

Classification périodique des éléments

Périodes

1 — Groupes

hydrogène

1 H

2

lithium Li

béryllium Be

3

sodium Na

magnésium Mg

4

potassium K

calcium Ca

scandium Sc

titane Ti

vanadium V

chrome Cr

manganèse Mn

fer Fe

cobalt Co

nickel Ni

cuivre Cu

zinc Zn

aluminium Al

gallium Ga

germanium Ge

arsenic As

sélénium Se

brome Br

krypton Kr

rubidium Rb

strontium Sr

yttrium Y

zirconium Zr

niobium Nb

molybdène Mo

technétium Tc

ruthénium Ru

rhodium Rh

palladium Pd

argent Ag

cadmium Cd

indium In

étain Sn

antimoine Sb

tellure Te

iode I

xénon Xe

césium Cs

baryum Ba

lanthane La*

hafnium Hf

tantale Ta

tungstène W

rhénium Re

osmium Os

iridium Ir

platine Pt

or Au

mercure Hg

thallium Tl

plomb Pb

bismuth Bi

polonium Po

astate At

radon Rn

francium Fr

radium Ra

actinium Ac**

rutherfordium Rf

dubnium Db

seaborgium Sb

bohrium Bh

hassium Hs

meitnerium Mt

darwinium Ds

roentgenium Rg

ununbium Uub

Numéro atomique

26

Nom

Symbole

Métaux

Non métaux

Gaz nobles



1. Interpréter les acquis de 5^{ème} : solides, liquides et gaz (revoir [vidéo sur le site](#))

Rappelle les propriétés des solides, liquides et gaz :

Les solides : ...Ils ont leur propre forme, leur propre volume et on peut les saisir à la main.....

Les liquides : Ils n'ont pas de forme propre mais ils ont leur propre volume. Ils prennent la forme du récipient qui les contiennent et leur surface libre est plane et horizontale.....

Les gaz : Ils prennent tout l'espace qui leur est offert et n'ont pas de forme propre, on ne peut pas les saisir avec les mains et on peut les comprimer.

Quels comportements des molécules peuvent expliquer les propriétés ? Mettre une croix dans la case qui correspond :

	Solide	Liquide	Gaz
Les molécules sont très rapprochées les unes des autres	×	×	
Les molécules sont animées de mouvements très désordonnés très rapides			×
Les molécules sont très fortement liées entre elles	×		
Les molécules sont animées de mouvements désordonnés rapides		×	
De très grands espaces vides existent entre les molécules			×
Les molécules sont disposées géométriquement	×		
Les molécules sont très peu liées entre elles et peuvent glisser les unes sur les autres		×	
Les molécules ne sont pas du tout liées entre elles			×



2. Interpréter les acquis de 5^{ème} : corps purs et mélanges(revoir [vidéo sur le site](#))

Quelle est la définition d'un corps pur selon l'explication moléculaire ?

Un corps pur est constitué d'une seule sorte de molécule.

Quelle est la définition d'un mélange selon l'explication moléculaire ?

Un mélange est constitué de plusieurs sortes de molécules.