

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:
 - apă 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