

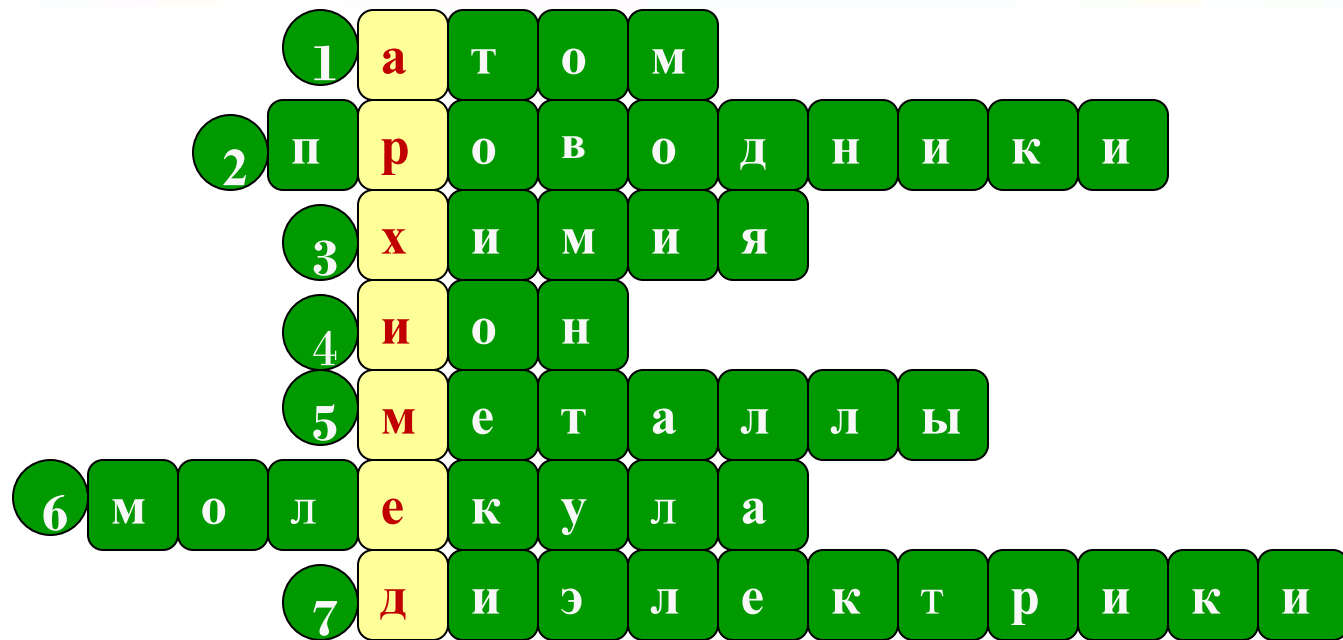
Блестящий обман

ЭЛЕКТРОЛИЗА

автор: Петрова Татьяна
Михайловна

Продолжите

- Электрический ток-...
- Условия существования электрического тока...
- Направление тока совпадает с...
- Различают следующие действия электрического тока...
- В металлах свободными зарядами являются...
- В ионной кристаллической решетке в узлах находятся...



Чем прославился Архимед





**Величайший
древнегреческий
ученый, математик,
физик и изобретатель
(287 г. до н.э. –
212 г. до н.э.)**

**Царь Гиерон:
«Золотая ли корона?»**



Можно ли подделать золото, чтобы никакой Архимед не определил?

?

