

TEST „Concentrația procentuală a soluțiilor”

1. Se amestecă 10 g sare cu 490 g apă. Completați spațiile libere în enunțurile de mai jos:

a) (1 punct)

msolvat (g)	msolvent (g)	msoluție (g)	C%

c) (0,5 puncte) Cunoscând că densitatea soluției este $\rho = 0,2 \text{ g/cm}^3$, volumul soluției este (precizați și unitatea de măsură)

2. A. (1 punct) Se consideră 400 g soluție care conține 20 g sare. Precizați:

msolvat (g)	m apă (g)	msoluție (g)	C%

B. (1 punct) Soluția de la punctul A se amestecă cu 10 g sare. Precizați:

md final (g)	mapă final (g)	ms final (g)	C% final

C. (0,5 puncte) Soluția de la punctul B este față de soluția de la punctul A.

3. (3 puncte) Completați tabelul următor:

	md (g)	msoluție (g)	C%
Soluție 1	10 g		20%
Soluție 2		400 g	10%
Amestec (Soluție 1 + Soluție 2)			