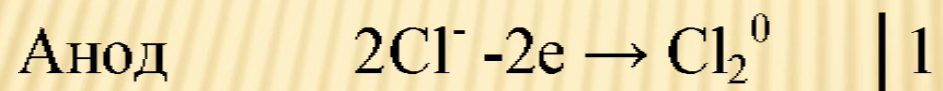
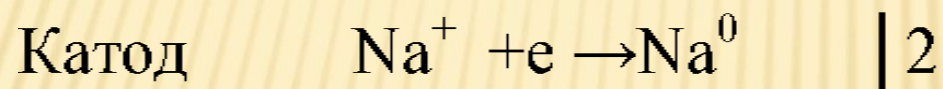
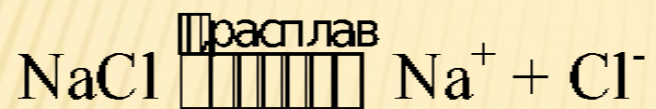


ЭЛЕКТРОЛИЗ

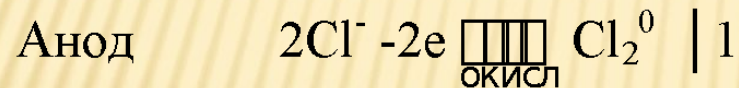
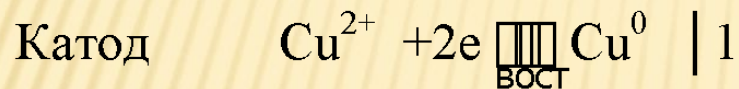
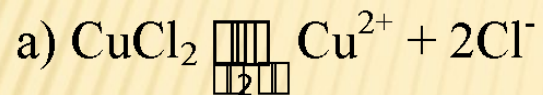


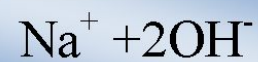
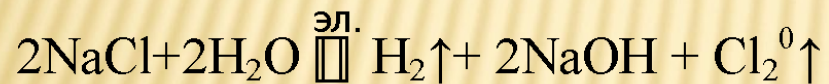
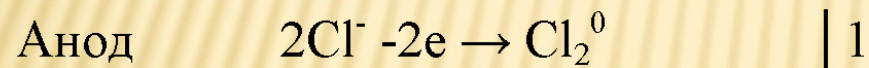
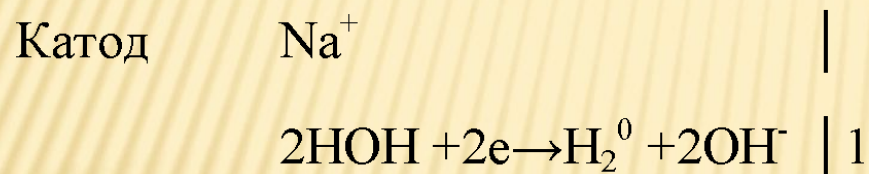
-
- ? Это окислительно-восстановительные реакции на электродах под действием постоянного электрического тока. Электролизу подвергаются электролиты.
 - ? Электролиз возможен для оксидов, щелочей, солей (соединений , имеющих ионную решетку)
 - ? Используют 2 электрода : а) анод б) катод
 - ? АНОД - заряжен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

1) Электролиз расплавов



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



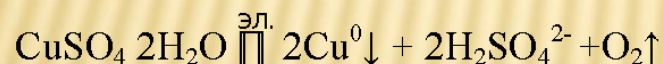
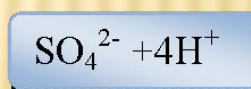
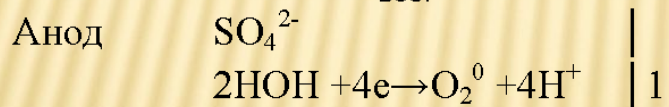
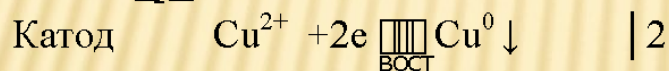


Правило катода

На катоде восстанавливаются ионы металлов после алюминия. Металлы до Al (включительно) у катода образуют гидроксиды. При этом восстанавливается молекула H_2O до $H_2\uparrow$

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

H_2	$Me + H_2$	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

