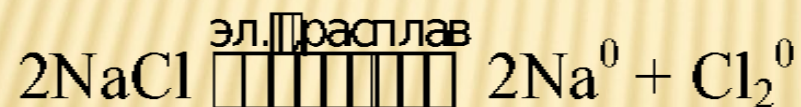
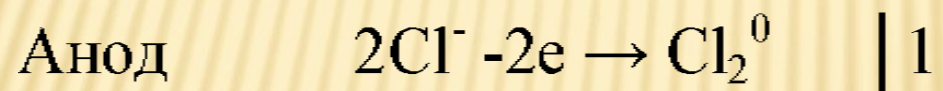
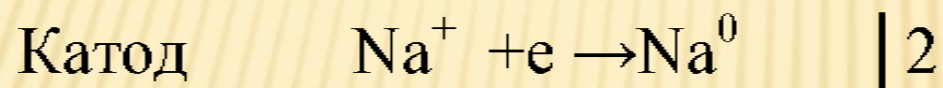
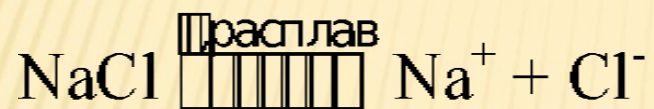


# ЭЛЕКТРОЛИЗ



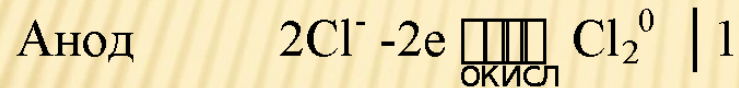
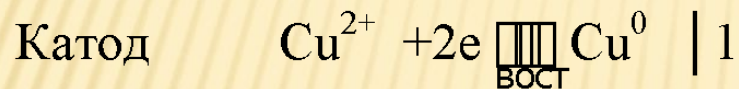
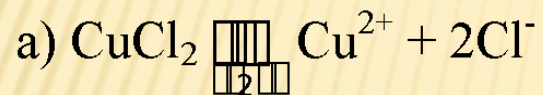
- 
- ? Это окислительно-восстановительные реакции на электродах под действием постоянного электрического тока. Электролизу подвергаются электролиты.
  - ? Электролиз возможен для оксидов, щелочей, солей ( соединений , имеющих ионную решетку)
  - ? Используют 2 электрода : а) анод б) катод
  - ? АНОД - заряжен (+), происходит окисление.  
Притягивает (-) заряженные частицы
  - ? КАТОД - заряжен (-), происходит восстановление.  
Притягивает (+) заряженные частицы

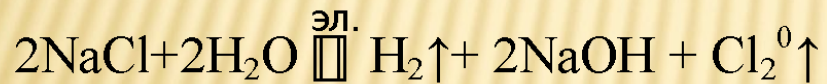
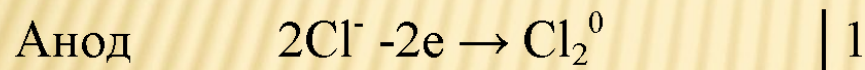
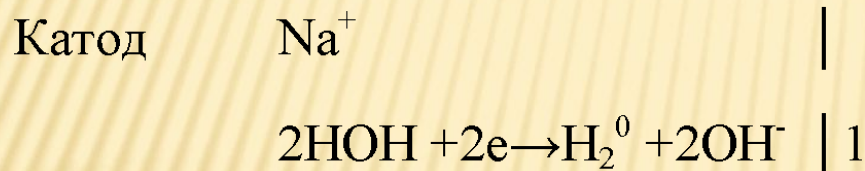
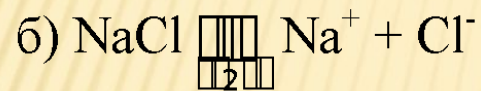
## 1) Электролиз расплавов





1) Электролиз растворов ( инертные электроды : С-графит, Pt, Au.)



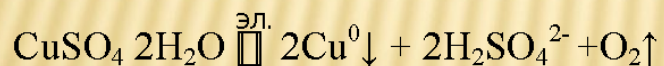
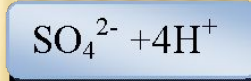
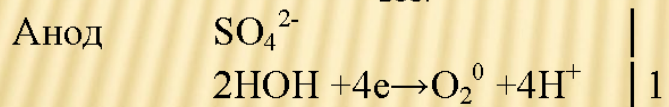
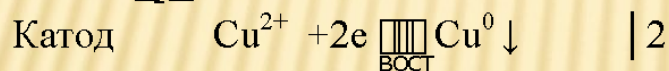


### Правило катода

На катоде восстанавливаются ионы металлов после алюминия. Металлы до Al (включительно) у катода образуют гидроксиды. При этом восстанавливается молекула H<sub>2</sub>O до H<sub>2</sub>↑

K   Ba   Ca   Na   Mg   Al   Zn   Cr   Fe   Вl   H   **Cu**   Hg   Ag   Pt   Au

H <sub>2</sub>	Me+H <sub>2</sub>	Me





---

### *Правило анода*

На аноде окисляются бескислородные кислотные остатки ( $S^{2-}$ ,  $Cl^-$ ,  $CN^-$ ,  $Br^-$ ,  $I^-$ ) кроме  $F^-$

Кислородсодержащие кислотные остатки у анода образуют кислоты. При этом окисляется молекула  $H_2O$  до  $O_2$

# ЭЛЕКТРОЛИЗ СОЛЕЙ ОРГАНИЧЕСКИХ КИСЛОТ

