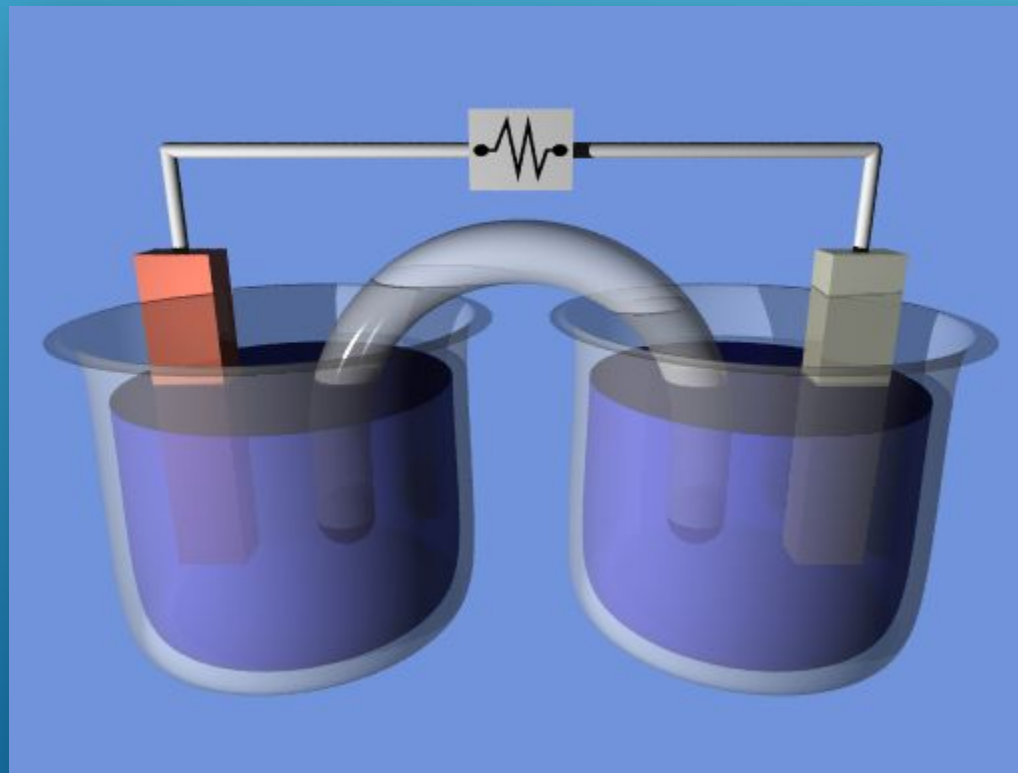


*Электролиз меди, цинка,
алюминия*

A decorative graphic consisting of several parallel white lines of varying thicknesses, slanted diagonally from the bottom-left towards the top-right, set against a blue gradient background.

Электролиз – это физико-химический процесс, состоящий в выделении на электродах составных частей растворённых веществ или других веществ, являющихся результатом вторичных реакций на электродах, который возникает при прохождении электрического тока через раствор, либо расплав электролита.



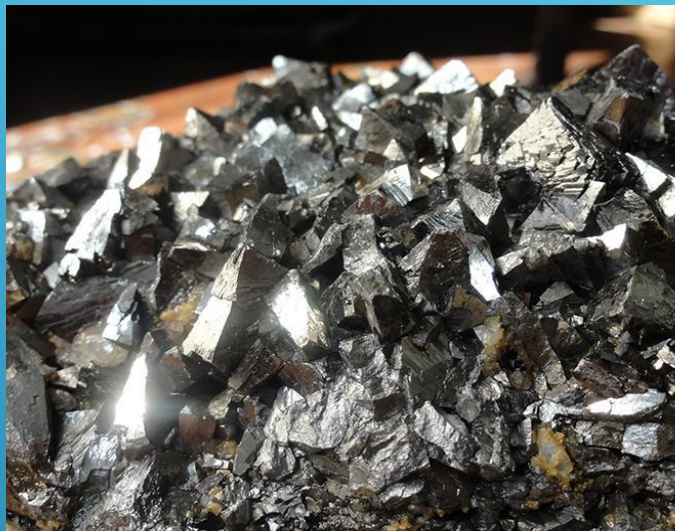
Сущность электролиза:

Сущность электролиза заключается в выделении из электролита при протекании через электролитическую ванну постоянного тока частиц вещества и осаждении их на погруженных в ванну электродах (электроэкстракция) или в переносе веществ с одного электрода через электролит на другой (электролитическое рафинирование). В обоих случаях цель процессов - получение возможно более чистых незагрязненных примесями веществ.

