



The global fund for education in emergencies



## CHIMIE 1SC

FICHE No 7

### Symboles des éléments chimiques







## OBJECTIF OPÉRATIONNEL

A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie avec succès devra être capable d' d'identifier correctement les symboles des éléments chimiques sur le tableau périodique sans se référer à ses notes de cours endéans ± 2 min.







Il a d'abord choisi comme symbole la première lettre (écrite en majuscule d'imprimerie) du nom des atomes. Les noms de certains atomes ont changé depuis l'époque de Berzelius.

- Carbone : C
- Oxygène : O
- Kalium (Potassium) : K
- Hydrogène : H
- Soufre : S
- Nitrogène (Azote) : N







Puis, comme plusieurs noms commencent par la même lettre, il a dû, pour lever l'ambiguïté, faire suivre à la première lettre (en majuscule d'imprimerie).

• La deuxième lettre (en minuscule) du nom de l'atome.

- ☐ Calcium : Ca
- □ Natrum (Sodium) : Na
- ☐ Hélium : He







• Ou une autre lettre (en minuscule) du nom de l'atome.

- ☐ Chlore : Cl
- ☐ Hydrargyrum (Mercure) : Hg
- ☐ Stannum (Etain) : Sn
- ☐ Magnésium : Mg







A ce jour, il existe118 éléments connus dont 92 sont naturels et 26 artificiels (fabriqués par l'homme, éléments du numéro 93 à 118). Pour les éléments dont les noms et les symboles ne sont pas encore homologués par l'union internationale de chimie pure et appliquée (UICPA),

les éléments de numéro 119 à 126, leurs symboles contiennent trois lettres dont le premier est en majuscule et les deux autres en minuscule.







- ☐ Elément 119 :
- ☐ Elément 120:
- ☐ Elément : 126







# **EVALUATION**

☐ Identifier les éléments suivants sur le tableau périodique ?