

LICEUL:
NUME:
CLASA:

TEST DE EVALUARE - SOLUTII

1. Alegeti, dintre cele doua variante de raspuns, pe cea corecta:
 - a. Solutiile sunt amestecuri(eterogene/omogene) de doua sau mai multe substante intre care nu au loc fenomene.....(fizice/chimice).
 - b. Substanta care se dizolva se numeste(dizolvent/dizolvat).
 - c. Solutiile se obtin prin fenomenul de(topire/dizolvare) a unei substante intr-un solvent.
2. Enumerati factorii care influenteaza solubilitatea unei substante.
3. Explicati: $S_{\text{sare}(20^{\circ}\text{C})} = 36\%$.
4. Calculati masa de solutie de concentratie 30% care contine 60 de grame de sare.
5. Calculati concentratia procentuala a unei solutii obtinute prin dizolvarea a 30 de grame de zahar in 270 de grame de apa.
6. Se amesteca 200 g solutie de soda de concentratie 40% cu 300 g solutie de soda de concentratie 20%. Calculeaza concentratia solutiei obtinute dupa amestecare.
7. Precizati care dintre urmatoarele enunturi sunt adevarate (A) si care sunt false (F):
 - a. Sarea este solubila in petrol.
 - b. O solutie de o anumita concentratie se poate dilua prin adaugarea unei cantitati de solvent.

LICEUL:
NUME:
CLASA:

TEST DE EVALUARE - SOLUTII

1. Alegeti , dintre cele doua variante de raspuns, pe cea corecta:
 - a. Solutiile sunt amestecuri(eterogene/omogene) de doua sau mai multe substante intre care nu au loc fenomene.....(fizice/chimice).
 - b. Substanta in care se face dizolvarea se numeste(dizolvan/dizolvat).
 - c. Iodul se dizolva in(apa/alcool).
2. Enumerati factorii care influenteaza dizolvarea unei substante.
- 3.Explicati: $S_{\text{zahar}(20^{\circ}\text{C})} = 200\%$.
4. Calculati masa de zahar care este dizolvata in 300 g solutie de concentratie 20%.
5. Calculati concentratia procentuala a unei solutii obtinute prin dizolvarea a 40 de grame de sare in 160 de grame de apa.
6. Se amesteca 300 g solutie de soda de concentratie 10% cu 700 g solutie de soda de concentratie 70%. Calculeaza concentratia solutiei obtinute dupa amestecare.
7. Precizati care dintre urmatoarele enunturi sunt adevarate(A) si care sunt false(F):
 - a. Solutia in care se mai pot dizolva noi cantitati de substanta este o solutie saturata.
 - b. Uleiul este solubil in benzina.