Au

+

W

Лабораторный электролизер

“Электро” – электрический

“лизис” – разложение





Жидкости

**Проводящие
электрический ток**

**Растворы или
расплавы солей,
кислот, оснований**

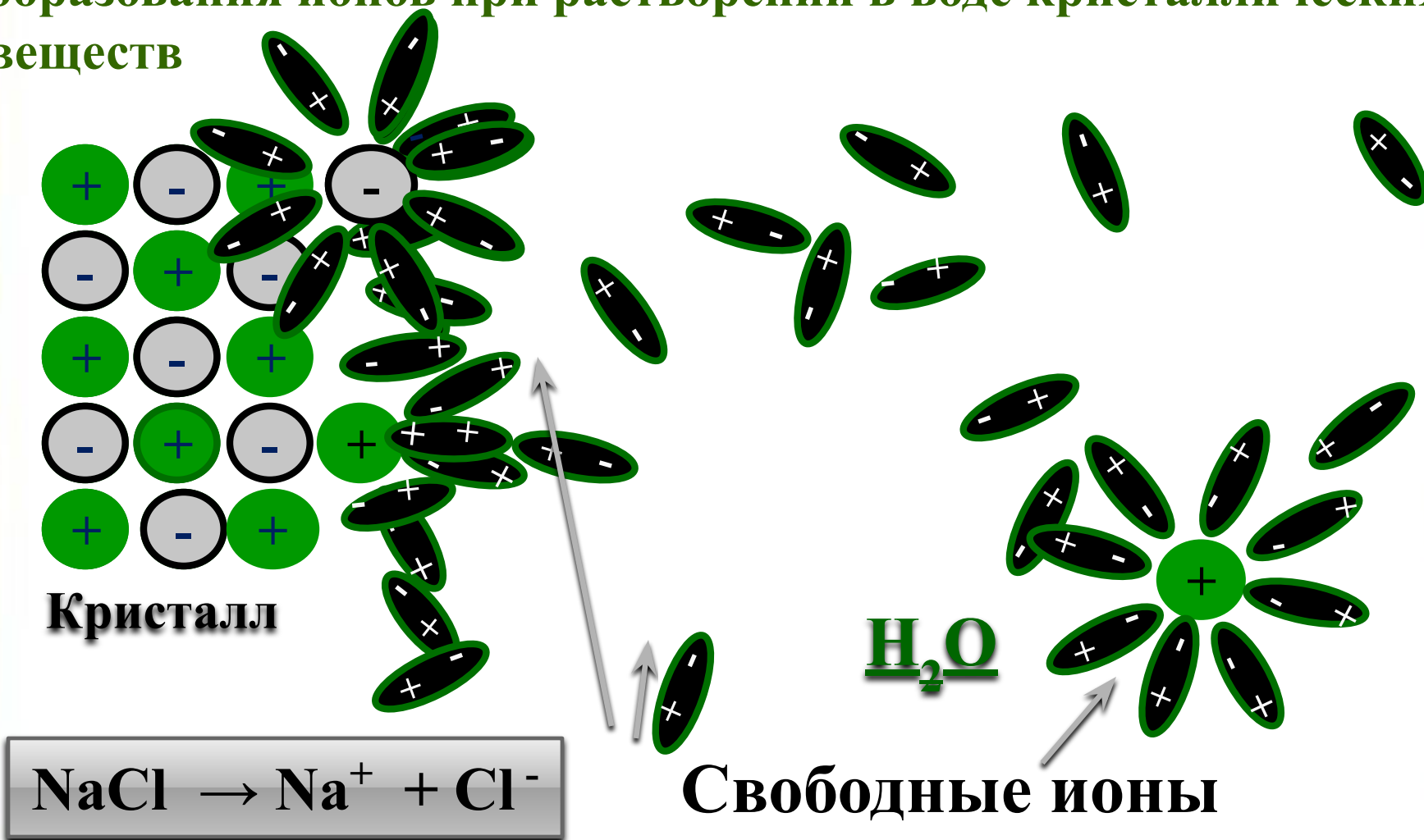
Электролиты

**Непроводящие
электрический ток**

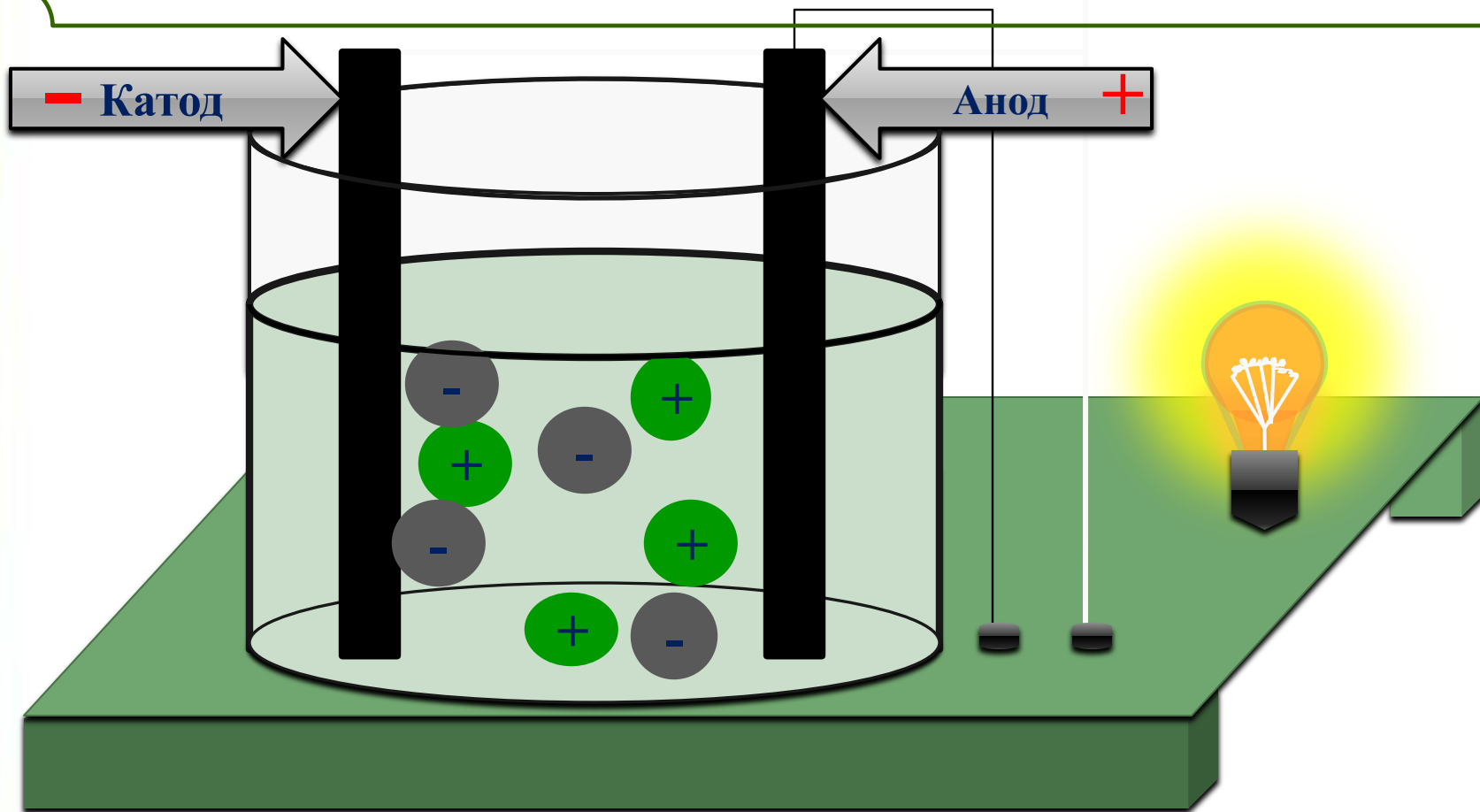
**Дистиллированная
вода, спирт, масло,
сахар и др.**

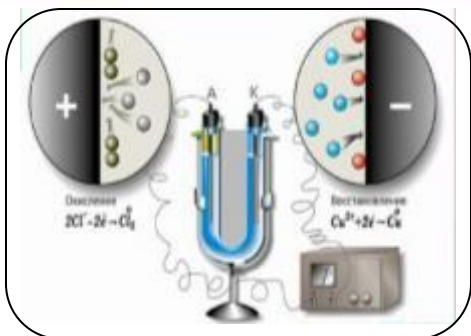
Неэлектролиты

Электролитическая диссоциация - процесс образования ионов при растворении в воде кристаллических веществ



Электрический ток в электролитах представляет собой упорядоченное движение положительных и отрицательных ионов.

