

414



Qui de ces deux grecs avait raison quand à la nature des atomes ?



DÉMOCRITE

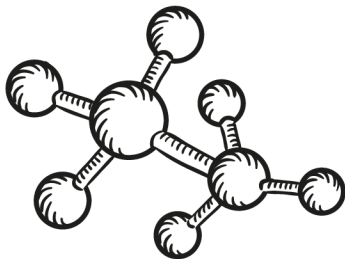
ARISTOTE

-400

414



Quelle est la différence entre atomes et molécules ?



414



Quel est le nom de la modification de la matière décrite ci-dessous ?

*L'état physique (solide liquide ou gaz) est **modifié** mais les molécules n'ont pas été modifiées.*



414 Quel est le nom de la modification de la matière décrite ci-dessous ?

***Un solide mis dans l'eau disparaît** (en totalité ou partiellement) mais ses molécules sont en fait dispersées dans l'eau (qui devient une solution)*



414



Quel est le nom de la modification de la matière décrite ci-dessous ?

Les molécules sont modifiées mais pas les atomes.



414



Quel est le nom de la modification de la matière décrite ci-dessous ?

Les atomes sont modifiés.



414



Dans une transformations chimiques, les molécules dont la quantité **diminue** au cours de la réaction sont les ...



414



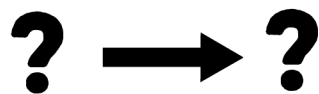
Dans une transformation chimique, les molécules dont la quantité **augmente** au cours de la réaction sont les ...



414



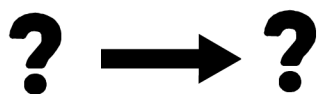
Dans le **bilan** d'une réaction on désigne une molécule par ...



414



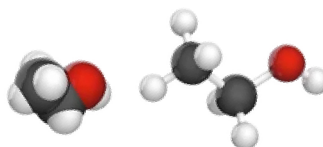
Dans l'**équation-bilan** d'une réaction on désigne une molécule par ...



414



Comment appelle-t-on les 2 types de modèles pour représenter une molécule ?



414



Dans la molécule **C₆H₁₂O** combien y a-t-il d'atomes d'Hydrogène ?

414



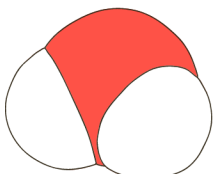
Donner la composition d'une molécule c'est indiquer ...

(indiquer la composition de la molécule C₆H₁₂O)

414



Quel est le nom de cette molécule et sa formule ?

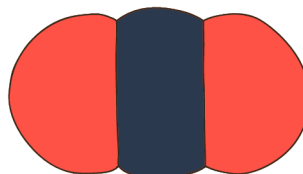


(modèle compact)

414



Quel est le nom de cette molécule et sa formule ?

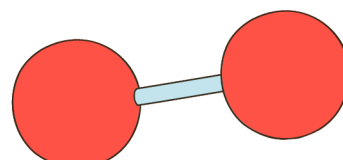


(modèle compact)

414



Quel est le nom de cette molécule et sa formule ?



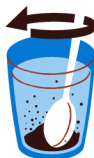
(modèle éclaté)



Dissolution

(C'est une transformation physique)

2



sel ou sucre qui se dissout dans l'eau



Changement d'état

(C'est une transformation physique)

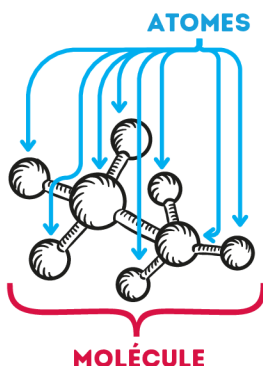
1



cire qui fond, eau qui s'évapore



une molécule est constituée d'atomes



DÉMOCRITE

il a eu l'intuition des atomes alors qu'Aristote pensait que tout était fait d'un mélange des 4 éléments



LES PRODUITS

réactifs produits



(les molécules fabriquées)



LES RÉACTIFS

réactifs produits

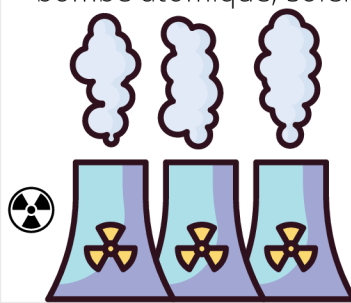


(les molécules consommées)



Réaction nucléaire

Centrales nucléaires, bombe atomique, soleil...



Transformation chimique



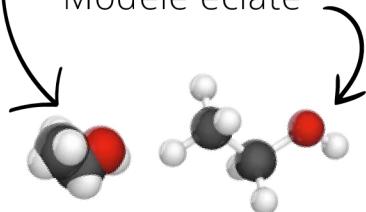
les réactifs réagissent entre eux pour former des nouvelles molécules (produits)



12 : l'indice est placé après l'atome concerné



Modèle compact et Modèle éclaté



la **formule** des molécules

par exemple :

- O₂
- C
- H₂O
- HCl
- C₆H₁₂O₆ ...



le **nom** des molécules

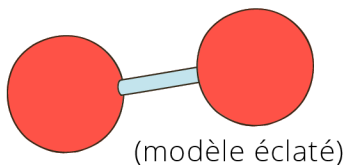
par exemple :

- dioxygène,
- carbone,
- eau,
- acide chlorhydrique,
- glucose ...



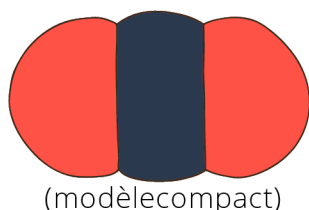
Nom : **dioxygène**

formule : O₂

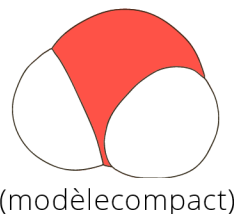


Nom : **dioxyde de carbone**

formule : CO₂



Nom : **eau**
formule : H₂O



le **nom des atomes** qui la composent et **leur nombre** :

Dans la molécule C₆H₁₂O il y a :

- 6 atomes de carbone
- 12 atomes d'hydrogène
- 1 atome d'oxygène

composition