

Контрольні запитання та завдання до лекції 2.8

1. Що таке «електроліз», «катод», «анод»? Приладове оформлення процесу.
2. Які процеси відбуваються на катоді, аноді?
3. Перерахувати правила для визначення результатів електролізу:
 - а) на катоді;
 - б) на аноді.
4.

	Скласти	схеми
--	---------	-------

 електролізу:
 - а) розплавів хлориду кальцію, гідроксиду калію, сульфату літію;
 - б) водних розчинів хлориду магнію, сульфату калію, гідраргірум (II) нітрату.
5. Які реакції практично здійснені :
 - A) $\text{Cu} + \text{HCl}$;
 - Б) $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (розб.);
 - В) $\text{Zn} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2$;
 - Г) $\text{Cu} + \text{ZnCl}_2$;
 - Д) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O}$;
 - Е) $\text{Fe} + \text{Cl}_2$?

Відповідь пояснити.

6. При електролізі розчину хлориду натрію утворюються:
 - а) натрій і хлор;
 - б) гідроксид натрію, хлор і водень;

в) кисень і хлор;

г) натрій, хлор і сірчана кислота.

7. Що таке «окисно-відновні реакції»?

8. Як визначається напрямок протікання окисно-відновних реакцій на основі розрахунку електродного потенціалу системи?

9. Правило Z для визначення напрямку окисно-відновного процесу.

10. За яких умов з одних і тих же речовин можна отримати різні продукти?