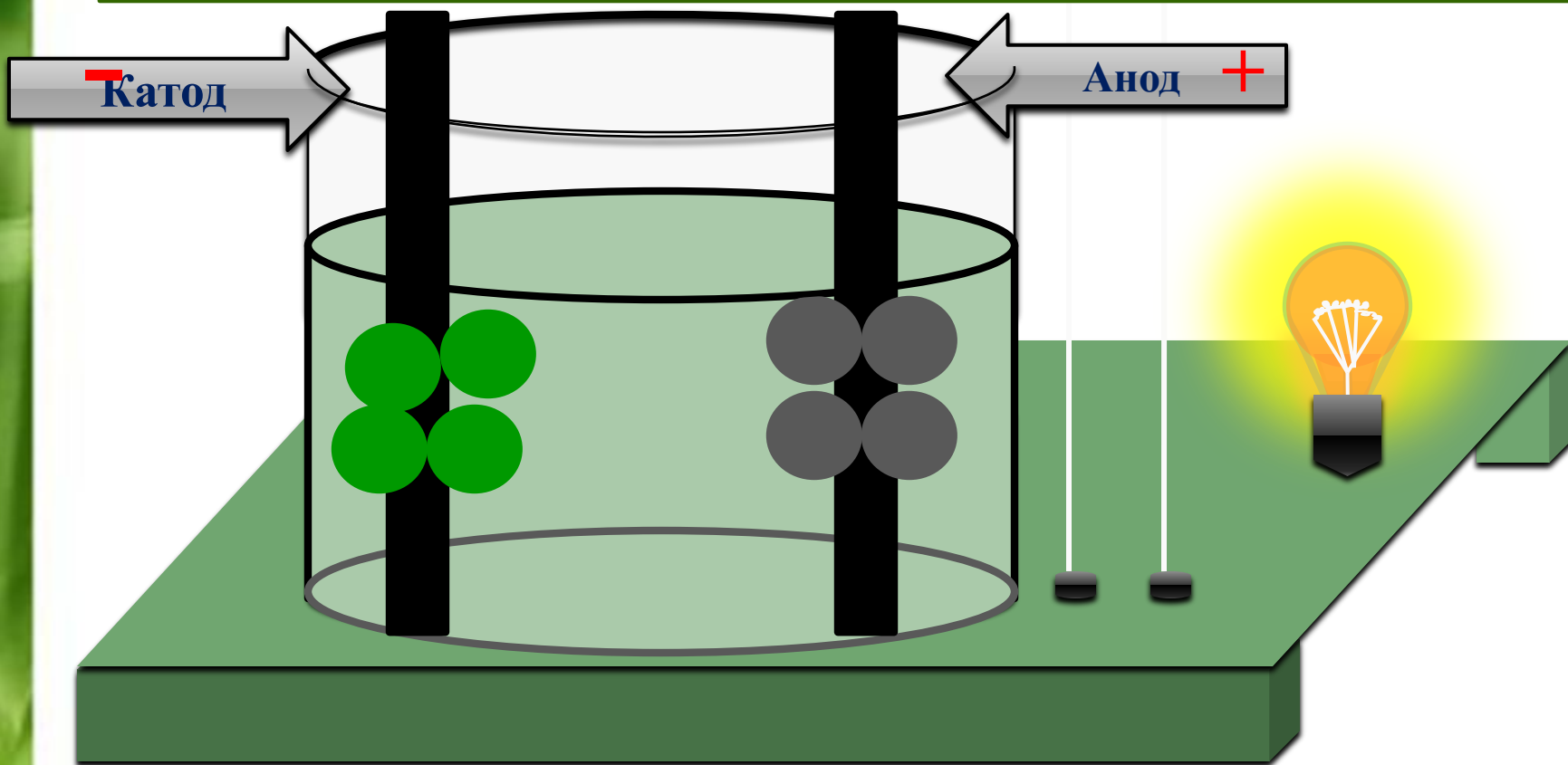


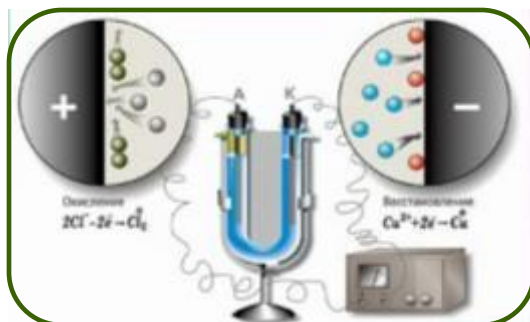


**! Остановимся,
подумаем**



Электролиз – процесс выделения вещества на электродах при прохождении тока через электролит





Применение электролиза

- Гальваностегия.
- Гальванопластика.
- Электрометаллургия.
- Рафинирование металлов.

Гальваностегия – это декоративное или антикоррозийное покрытие металлических изделий тонким слоем другого металла (никелирование, хромирование, омеднение, золочение, серебрение).



