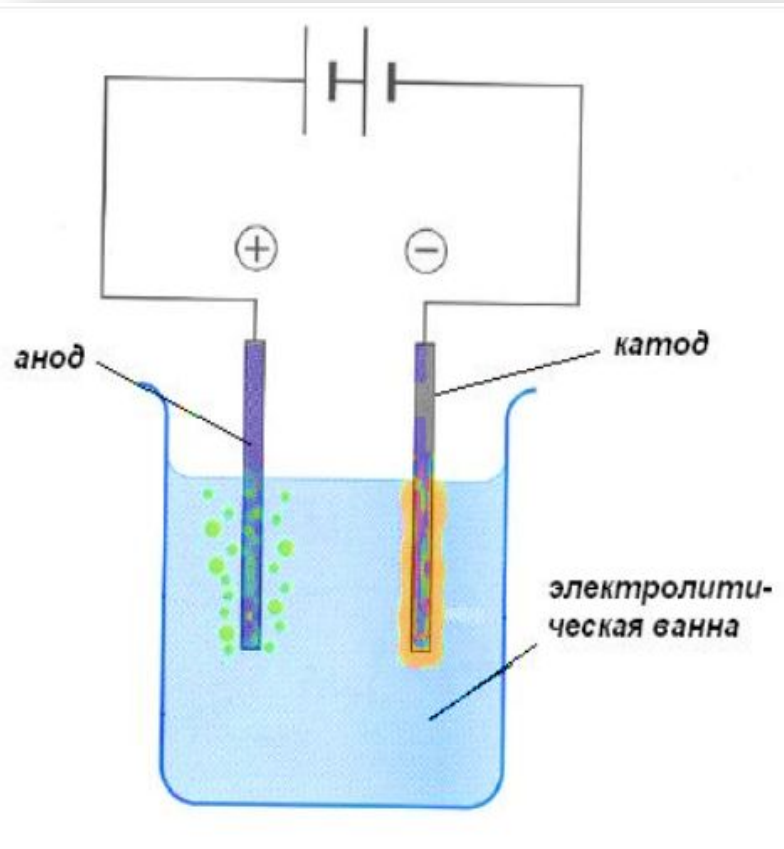


Электролиз

- окислительно-восстановительные процессы
на электродах
под действием внешнего источника тока



- Раствор или расплав электролита помещают в специальную емкость — **электролитическую ванну**.
- Отрицательно заряженный электрод - **катод** притягивает положительно заряженные ионы — **катионы**.
- Положительно заряженный электрод - **анод** притягивает отрицательно заряженные частицы **анионы**.
- Катод выступает в качестве восстановителя, а анод — в качестве окислителя.
- **Катод** – **катионы** – **восстановление** (+e)
- **Анод** – **анионы** – **окисление** (-e)

Электролиз

растворов

Катодные процессы

При электролизе растворов солей на катоде наблюдаются следующие закономерности:

1. Если металл в соли — **активный (от Li до Al³⁺ включительно)**, то на катоде ионы металлов не восстанавливаются, идет процесс восстановления **молекул воды**:



2. Если металл в соли — **средней активности (между Al³⁺ и H⁺)**, то на катоде восстанавливаются и **ион металла, и молекулы воды**:



Например, при электролизе раствора сульфата железа (II) на катоде будет восстанавливаться (разряжаться) и железо, и водород:

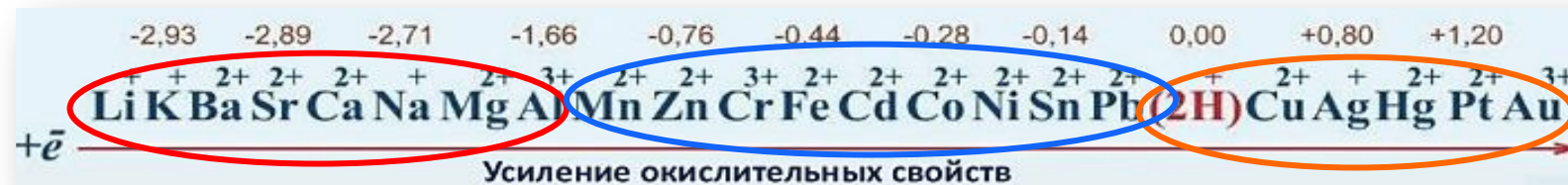


3. Если металл в соли — **неактивный (после H)**, то на катоде восстанавливается только **ион металла**: $\text{Me}^{n+} + n\bar{e} \rightarrow \text{Me}^0$

Например, при электролизе раствора сульфата меди (II) на катоде будет восстанавливаться медь:



