

Nume
Prenume
Grupa

Data

Test final
Lucrari practice de Chimie
Sem. I

Varianta 1

1. Enuntati definitia punctului de echivalenta din volumetrie
2. Calculati concentratia procentuala (g/v) a solutiei de sulfat de cupru care se obtine cantarind 35 g sulfat de cupru si adaugand apa pentru dizolvarea sarii pana la un volum total al solutiei de 500 mL.
3. Enuntati principiul metodei de dozare alcalina a acidului sulfuric.
4. Calculati volumul de HCl 0,1n cu $F = 0,9985$ necesar pentru titrarea unei solutii care contine 0,4 g de NaOH.
5. Mentionati unul din indicatorii folositi in alcalimetrie.
6. Calculati valoarea unui mE de NaOH.
7. Enuntati principiul dozarii complexometrica a ionilor de calciu (Ca^{2+}).
8. Care este virajul culorilor la titrarea complexometrica a ionilor de Ca^{2+} ?
9. Scrieti ecuatia chimica a reactiei folosite pentru exemplificarea principiului Le Chatelier.
10. Dati exemple de electroliti tari si slabi