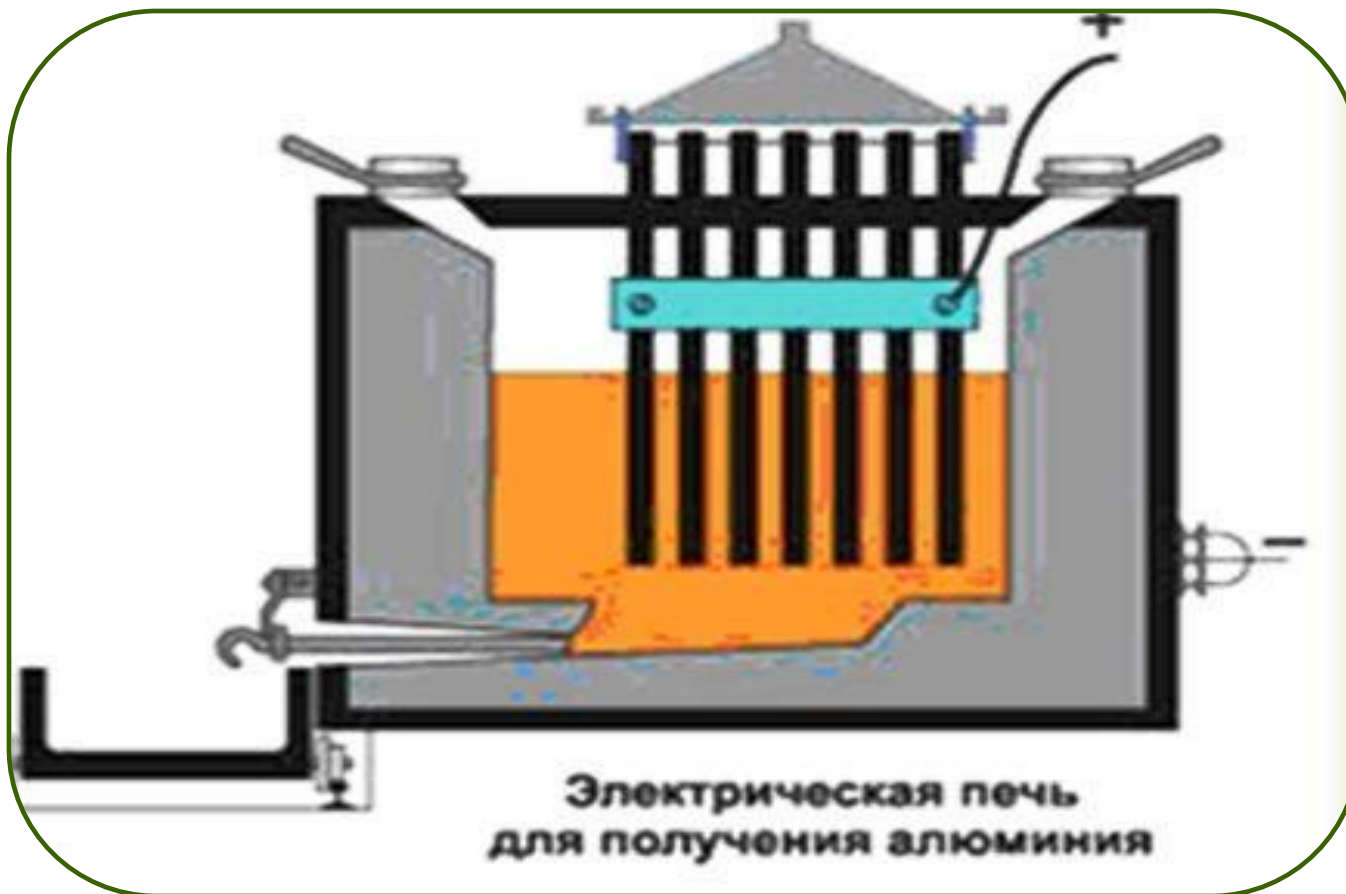
Броши, серьги, браслеты, кулоны, кольцо, сувенирные изделия, детали автомобиля, мебельной фурнитуры с покрытием меди, серебра, золота

Гальванопластика – это электролитическое изготовление металлических копий, рельефных предметов.

