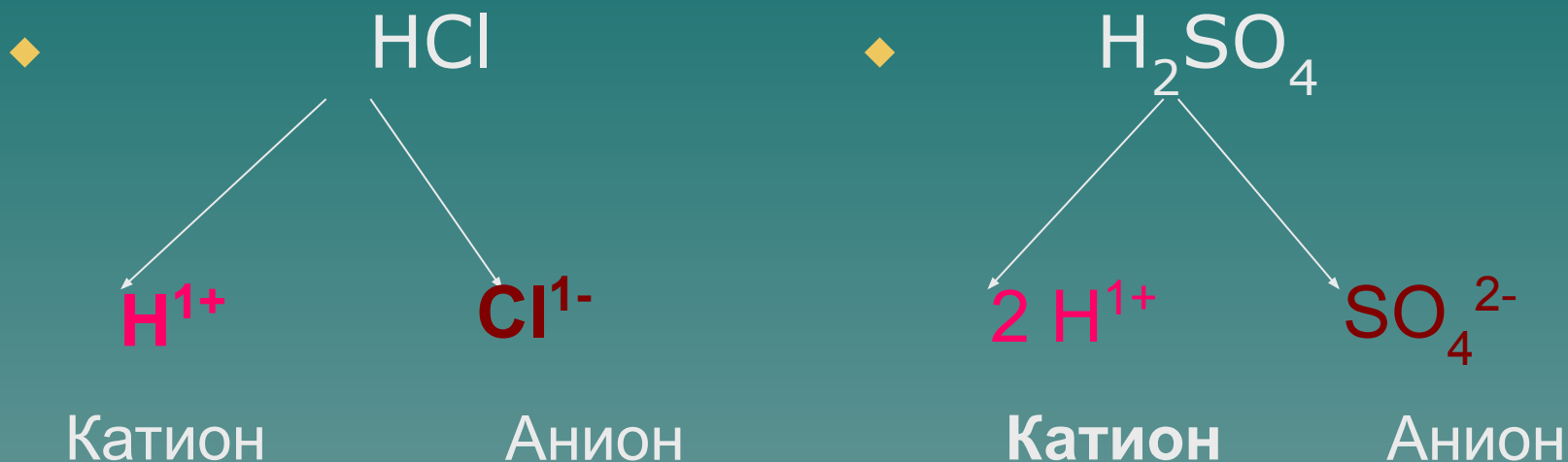
- ◆ **Ионы** – форма существования
химического элемента

Превращение атомов в ионы.



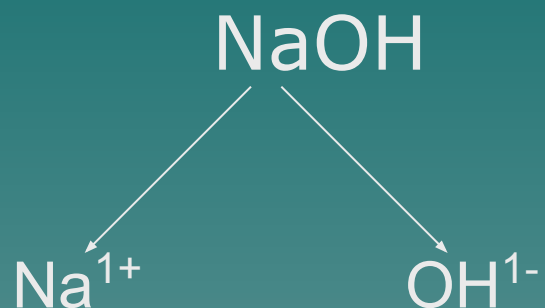


Кислоты

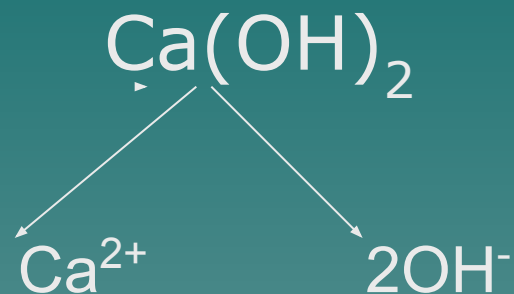


Кислоты- сложные вещества,
диссоциирующие на катионы водорода
и анионы кислотного остатка

Основания



Гидроксид –
анион



Гидроксид –
анион

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

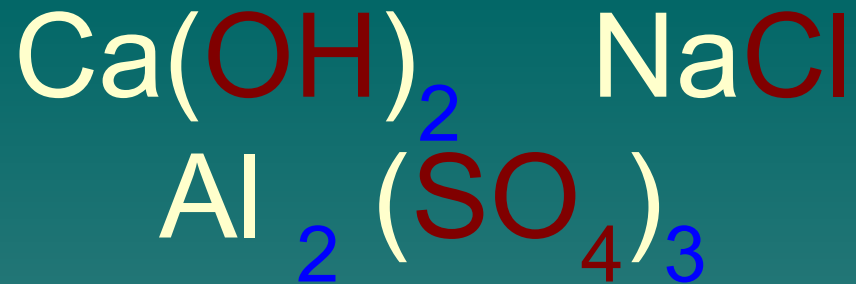
Соли



Катион калия

Нитрат- анион

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



Катионы



Анионы



Выпишите формулы электролитов.

1. NaCl
2. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
3. H_2SO_4
4. Спирт
5. CaO
6. KOH

1. NaCl
2. H_2SO_4
3. KOH

Составьте уравнения электролитической диссоциации электролитов

- ♦ KOH
 - ♦ H_3PO_4
 - ♦ CaCO_3
 - ♦ Al(OH)_3
- 
- A stylized silhouette of a mountain range in the bottom right corner, rendered in a darker shade of teal than the background.

Знания

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

Ассоциация

Тест



Спасибо

Animashka.info