

§ 15. Електроліз



Під час цинкування чи хромування деталі автівок покривають тонким блискучим шаром металу



Методом гальванопластики отримують тонкі металеві відбитки форм будь-якої складності

Демонстраційний дослід

Електроліз розчинів купрум(II) сульфату і калій йодиду

Дослід 1. У електролізер наливаємо розчин купрум(II) сульфату і занурюємо графітові електроди. Підключаємо до джерела постійного електричного струму і вмикаємо. Із часом на катоді виникає червоний наліт міді, а на аноді з'являються бульбашки кисню.

Дослід 2. У електролізер наливаємо розчин калій йодиду і додаємо декілька крапель розчину крохмалю. Занурюємо графітові електроди, підключаємо до джерела постійного електричного струму і вмикаємо. Із часом на катоді з'являються бульбашки водню, а навколо аноду утворюється синя хмарка внаслідок утворення комплексної сполуки йоду з крохмалем.