

Lucrarea practică nr.1

Numele Prenumele _____ Data _____ Nota _____

Scopul lucrării :

Prepararea soluțiilor cu o anumită parte de masă a substanței dizolvate pentru laboratorul de chimie.

Obiective:

1. Vom explica și opera în situații de comunicare orală și scrisă cu noțiunile ce caracterizează procesele de dizolvare;
2. Vom aplica în practică algoritmi de preparare a soluțiilor;
3. Vom descrie domenii profesionale/context problematice reale/modelate, legate de necesitatea de a prepara și utiliza soluțiile.

Utilaj și reactivi:

- Balon cotat de 100 mL.
- Pâlnie, pissetă cu apă distilată.
- Cilindru de 100 mL.
- Areometru.
- Probă de acid oxalic cristalohidrat.

Sarcina de lucru

1. De a prepara 100 mL soluție de acid oxalic de 0,1 mol/L.
2. Preparați soluția de acid oxalic.
3. De a determina partea de masă a acestei soluții.

Mersul lucrării:

1. De a prepara 100 mL soluție de acid oxalic de 0,1 mol/L.

7p

2. Preparați soluția de acid oxalic.

Turnați cu precauție pe o pâlnie introdusă în balonul cotat solidul din fiolă. Cu ajutorul stropitorii proba se trece de pe pâlnie cantitativ în balonul cotat, se dizolvă și nivelul soluției se aduce cu apă distilată până la cotă. Balonul se agită de câteva ori pentru a omogeniza soluția.

3. *Determinați densitatea soluției obținute.*

Treceți soluția obținută în cilindru.

Imersați areometrul în soluție.

Citiți indicația de pe scara areometrului în poziția intersecției cu nivelul lichidului.

Densitatea soluției este _____

2p

3.Determinați partea de masa a soluției.

Calculați masa soluției și partea de masa a soluției obținute.

7p

Concluzii: A fost preparată o soluție de acid oxalic cu concentrația molară _____ și partea de masa _____ 2p

4.Descrie domenii profesionale/context problematice reale/modelate, legate de necesitatea de a prepara și utiliza soluțiile. 5p

SCHEMA DE CONVERTIRE A PUNCTELOR IN NOTE

NOTA	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
PUNCTE	22	21-20	19-18	17-15	14-12	11-8	7-5	4-3	2	1