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 ρ = 0,2 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)			

LIVEWORKSHEETS