

Nume
Prenume
Grupa

Data

Test final
Lucrari practice de Chimie
Sem. I

Varianta 2

1. Enuntati principiul analizei volumetrica bazata pe reactii de neutralizare
2. Calculati concentratia molară a solutiei de NaCl care se obtine cantarind 58 g NaCl si adaugand apa pentru dizolvarea sarii pana la un volum total al solutiei de 350 mL.
3. Enumerati compusii care pot fi dozati volumetric prin acidimetrie.
4. Calculati cantitatea de NaOH existent in solutia care a fost titrata cu 6 mL de HCl 0,1n cu $F = 0,9985$.
5. Mentionati unul din indicatorii folositi in acidimetrie.
6. Calculati valoarea unui mE de $Mg(OH)_2$.
7. Care sunt produsii reactiei folosite pentru exemplificarea principiului Le Chatelier (principiul deplasarii echilibrului chimic)
8. Enuntati principiul titrării complexometrice
9. Ce este complexonul III?
10. Dati exemple de acizi care sunt electroliti slabi.