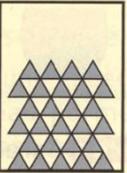
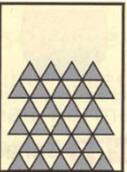
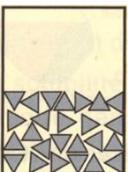
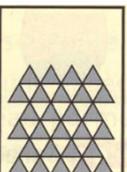


**Evaluation des connaissances de chimie de 6<sup>e</sup> et 5<sup>e</sup>.**

Questions	Entourez la ou les bonne(s) réponse(s).	Auto-évaluation	Evaluation
Un mélange c'est...	<p>a. ... la présence d'une seule espèce chimique dans un récipient.</p> <p>b. ... la présence d'au moins deux espèces chimiques dans un récipient.</p>		
Un corps pur c'est...	<p>a. ... la présence d'une seule espèce chimique dans un récipient.</p> <p>b. ... la présence d'au moins deux espèces chimiques dans un récipient.</p>		
Un mélange homogène c'est...	<p>a. ... lorsqu'on arrive à distinguer les différents constituants à l'œil nu.</p> <p>b. ... lorsqu'on n'arrive pas à distinguer les différents constituants à l'œil nu.</p> <p>c. ... un corps pur.</p> <p>d. ... par exemple de l'eau minérale.</p>		
Un mélange hétérogène c'est...	<p>a. ... lorsqu'on arrive à distinguer les différents constituants à l'œil nu.</p> <p>b. ... lorsqu'on n'arrive pas à distinguer les différents constituants à l'œil nu.</p> <p>c. ... par exemple de l'eau minérale.</p>		
Un solvant c'est...	<p>a. ... un solide qui peut se dissoudre.</p> <p>b. ... un liquide qui peut dissoudre.</p> <p>c. ... un solide qui ne peut pas se dissoudre.</p>		
Une espèce chimique qui n'arrive pas à se dissoudre dans un solvant est...	<p>a. ... un soluté.</p> <p>b. ... insoluble.</p> <p>c. ... soluble.</p> <p>d. ... par exemple du sable dans de l'eau.</p>		
Une solution est...	<p>a. Un mélange homogène d'un solvant et d'un soluté.</p> <p>b. Un mélange hétérogène d'un solvant et d'un soluté.</p> <p>c. Par exemple de l'eau sucrée.</p> <p>d. Par exemple du sable dans de l'eau.</p>		
Mélanger de l'eau et du sucre jusqu'à ce que le sucre disparaisse c'est...	<p>a. ... une transformation physique.</p> <p>b. ... une transformation chimique.</p> <p>c. ... de la magie.</p> <p>d. ... une dissolution.</p>		
En mélangeant du vinaigre et de la levure, il se produit une effervescence, c'est...	<p>a. ... une transformation physique.</p> <p>b. ... une transformation chimique.</p> <p>c. ... de la magie.</p> <p>d. ... une dissolution.</p>		
Une grandeur physique c'est...	<p>a. ... une échelle de mesure.</p> <p>b. ... une propriété mesurable d'un corps.</p> <p>c. ... par exemple la masse.</p> <p>d. ... par exemple le gramme.</p>		

Questions	Entourez la ou les bonne(s) réponse(s).	Auto-évaluation	Evaluation
La masse représente...	<p>a. ... le poids d'un objet.</p> <p>b. ... la quantité de matière contenue dans un objet.</p> <p>c. ... l'espace occupé par un objet.</p>		
Le volume représente...	<p>a. ... le poids d'un objet.</p> <p>b. ... la quantité de matière contenue dans un objet.</p> <p>c. ... l'espace occupé par un objet.</p> <p>d. ... il se mesure en Litre.</p> <p>e. ... il se mesure en mètre-cube.</p>		
Les égalités correctes sont...	<p>a. 1 mL = 0,01 L</p> <p>b. 1 L = 1000 cl</p> <p>c. 1cm<sup>3</sup> = 1 mL</p> <p>d. 1000 L = 1 m<sup>3</sup></p> <p>e. 1 kg = 100 dag</p> <p>f. 15 dm<sup>3</sup> = 15 L</p>		
Lorsqu'on met du sulfate de cuivre anhydre au contact d'eau...	<p>a. Le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.</p> <p>b. Le sulfate de cuivre anhydre devient blanc.</p> <p>c. Le sulfate de cuivre anhydre devient hydraté.</p>		
Lorsqu'on met du sulfate de cuivre anhydre au contact d'huile...	<p>a. Le sulfate de cuivre anhydre reste bleu.</p> <p>b. Le sulfate de cuivre anhydre reste blanc.</p> <p>c. Le sulfate de cuivre anhydre reste hydraté.</p>		
Les molécules constituant un liquide peuvent être représentées par...	<p>a. </p> <p>b. </p> <p>c. </p>		
Les molécules constituant un gaz peuvent être représentées par...	<p>a. </p> <p>b. </p> <p>c. </p>		
Les molécules constituant un solide peuvent être représentées par...	<p>a. </p> <p>b. </p> <p>c. </p>		
Le passage de l'état solide à l'état liquide est une....	<p>a. ... solidification</p> <p>b. ... fusion</p> <p>c. ... condensation</p> <p>d. ... vaporisation</p>		
Le passage de l'état gazeux à l'état liquide est une ...	<p>a. ... solidification</p> <p>b. ... fusion</p> <p>c. ... condensation</p> <p>d. ... vaporisation</p>		
La solubilité du saccharose à 20°C dans l'eau est s = 2000 g/L ...	<p>a. ... dans 1 litre d'eau je peux dissoudre 1000 g de saccharose maximum.</p> <p>b. ... dans 500 mL d'eau je peux dissoudre 1000 g de saccharose maximum.</p> <p>c. ... dans 1 litre de solution je peux dissoudre 2000 g de saccharose maximum.</p> <p>d. ... si je dissous 500 g de saccharose dans un litre d'eau, la solution est saturée.</p>		