4. Если на катод попадают **катионы водорода H⁺**, то они и восстанавливаются до молекулярного водорода:



Электролиз растворов

Анодные процессы

При электролизе растворов солей **на аноде** наблюдаются следующие закономерности:

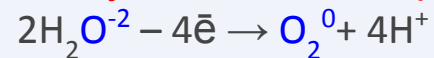
1. Если на анод попадает **бескислородный кислотный остаток**, то он окисляется до свободного состояния (до степени окисления 0):



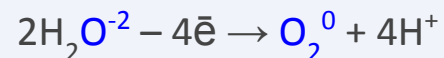
Например: при электролизе раствора хлорида натрия на аноде окисляются хлорид-ионы:



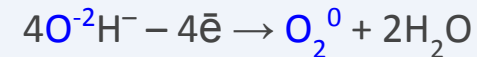
Исключение: при электролизе растворов фторидов окисляются молекулы воды, а не фторид-ионы:



2. Если на анод попадает **кислородсодержащий кислотный остаток, либо фторид-ион**, то окислению подвергается вода с выделением молекулярного кислорода:



3. Если на анод попадает **гидроксид-ион**, то он окисляется и происходит выделение молекулярного кислорода:



4. При электролизе растворов **солей карбоновых кислот** окислению подвергается **атом углерода карбоксильной группы**, выделяется углекислый газ и соответствующий алкан.

Например, при электролизе растворов ацетатов выделяется углекислый газ и этан:



Катодные процессы

Катод – Катионы – Восстановление – Взятие электронов – может образоваться Водород H₂

Li, Rb, K, Cs, Ba, Sr, Ca, Na, Mg, Be, Al	Mn, Cr, Zn, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb	H, Cu, Hg, Ag, Pt, Au
Li ⁺ , Rb ⁺ , K ⁺ , Cs ⁺ , Ba ²⁺ , Sr ²⁺ , Ca ²⁺ , Na ⁺ , Mg ²⁺ , Be ²⁺ , Al ³⁺	Mn ²⁺ , Cr ³⁺ , Zn ²⁺ , Fe ²⁺ , Cd ²⁺ , Co ²⁺ , Ni ²⁺ , Sn ²⁺ , Pb ²⁺	H ⁺ , Cu ²⁺ , Hg ²⁺ , Ag ⁺ , Pt ²⁺ , Au ³⁺
$2H_2O + 2\bar{e} \rightarrow H_2 + 2OH^-$ Катион металла M ⁿ⁺ не восстанавливается	$M^{n+} + n\bar{e} \rightarrow M^0$ $2H_2O + 2\bar{e} \rightarrow H_2 + 2OH^-$	$M^{n+} + n\bar{e} \rightarrow M^0$ Вода не восстанавливается
$\xrightarrow{+n\bar{e}}$ усиление окислительных свойств катионов (способности принимать электроны)		

Анодные процессы

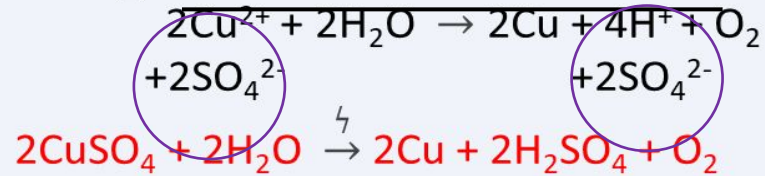
Анод – анионы – окисление – отдача электронов – может образоваться O₂

Инертные аноды (электроды из графита, стеклоуглерода, из металлов с высокими значениями окислительно-восстановительных потенциалов - Au, Pt и др.)		Активные (растворимые) аноды
Окисление простых анионов (кроме фторидов F ⁻)	$2Cl^- - 2\bar{e} \rightarrow Cl_2$; $2Br^- - 2\bar{e} \rightarrow Br_2$ $2I^- - 2\bar{e} \rightarrow I_2$; $S^{2-} - 2\bar{e} \rightarrow S$	$M^0 - n\bar{e} \rightarrow M^{n+}$
Анионы кислородсодержащих кислот, имеющих центральные атомы в высших степенях окисления (SO ₄ ²⁻ , NO ₃ ⁻ , CO ₃ ²⁻ , PO ₄ ³⁻ , Cr ₂ O ₇ ²⁻ и др.), а также ионы F ⁻ на аноде не окисляются. При электролизе растворов солей таких кислот на аноде окисляется вода с выделением кислорода и накоплением в растворе ионов водорода	$2H_2O - 4\bar{e} \rightarrow O_2 + 4H^+$	$M^0 - n\bar{e} \rightarrow M^{n+}$
В щелочных растворах на аноде окисляются ионы OH ⁻ (как и в расплаве NaOH)	$4OH^- - 4\bar{e} \rightarrow O_2 + 2H_2O$	$M^0 - n\bar{e} \rightarrow M^{n+}$
Окисление анионов карбоновых кислот с выделением оксида углерода (IV)	$2RCOO^- - 2\bar{e} \rightarrow 2CO_2 + R-R$	$M^0 - n\bar{e} \rightarrow M^{n+}$

