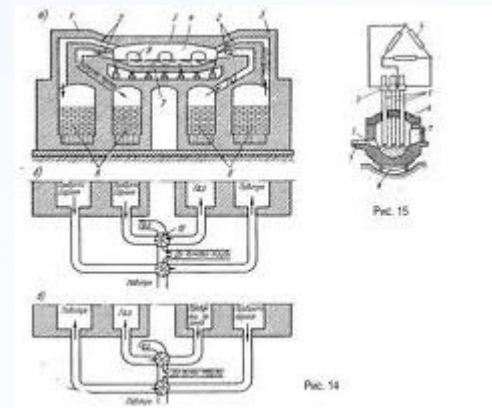
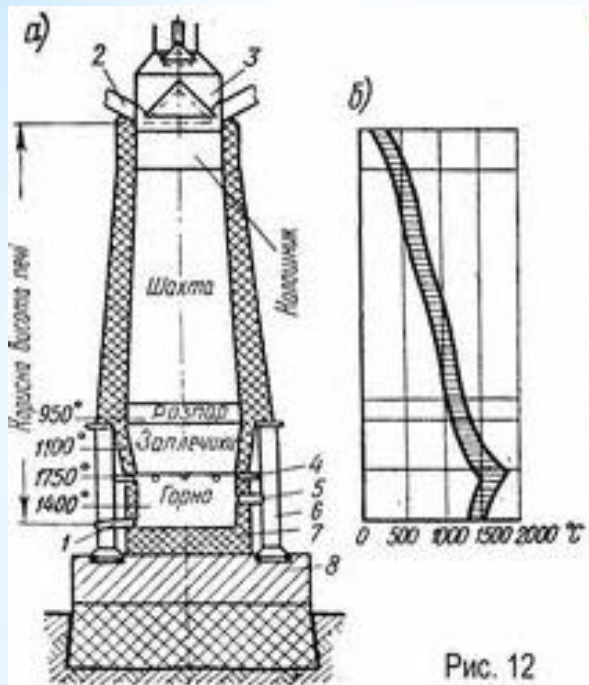
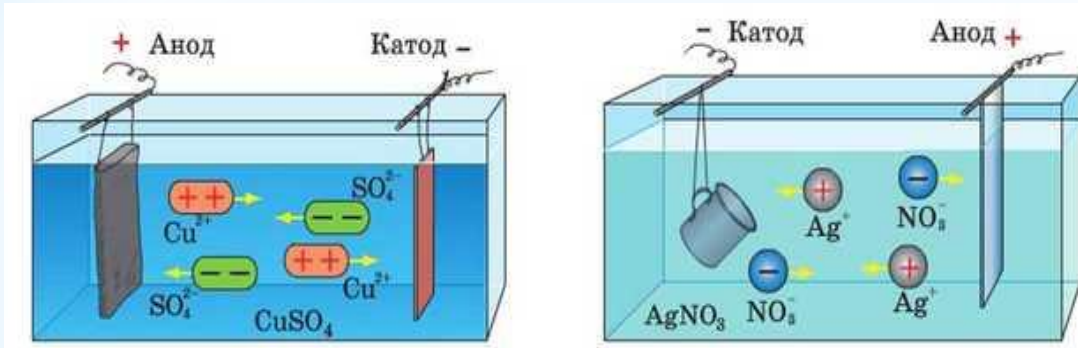


***ЗАСТОСУВАННЯ
ЕЛЕКТРОРІЗУ**



- * У кольоровій металургії електроліз використовується для добування металів з руд та їх очищення.

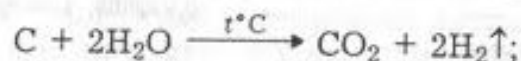
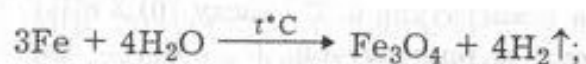
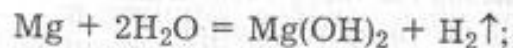
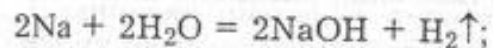


* Электролиз – розклад речовин (наприклад, води, розчинів кислот, лугів, розчинених або розплавлених солей тощо) постійним електричним

струмом ●



** 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*



*** У хімічній промисловості електроліз використовують для добування багатьох речовин: кисню, водню, хлору, фтору, хлорної кислоти, перманганату калію та інших неорганічних і органічних сполук**

** Гальванотехніка - область прикладної електрохімії, що займається процесами нанесення металевих покриттів на поверхню як металевих, так і неметалевих виробів при проходженні постійного електричного струму через розчини їх солей*

Гальваностегія

Гальванопластика



*** Гальваностегія - це електроосадження на поверхню металу іншого металу, який міцно зв'язується (зчіплюється) з покриваючим металом (предметом), що служить катодом електролізера**



Гальванопластика - одержання шляхом електролізу точних, легко відокремлюваних металевих копій щодо значної товщини з різних як неметалічних, так і металевих предметів, які називаються матрицями . За допомогою гальванопластики виготовляють бюсти, статуї і т. д. Гальванопластика використовується для нанесення порівняно товстих металевих покриттів на інші метали (наприклад, освіта "накладного" шару нікелю, срібла, золота і т. д

ПРОЦЕСС ГАЛЬВАНОПЛАСТИКИ

