

1.2 Pictogrammes de sécurité

2. Relier les pictogrammes à leur définition et à l'exemple de droite.



Je ronge

Dynamite



Je fais flamber

Alcool à brûler



Je nuis gravement à la santé

Désherbant



Je tue

Acide chlorhydrique



Je suis irritant

Butane



Je flambe

Pastille lave-vaisselle



Je suis nocif pour l'environnement

Eau oxygénée



J'explose

Arsenic



Je suis sous pression

Dioxygène



Bilan

2 Rappels de chimie

2.1 Atomes et molécules

3. Entourer les molécules et indiquer avec une croix les atomes parmi la liste suivante:

- | | | | |
|--------------------|-------------------|------------------|---------------------------------|
| ▪ CO ₂ | ▪ N | ▪ Pb | ▪ O |
| ▪ H | ▪ CH ₄ | ▪ H ₂ | ▪ C ₃ H ₈ |
| ▪ H ₂ O | ▪ O ₂ | ▪ N ₂ | ▪ Na |

4. Remplir le tableau suivant:

Nom de la molécule	Formule chimique	Composition
.....	2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène
.....	N ₂
Dihydrogène
.....	1 atome de carbone, et 2 atomes d'oxygène
.....	2 atomes d'oxygène

2.2 Tableau périodique

Tableau périodique des éléments chimiques

1 H Hydrogène							2 He Hélium	
3 Li Lithium	4 Be Béryllium	5 B Bore	6 C Carbone	7 N Azote	8 O Oxygène	9 F Fluor	10 Ne Néon	
11 Na Sodium	12 Mg Magnésium	13 Al Aluminium	14 Si Silicium	15 P Phosphore	16 S Soufre	17 Cl Chlore	18 Ar Argon	
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <tr> <td style="padding: 5px;">Z Symbole Nom</td> </tr> </table>								Z Symbole Nom
Z Symbole Nom								

5. À l'aide du tableau précédent, répondre aux questions suivantes:

(a) Comment classe-t-on les éléments du tableau périodique des éléments ?

.....

.....

.....

(b) Qu'ont en commun les éléments d'une même colonne ?

.....

.....

.....

(c) Donner le symbole du phosphore, du magnésium et du néon.

.....

.....

.....

(d) Comment s'appellent les éléments dont les symboles sont les suivants ? He, F, Li, Na.

.....

.....

.....