

Pour toutes les dissolutions, tant que la limite de solubilité n'est pas atteinte, le soluté disparaît totalement.

- On dissout une masse $m = 5 \text{ g}$ de $\text{NaCl}_{(s)}$ dans un volume de 250 mL d'eau. Quelles sont les concentrations effectives en ions sodium $\text{Na}^+_{(aq)}$ et chlorure $\text{Cl}^-_{(aq)}$?
- On dissout une masse $m = 0,5 \text{ g}$ de $\text{FeCl}_{3(s)}$ dans un volume de 50 mL d'eau. Quelles sont les concentrations effectives en ions fer (III) $\text{Fe}^{3+}_{(aq)}$ et chlorure $\text{Cl}^-_{(aq)}$?
- On dissout une masse $m = 2 \times 10^{-3} \text{ g}$ de $\text{CaCO}_{3(s)}$ dans un volume de 10 mL d'eau. Quelles sont les concentrations effectives en ions calcium $\text{Ca}^{2+}_{(aq)}$ et carbonate $\text{CO}_3^{2-}_{(aq)}$?
- On dissout une masse $m = 8 \times 10^{-2} \text{ g}$ de $\text{Al}(\text{OH})_{3(s)}$ dans un volume de 500 mL d'eau. Quelles sont les concentrations effectives en ions aluminium $\text{Al}^{3+}_{(aq)}$ et hydroxyde $\text{HO}^-_{(aq)}$?
- On dissout une masse $m = 50 \times 10^{-3} \text{ g}$ de $\text{CuI}_{2(s)}$ dans un volume de 100 mL d'eau. Quelles sont les concentrations effectives en ions cuivre (II) $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ et iodure $\text{I}^-_{(aq)}$?

Masses molaires atomiques utiles :

Atome	M (g·mol ⁻¹)
Hydrogène H	1,0
Carbone C	12,0
Azote N	14,0
Oxygène O	16,0
Fluor F	19,0
Sodium Na	23,0
Magnésium Mg	24,3
Aluminium Al	27,0
Soufre S	32,1
Chlore Cl	35,5

Atome	M (g·mol ⁻¹)
Potassium K	39,1
Calcium Ca	40,1
Manganèse Mn	54,9
Fer Fe	55,8
Cuivre Cu	63,5
Zinc Zn	65,4
Argent Ag	107,9
Iode	126,9
Baryum Ba	137,3
Plomb Pb	207,2

Unité :		→	+
État initial	$x = 0$	0	0
État intermédiaire	x		
État final	x_{max}	= 0	

Calcul

Unité :		→ +		
État initial	$x = 0$		0	0
État intermédiaire	x			
État final	x_{\max}	= 0		

Calcul

Unité :		→ +		
État initial	$x = 0$		0	0
État intermédiaire	x			
État final	x_{\max}	= 0		

Calcul

Unité :		→ +		
État initial	$x = 0$		0	0
État intermédiaire	x			
État final	x_{\max}	= 0		

Calcul

Unité :		→ +		
État initial	$x = 0$		0	0
État intermédiaire	x			
État final	x_{\max}	= 0		

Calcul