

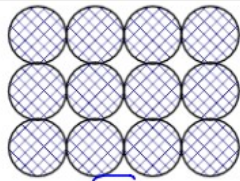
Rappels: Un corps pur est constitué de particules identiques:

2.1 Structures cristallines.

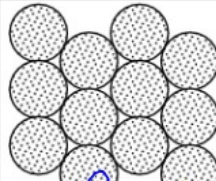
Les atomes sont empilés les uns sur les autres comme dans les métaux par exemple, ou dans le sel de cuisine.

Nom :

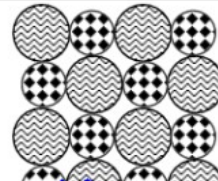
Formules :



Fer
Fe

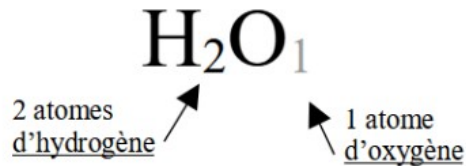
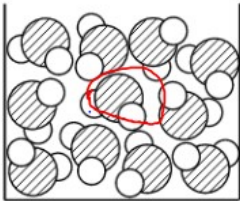


aluminium
Al

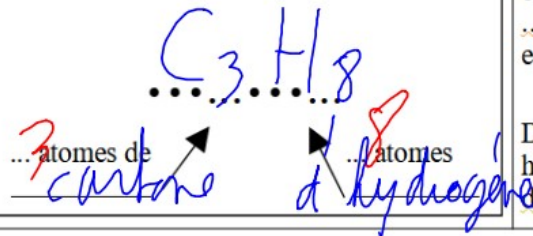
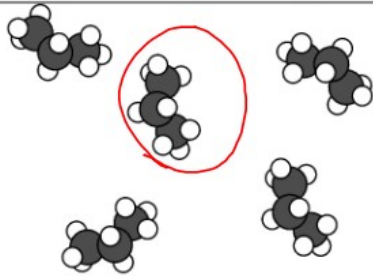


Chlorure de sodium
NaCl

2.2 Molécules: Les atomes se regroupent en molécules comme dans l'eau.



La molécule d'eau est composée de 2 atomes d'hydrogène, et d'un atome d'oxygène. Dans les conditions habituelles il s'agit d'un liquide



La molécule de propane est composée de 3 at. de carbone et de 8 at. d'hydrogène. Dans les conditions habituelles il s'agit d'un gaz

2.3 Autres molécules

La molécule de dioxyde de carbone est formée de 2 at. d'oxygène et
et d'un atome de carbone, formule: C_1O_2

La molécule de dioxygène est formée de 2 at d'oxygène : formule: O_2

La molécule d'hélium est composée d'un seul atome d'hélium : He (Le mot molécule est donc discutable!)

Le glucose: $C_6H_{12}O_6$: la molécule de glucose est composée de 6 at. de carbone, de 12 at. d'hydrogène et 6 at. d'oxygène.

<http://salle15.fr/>

Date:

C11.3 Combustion de corps organiques

Nom : Prénom :

Classe Groupe Table

1. Combustion du carton (ou du bois)

En-tête (Style de page par défaut) ▾

Le carton est fabriqué à partir du bois. Le bois est essentiellement constitué de cellulose ($C_6H_{10}O_5$).

Comme ces deux matériaux (bois et carton) sont issus d'organismes vivants, on dit que ce sont des corps organiques.

1.1 Suivre le protocole expérimental schématisé ci-dessous.

Lire attentivement le déroulement des opérations à effectuer ci-dessous.

Préparer le matériel nécessaire à leur réalisation, en particulier pour (d).

a) Enflammer des morceaux de carton (ou de bois) dans une soucoupe.

Observer sa combustion dans l'air. **Compléter le schéma.**

b) Le placer sous le verre à pied sec et froid.

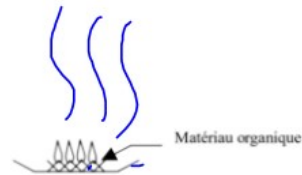
Faire et annoter le schéma.

c) Tenir un petit pot au-dessus de la flamme.

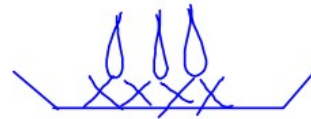
d) Dès extinction de la flamme, enlever le pot (1) et le poser au-dessus du pot (2) attendre quelques instants et agiter l'ensemble (ne pas mouiller le papier filtre).

Où observe-t-on ?

a)

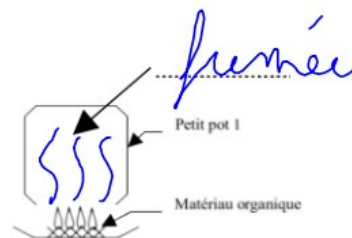


b)

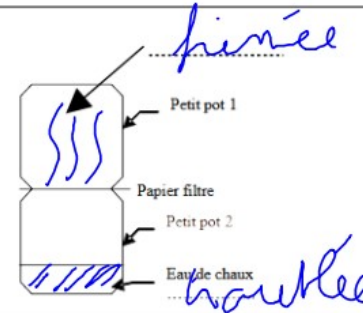


brûlée
(eau)

c)



d)



1.2 Questions

a) **Schéma b** : Quel test réalise t-on ?

On réalise le test de mise en évidence de la vapeur d'eau.

Que montre ce test pour la combustion d'un corps organique ?

b) **Schéma d** : La fumée traverse t-elle le papier filtre ? Pourquoi ?

Quel test réalise t-on ?

Que montre ce test pour la combustion d'un corps organique ?

c) **Dans cette réaction** :

Quels sont les réactifs ? (Nom du réactif, formule)

Quels sont les produits ? (Nom du réactif et formule)