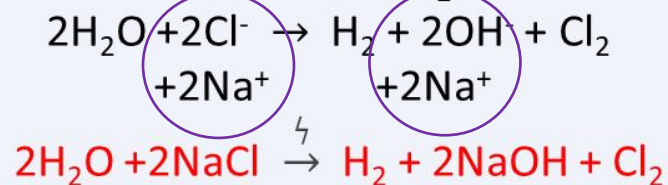
Суммарные процессы электролиза

Рассмотрим электролиз растворов различных солей.

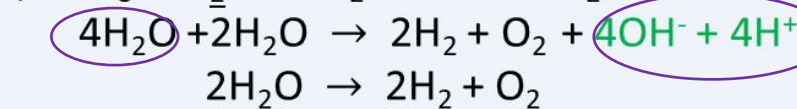
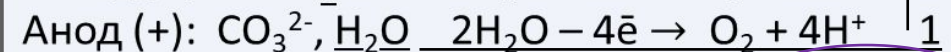
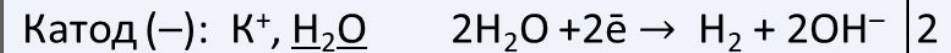
Например, электролиз раствора **сульфата меди**.



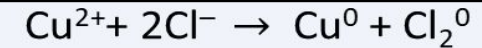
Электролиз раствора **хлорида натрия** выглядит так:



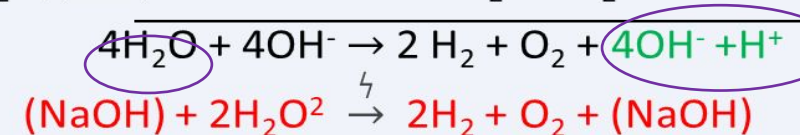
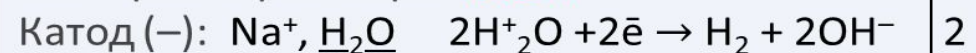
Электролиз водного раствора **K₂CO₃**.



Электролиз водного раствора **CuCl₂**.

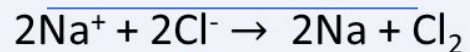
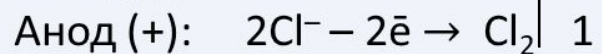
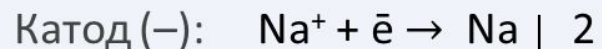


Электролиз раствора **NaOH**

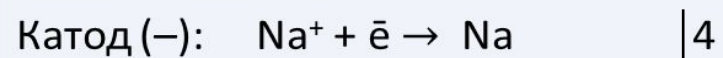


При **электролизе расплава** на аноде окисляются анионы кислотных остатков, а на катоде восстанавливаются катионы металлов. Молекул воды в системе нет.

Например: электролиз **расплава хлорида натрия**.



Электролиз **расплава гидроксида натрия**.



Электролиз расплавов

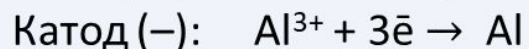


Многие металлы получают в промышленности **электролизом расплавов**.

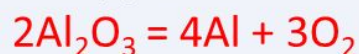
Например, **алюминий** получают электролизом раствора оксида алюминия в расплаве криолита.

Криолит – $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$ плавится при более низкой температуре (**1100°C**), чем **оксид алюминия** (**2050°C**).

А оксид алюминия отлично растворяется в расплавленном криолите и диссоциирует на ионы:

