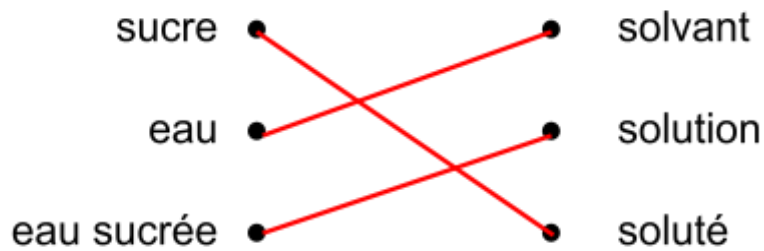


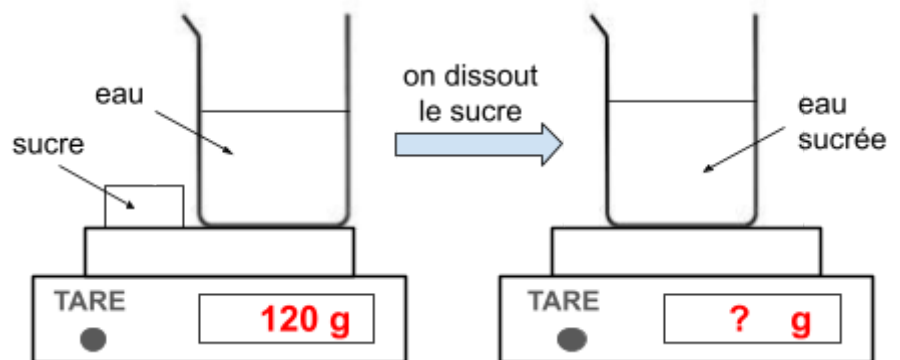
Exercice 1 : Eau sucrée

On fait dissoudre un morceau de sucre dans un verre d'eau afin d'obtenir de l'eau sucrée. Dans cette situation, relie chaque élément au vocabulaire qui correspond :



Exercice 2 : Masse d'une dissolution

Parmi les trois masses suivantes, laquelle correspond à la masse de la solution obtenue dans cette situation ?
100 g, **120 g** ou 130 g



Exercice 3 : L'eau des pâtes

Aline veut faire cuire des pâtes. Elle dissout 100 grammes de sel dans 1 kg d'eau. En utilisant le tableau de conversions, quelle sera la masse de l'eau salée en kg ?

Lors d'une dissolution, $m_{\text{soluté}} + m_{\text{solvant}} = m_{\text{solution}}$. Pour obtenir la masse de l'eau salée, il faut donc additionner la masse de sel à la masse d'eau. Pour additionner la masse de sel à la masse d'eau, elles doivent être exprimées dans la même unité. La masse de sel est de 100 grammes. On convertit cette valeur en kg : $100 \text{ g} = 0,1 \text{ kg}$. On peut alors additionner la masse de sel à la masse d'eau : $1 \text{ kg} + 0,1 \text{ kg} = 1,1 \text{ kg} = \text{masse d'eau salée}$.

Tableau de conversion :

kilogramme kg	hectogramme hg	décagramme dag	gramme g	décigramme dg	centigramme cg	milligramme mg
1 kg = 1000 g	1 hg = 100 g	1 dag = 10 g		1 dg = 0,1 g	1 cg = 0,01 g	1 mg = 0,001 g
	1	0	0			
0 ,	1	0	0			