

1.) Kako potekajo reakcije oksidacije z manganati(VII) v močno alkalni raztopini z pH>12? Izberite si ustrezen reducent in napišite reakcijo.

2.) Vzorec je v vodi delno topen. Če suspenzijo nakisamo s HNO₃, se raztopi. Po dodatku tiosečnine postane raztopina rumena. Z raztopino AgNO₃ se izloči bela oborina, ki se v presežku NH₃, dodanem v isto raztopino, topi in se pri tem modroobarva. Kateri ioni bi bili lahko prisotni glede na navedene rezultate? Napišite ustrezne reakcije-

3.) Kako reagirajo klorati(I) z raztopino svinčevega acetata? Napišite zaporedje dveh reakcij.

4.) Kako dokažemo klorate(V) in kateri oksidanti motijo? Opišite opstopek in napišite reakcijo.

5.) Kateri od ionov Mg²⁺, Na⁺, Fe²⁺, Fe³⁺, Al³⁺, Cr³⁺, Zn²⁺, reagirajo z jodidon? Za vsakega, ki reagira, napišite reakcijo.

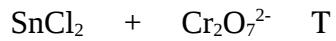
6.) V alkalnih raztopinah sulfidi in sulfati(VI) med seboj ne reagirajo. Napišite reakcijo, ki poteče v kislem med tema dvema ionskima zvrstema.

7.) Kateri od naslednjih sulfidov so topni v KCN: CuS, Bi₂S₃, NiS, MnS? Napišite reakcijo ki poteče.

8.) Napišite po eno reakcijo za oksidacijo szlfida v kisli in oksidacijo sulfida v alkalni raztopini.

9.) V kislo raztopino vzorce (HNO₃) dodamo AgNO₃. Nastane sirasta bela oborina. Centrifugiramo in v raztopino dodamo SnCl₂. Pojavlja se črna oborina. Kateri ioni so lahko notri? Napiši reakcije.

10.) Kako zreagirajo u ekvivalentno količino dikromata naslednje spojine?



11.) Kako reagirajo sulfidi MoS₃, VO₂S in V₂S₅ z raztopino Na₂S? Napiši reakcije in opiši barvne spremembe.

12.) Kako bi oksidirali titanove(III) ione do preprostih titanovih(IV) ionov. Izberite si primeren oksidant in napišite reakcijo ter opišite barvne spremembe.