

# Особенности электролиза водных растворов

1. Имеется несколько типов частиц, которые могут окисляться на аноде и восстанавливаться на катоде.

Пример:

Водный раствор хлорида натрия содержит анионы:  $\text{Cl}^-$ , катионы:  $\text{Na}^+$ , а также молекулы воды.

Какие частицы будут окисляться на аноде и восстанавливаться на катоде?