

DS : transformations chimiques transformations physiques

NOM :

Prénom :

EX 1 : QCM, entoure la ou les bonnes réponses.

	a	b	c	d
Le gaz de l'air qui est nécessaire à la combustion du carbone est :	Le dioxygène	Le diazote	Le dioxyde de carbone.	l'eau de chaux
Lors d'une transformation chimique :	Les molécules ne changent pas	Le nombre de molécules diminue toujours	Le nombre de molécules augmente toujours	Les molécules changent
Lors d'une transformation physique	Le nombre de molécules diminue	Le nombre de molécules augmente	Le nombre de molécules ne change pas	Les molécules changent de disposition
La vaporisation est	une transformation chimique	une transformation physique	Un changement d'état	Une fusion
La digestion des aliments fait intervenir	des transformations chimiques	des transformations physiques	Des liquéfactions	Des fusions

EX 2 Combustion du carbone

Compléter les phrases ci-dessous :

1. Le fusain est un solide noir constitué d'atomes de
2. La combustion du carbone dans le dioxygène produit du
3. L'eau de chaux permet de tester la présence de
4. La combustion du carbone est une
5. Expliquer la différence entre une transformation physique et une transformation chimique.

Lors d'une transformation physique les molécules _____ mais c'est simplement leur d_____ qui change.

Lors d'une transformation chimique les molécules _____

6. Compléter le bilan de la combustion du carbone avec des noms.

+ →

7. Compléter le bilan de la combustion du carbone avec les formules chimiques.

+ →

EX 3 : transformation chimique ou physique

Replacer les numéros des situations dans le tableau ci-dessous

1. On dissout du sucre dans l'eau.
2. On fait bouillir de l'eau dans une casserole.
3. Du bois brûle dans une cheminée.
4. De l'essence brûle dans le moteur d'une voiture.
5. On mélange de l'eau et de la menthe. On obtient une menthe à l'eau.
6. On fait fondre un glaçon et on obtient de l'eau liquide.
7. On allume un briquet.
8. On mélange de l'eau de chaux et du dioxyde de carbone. L'eau de chaux blanchit.

Cocher les bonnes réponses.

Transformation physique	Transformation chimique	Simple mélange
1 - 2 - 3 - 4 - 5 - 6 - 7 - 8	1 - 2 - 3 - 4 - 5 - 6 - 7 - 8	1 - 2 - 3 - 4 - 5 - 6 - 7 - 8