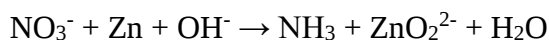
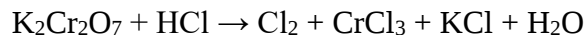


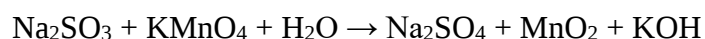
1. Izjednačiti reakciju oksido-redukcije:



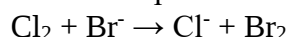
2. Izračunati zapreminu hlora koji nastaje u reakciji 20 g rastvora kalijum-dihromata masenog udela 0,08 sa dovoljnom količinom hlorovodonične kiseline:



3. Za titraciju 50 cm³ rastvora natrijum-sulfita nepoznate koncentracije utrošeno je 15 cm³ rastvora kalijum-permanganata koncentracije 0,086 moldm⁻³. Izračunati nepoznatu koncentraciju:

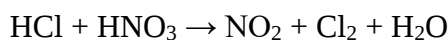


4. Redukcija hlora u prisustvu broma se može prikazati sledećom reakcijom:



Izračunati koncentraciju hloridnih jona nakon uvođenja dovoljne količine hlora u rastvor kalijum-bromida dobijenog rastvaranjem 1,08 g ove soli u 500 cm³ vode. Obratiti pažnju da je u zadatku data masa kalijum-bromida, a u jonskoj jednačini prikazan samo bromid.

5. Izračunati mase nastalih gasova (NO₂ i Cl₂) u reakciji 15 mL rastvora hlorovodonične kiseline (maseni procenat 40% i gustina 1,195 gcm⁻³) i 10 mL rastvora azotne kiseline (maseni procenat 70% i gustina 1,42 gcm⁻³)



Obratiti pažnju da prvo treba odrediti koji od dva reaktanta je u višku.