

Урок 16. Розв'язування задач

1. Скільки міді виділиться під час електролізу протягом 3 год, якщо сила струму становить 10 А? Електрохімічний еквівалент міді 0,33 мг/Кл. **(3 бали)**
2. Скільки часу має тривати електроліз, щоб з розчину електроліту виділилось 180 г нікелю? Сила струму становить 40 А. Електрохімічний еквівалент нікелю 0,3 мг/Кл. **(3 бали)**
3. Визначте силу струму під час електролізу, якщо за 10 хв на катоді відклалося 0,316 г міді. Електрохімічний еквівалент міді 0,33 мг/Кл. **(3 бали)**
4. Алюмінієвий провідник при 0°C має опір 20 Ом. Знайдіть опір цього провідника при температурі 300°C . Температурний коефіцієнт електричного опору алюмінію становить $0,0038\text{ K}^{-1}$ **(3 бали)**