

FLASHCARD 1

Que signifie le pictogramme suivant et quelles précautions sont à prendre ?



CHAPITRE 0

FLASHCARD 2

Que signifie le pictogramme suivant et quelles précautions sont à prendre ?



CHAPITRE 0

FLASHCARD 3

Que signifie le pictogramme suivant et quelles précautions sont à prendre ?



CHAPITRE 0

FLASHCARD 4

Que signifie le pictogramme suivant et quelles précautions sont à prendre ?



CHAPITRE 0

FLASHCARD 5

Quelles mesures de sécurité doit-on respecter au laboratoire avant toute manipulation ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 6

Qu'est-ce qu'un atome ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 7

Quelle est la définition d'une molécule ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 8

Comment est construit le tableau périodique ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 9

Quelle est la formule chimique de l'eau et du dioxygène ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 10

Quelle est la formule chimique du dioxyde de carbone et du méthane ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 11

Quelle est le lien entre la masse des réactifs et la masse des produits ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 12

Qu'est-ce qu'un réactif dans une réaction chimique ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 13

Qu'est-ce qu'un produit dans une réaction chimique ?

CHAPITRE 0

FLASHCARD 14

Traduire l'équation de réaction chimique suivante par une phrase.
 $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$

CHAPITRE 0

FLASHCARD 15

Équilibrer l'équation suivante:
 $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$

CHAPITRE 0

FLASHCARD 16

Équilibrer l'équation suivante:
 $\text{SnO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SnO}_2$

CHAPITRE 0

<p>COMBUSTIBLE - tenir éloigné des flammes, des étincelles et des sources de chaleur. Utiliser une blouse.</p>	<p>NOCIF ou IRRITANT - Ne doit pas être respiré ni ingéré. Utiliser gants, lunettes, blouse et hotte aspirante.</p>	<p>CORROSIF - Ne doit pas être respiré ni ingéré. Utiliser gants, lunettes, blouse et hotte aspirante.</p>	<p>POLLUANT - Ne doit pas être rejeté dans les eaux usées (évier, lavabo, WC, etc...). Doit être récupéré après utilisation.</p>
<p>Par numéro atomique croissant, en ligne, de gauche à droite et de haut en bas.</p>	<p>Une molécule est un assemblage d'atomes.</p>	<p>Un atome est une particule élémentaire, constituée d'un noyau autour duquel se déplacent des électrons.</p>	<p>Entre autres: Ne pas porter de short ou jupe, avoir des chaussures fermées - Porter les équipements de protection individuels si nécessaire (lunettes, gants et blouse) - Manipuler debout - Ranger la paillasse - Ne pas manger ni boire...</p>
<p>Un réactif est une espèce chimique consommée au cours d'une réaction chimique.</p>	<p>Selon la loi de conservation de la masse, la masse des produits est égale à la masse des réactifs.</p>	<p>CO₂ et CH₄</p>	<p>H₂O et O₂</p>
<p>$2 \text{SnO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{SnO}_2$</p>	<p>$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{HCl}$</p>	<p>4 atomes de fer réagissent avec 3 molécules de dioxygène pour former 2 molécules d'oxyde de fer (Fe₂O₃)</p>	<p>C'est une espèce chimique qui se forme au cours d'une réaction chimique.</p>