

**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.