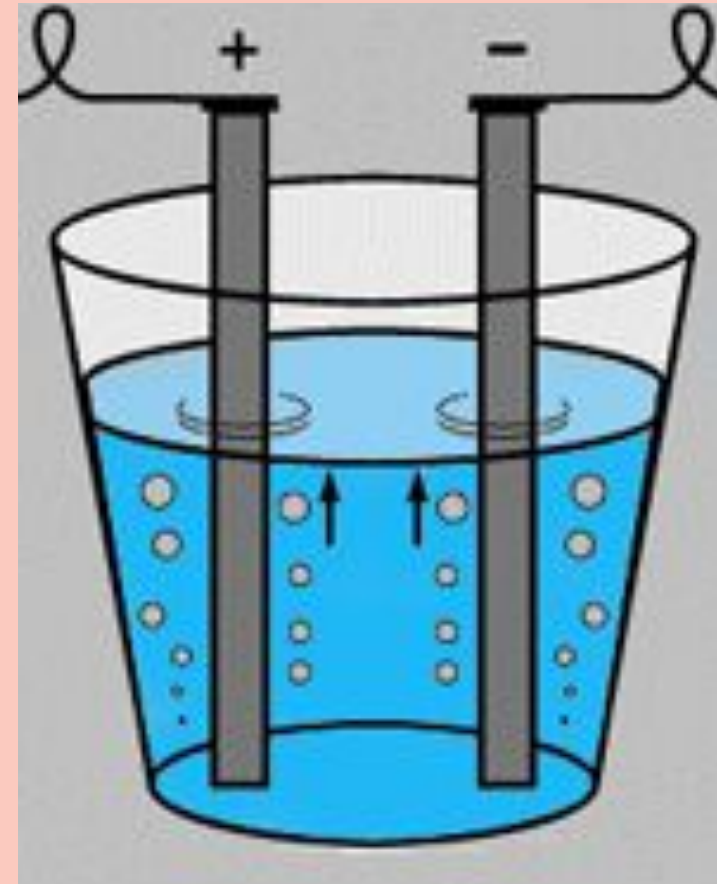


Застосування електролізу

Підготувала Скакун 9-А

Занурив у воду два електроди і підключивши їх до джерела постійного струму, можна виявити, що навколо електродів виділяються бульбашки - це газ водень і кисень. При їх утворенні зменшується маса води, тобто вона розкладається на що входять до її складу елементи.



Електроліз широко застосовують у промисловості. Електролізом одержують найбільш активні метали (К, Na, Ca, Mg, Al) і найбільш активні неметали (фтор і хлор). Електроліз також використовують для синтезу деяких складних речовин — їдкого натру (NaOH), їдкого калі (KOH), бертолетової солі (KClO₃).





Електроліз також використовують для покриття поверхні металевих виробів шаром більш стійкого металу з метою захисту від корозії, наприклад цинкування, хромування, нікелювання. Шляхом електролізу метали можна очищувати від домішок.

Електроліз застосовують у гальванотехніці — електролітичному осадженні металів на поверхню металевих і неметалевих виробів. Це дозволяє знімати з різних предметів точні копії, які легко відокремити від оригіналу. Такий метод репродукування називають гальванопластикою







Спасибо за внимание

