**Vežbanje-Elekroliza,naponski niz metala, oksido-redukcije**.

**1.**Šta je katoda, a šta anoda? Šta su katjoni, a šta anjoni?

**2.**Koji su plemeniti metali i gde se nalaze u naponskom nizu metala?

**3.**Koji metali su jače redukciono sredstvo od cinka, a koji od srebra? Da li cink i srebro mogu biti istisnuti iz svojih soli od strane metala koji se u naponskom nizu nalaze levo od njih?

**4.** Dovršiti i izjednačiti sledeće jednačine hemijskih reakcija:

a) Zn + HCl =

b) Cu + AgNO3 =

c) Mg + HCl =

d) Mg + Zn(Cl)2 =

**5.** Navesti koja reakcija predstavlja proces redukcije, a koja proces oksidacije, kao i elektrode na kojima se vrse date reakcije.

 K+ + e ------------- K0

 Cl- - e ------------- Cl20

Izjednacite date reakcije.

**6.**Napisati hemijske jednačine koje se dešavaju na odgovarajućim elektrodama, sledećih jona:

 Li+ i Cl- . Navesti koja reakcija predstavlja proces redukcije, a koja proces oksidacije.

**7. N**apisati reakcije koje se odigravaju na odgovarajućim elektrodama vodenog rastvora kalijum-hlorida.

**8.** Izjednačiti sledeće oksido-redukcione jednačine:

 H2S + O2 = SO2 + H2O

 NH3 + O2 = NO + H2O