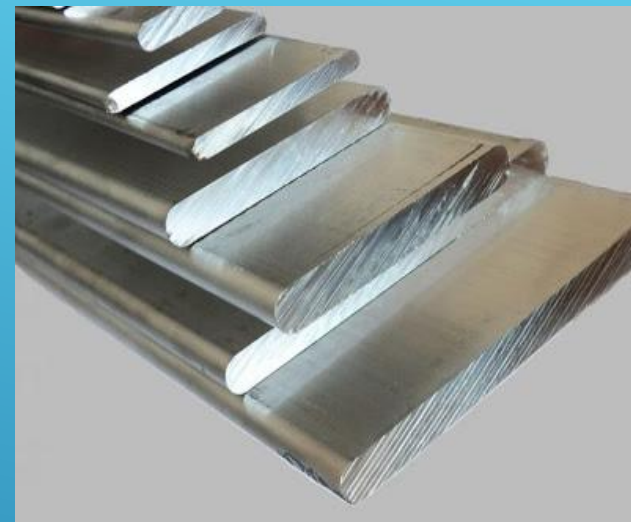
Исследуемые материалы:



Медь



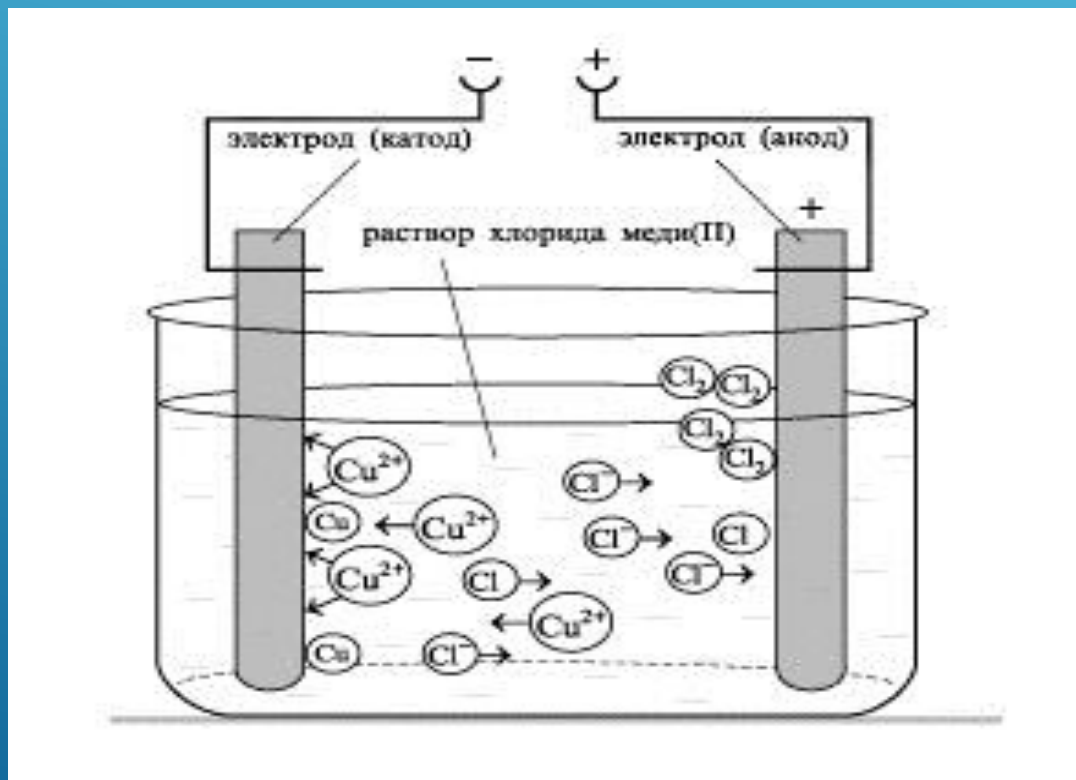
Цинк



Алюминий

Электролиз меди:

Электролиз меди – это один из этапов химико-физических процессов, которому подвергается руда.



Электролиз цинка:

Электролиз цинка — завершающая стадия гидрометаллургического производства цинка.

Очищенный нейтральный раствор сульфата цинка с содержанием последнего 100—150 г/л непрерывно подается в электролитные ванны со свинцовыми анодами и алюминиевыми катодами. При прохождении через ванны постоянного тока на катодах осаждается металлический цинк, а на анодах выделяется кислород и регенерируется серная кислота

Электролиз алюминия



Сущность метода

Через раствор пропускают электрический ток силой до 400 кА и выше – он разрывает связь между атомами алюминия и кислорода, в результате металл в жидкой форме собирается на дне ванны.

Конец

