

Exercice - P0018

On considère une solution S_1 de chlorure de sodium de volume $v_1 = 200\text{ml}$, de concentration molaire $c_1 = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ et une solution S_2 de chlorure de potassium de volume $v_2 = 100\text{ml}$, de concentration molaire $c_2 = 0,2 \text{ mol.L}^{-1}$. On mélange les solutions S_1 et S_2 pour former une solution S .

1. Calculer la concentration molaire des différentes espèces présente dans la solution S .
2. Calculer la masse des différentes espèces.