

BILET NR.3

1)- 15 puncte

Să se conceapă o fișă de laborator pentru tema "Alcooli" în care să se propună cel puțin 3 experimente din care să rezulte reactivitatea acestora. În fișă trebuie să se precizeze:

- denumirea experimentului
- reactivi și ustensile
- mod de lucru, ecuația reacției
- observații, concluzii
- NTSM

2)- 20 puncte

În sticlulele de reactiv numerotate cu 2 și 3 se găsesc soluțiile uneia din următoarele săruri: azotat de argint și piatră vânăță într-o ordine aleatorie.

Având la dispoziție soluție amoniacală 2% precum și soluție hidroxid de sodiu 12% să se identifice cele două substanțe, să se scrie ecuațiile reacțiilor de identificare și să se precizeze observațiile experimentale.

3) – 15 puncte

5 ml acid clorhidric din flaconul cotate se diluează cu apă până la 100 ml și se titrează cu o soluție sodă caustică în prezența fenolftaleinei.

Să se determine densitatea soluției de NaOH 12% știind că în urma diluării acidul are concentrația 0,6139M.

BAREM BILET NR. 3

Subiect 1) 3 exp × 5 puncte = 15 puncte

Subiect 2) Soluția 2 – Cu SO₄ -10 puncte

Soluția 3 – AgNO₃ –10 puncte

Subiect 3) V= 18 ml -5 puncte

Modul de lucru - 5 puncte

P = 1,137 g/ml – 5 puncte