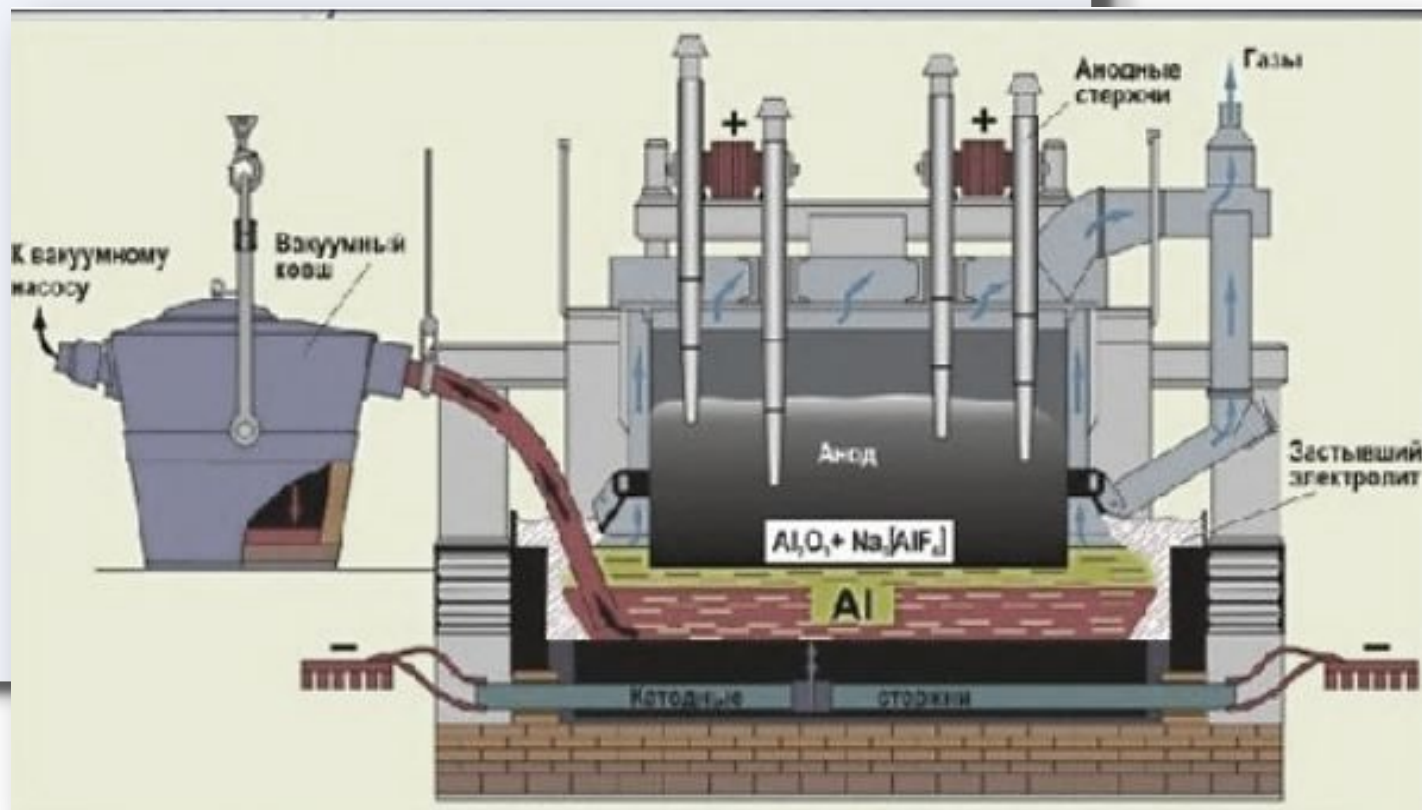
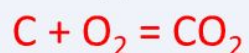


Общее уравнение электролиза раствора оксида алюминия в расплаве криолита:



В промышленности при электролизе оксида алюминия в качестве электродов используют графитовые стержни.

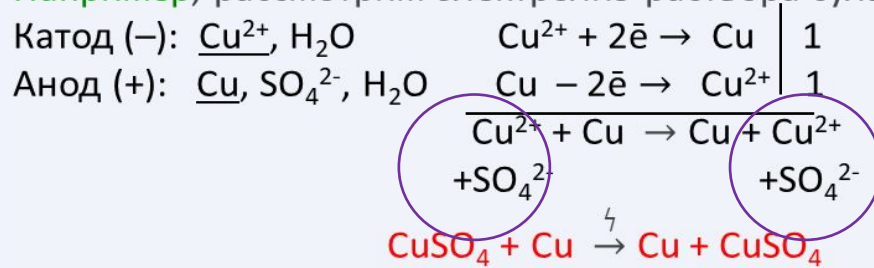
При этом электроды частично окисляются в выделяющемся кислороде:



Электролиз с растворимыми электродами

Если материал электродов выполнен из того же металла, который присутствует в растворе в виде соли, или из более активного металла, то на аноде разряжаются не молекулы воды или анионы, а окисляются частицы самого металла в составе электрода.

Например, рассмотрим электролиз раствора сульфата меди (II) с медными электродами.



Неочищенная медь, которая является анодом, растворяется, переходит в раствор в виде ионов.

Энергия электрического тока расходуется на перенос этих ионов к катоду, их восстановление и осаждение чистой меди.

Примеси (Ag, Au и другие благородные металлы), не окисляются, а выпадают в осадок на дне ванны, тем самым окупая расходы на проведение рафинирования меди.