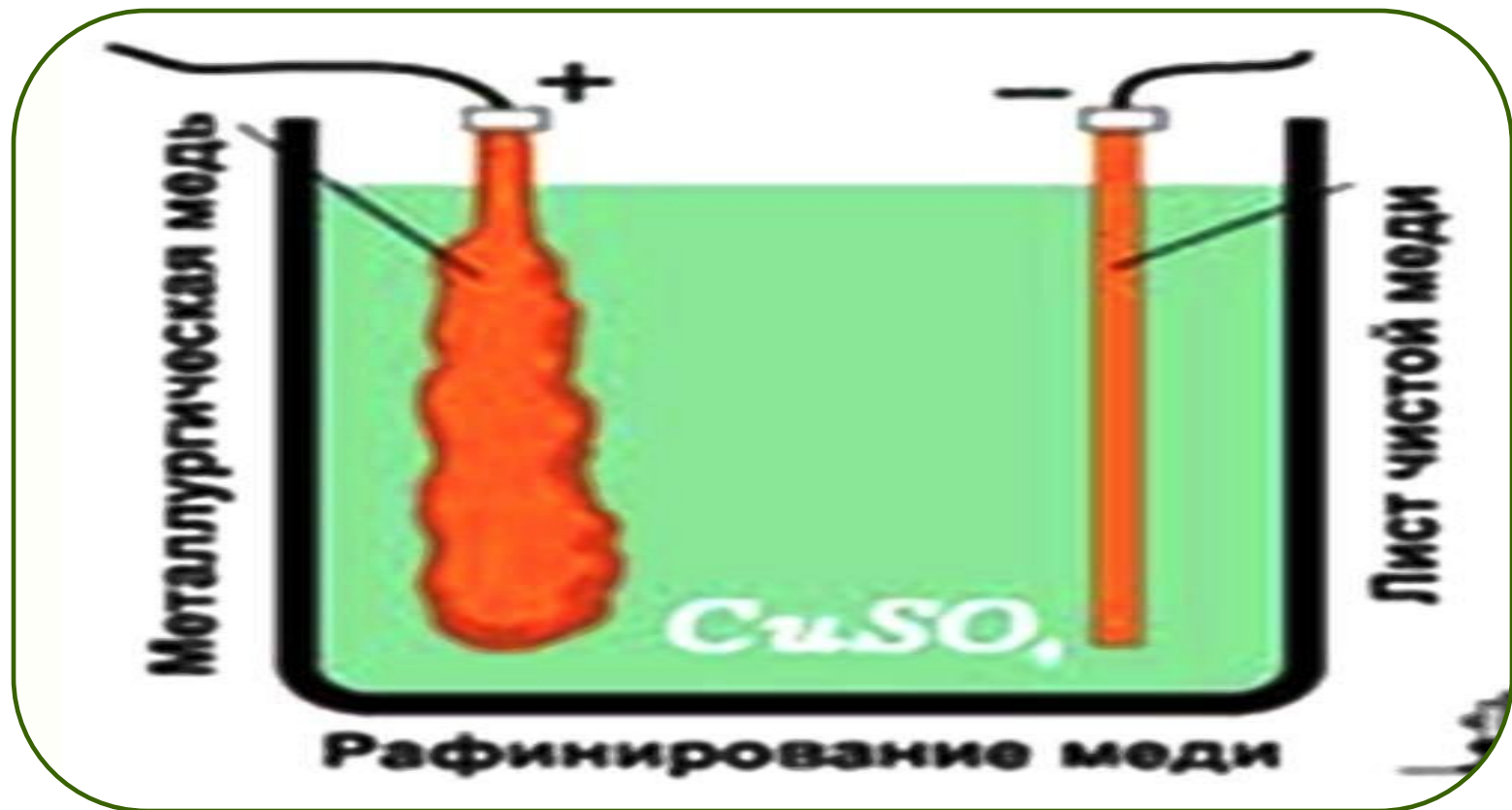


е роскошного
Кремлевского
орца

Электрометаллургия – это получение чистых металлов (Al, Na, Mg, Be) при электролизе расплавленных руд.



Рафинирование металлов – это очистка металлов от примесей с помощью электролиза, когда неочищенный металл является анодом, а на катоде оседает очищенный.



**Не покупайте
драгоценные
изделия с рук!**



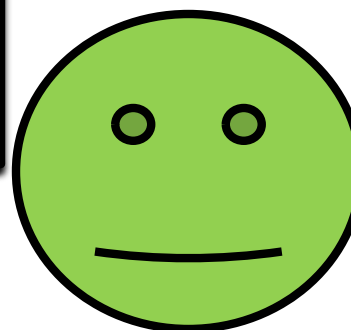
« ЛЕСТНИЦА »

Оцените свою деятельность на лестнице знаний

Всё понимаю,
всё получится



Понимаю, но нужно
ещё поработать



Плохо понимаю
новый материал



Спасибо за урок!



Источники информации

1. <http://images.google.ru/images?hl=ru&lr=&um=1&newwindow=1&sa=1&q=%D0%B3%D0%B0%D0%BB%D1%8C%D0%B2%D0%B0%D0%BD%D0%BE%D0%BF%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%82%D0%B8%D0%BA%D0%B0&aq=0&oq=%D0%B3%D0%B0%D0%BB%D1%8C%D0%B2%D0%B0%D0%BD%D0%BE%D0%BF&start=0>
2. www.edu-reforma.ru.
3. <http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/6ff3234e-18e5-11dc-8314-0800200c9a66/110887/?interface=pupil&class=53&subject=30>