Evaluare_7_chimie

Fenomene, amestecuri, metode de separare

A. Alege un singur răspuns corect:

1. Naftalina și iodul trec din stare solidă în stare gazoasă prin:

a. solidificare
b. condensare
c. evaporare
d. sublimare

2. Selectați amestecul omogen:
   a. apă de mare
   b. apă și zahăr
   c. apă și nisip
   d. apă și pietriș
3. Distilarea se folosește pentru a separa:
   a. apă cu sare
   b. apă cu praf de cărbune
   c. apă cu alcool
   d. apă cu ulei
4. Alegeți substanța pură:

a. apă de mare
b. apă potabilă
c. apă distilată
d. apă minerală

5. Este un fenomen chimic:
   a. condensarea
   b. dizolvarea zahărului
   c. topirea gheții
   d. arderea lemnului
6. Prin cristalizare putem separa amestecul:

a. apă și alcool
b. apă și sare
c. apă și nisip
d. apă și ulei

B. Selectează varianta corectă:

1. Iodul se poate purifica prin :
   - sublimare
   - cristalizare
   - distilare

2. Prin decantare putem separa:
    - nisip și pietriș
    - apă și marmură
    - oțet și apă
3. Apa și uleiul:
    - sunt miscibile
    - se separă prin distilare
    - se separă prin decantare
4. Este un amestec eterogen:
    - apă și sare
    - apă și oțet
    - apă și praf de cretă
5. Este un amestec omogen:
    - apa distilată
    - aliaj
    - apă cu praf de cărbune
6. Șirul "aur, argint, apă" conține:
    - numai substanțe simple
    - numai substanțe compuse
    - 2 substanțe simple și una compusă
7. Dizolvarea și dilatarea sunt:
    - fenomene fizice
    - fenomene chimice
    - un fenomen fizic și unul chimic
8. Nu se recomandă utilizarea vaselor de cupru, deoarece:
    - sunt scumpe
    - se arde mâncarea
    - coclesc
9. Nu este fenomen chimic:
    - ruginirea fierului
    - topirea fierului
    - coclirea cuprului