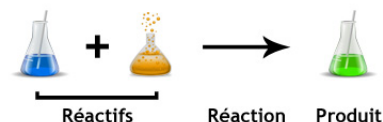


Qu'est ce qu'une réaction chimique ?



Dans ma casserole, l'eau bout : c'est un **changement d'état** de l'eau



J'ajoute du lait dans mon café : j'ai réalisé un **mélange**



J'allume une cigarette, elle brûle et dégage de la fumée : c'est une **réaction chimique**











QUIZ EN FIN DE SEANCE

	Changement d'état	Mélange	Réaction chimique
On fait tomber une goutte d'eau de javel sur un jean			
On chauffe un morceau de bougie, il fond			
On fait brûler du bois			
On chauffe du blanc d'œuf (liquide incolore) il devient solide et blanc			
Le beurre change de couleur quand on le fait cuire dans une poêle			
Si on laisse trop longtemps une pomme au four on obtient du charbon			
On met un morceau de sucre dans l'eau, on obtient de l'eau sucrée			
Le beurre fond au soleil			
De la buée se dépose sur les vitres de la cuisine en hiver			
On prépare du ciment			
On verse du vinaigre sur de la craie, des bulles s'échappent			
On met un cachet d'aspirine effervescent dans l'eau, un gaz se dégage			
Pour certaines colles on dispose de 2 tubes qu'il faut mélanger pour obtenir la colle			
L'utilisation de l'effaceur d'encre			
Une pomme qui pourrit			
On prépare une vinaigrette avec de l'huile et du vinaigre			
On chauffe du sucre, on obtient du caramel			
On ajoute du sirop de grenadine dans l'eau			
En faisant fermenter du jus de raisin, on obtient du vin			
On met quelques gouttes de jus de citron dans du lait, le lait caille			

Réaction chimique :	Changement d'état :	Mélange :

Comment écrire l'équation d'une réaction chimique ?

Entourer les recettes de sandwich qui vous semblent correctement écrites :

Pourquoi certaines recettes sont correctes et d'autres non ?

A RETENIR : En chimie, c'est pareil ! Il suffit de compter les atomes avant et après réaction, c'est à dire compter les atomes des **réactifs**, puis les atomes des **produits**. Si les 2 quantités sont égales, on dit que l'équation est **équilibrée**. Sinon on dit que l'équation **n'est pas équilibrée**.

Pour l'équation : $C + O_2 \rightarrow CO_2$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée

Pour l'équation : $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée

Pour l'équation : $Cl_2 + H_2 \rightarrow 2 HCl$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée

Pour l'équation : $2 H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée

Pour l'équation : $CH_4 + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée

Pour l'équation : $CH_4 + 2 O_2 \rightarrow 2 H_2O + CO_2$

- ☐ équation équilibrée
☐ équation non-équilibrée