

PA-C5-CONSTRUCTION DU TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

Consigne : Réaliser un affiche au format portrait et non paysage sur laquelle vous afficherez les informations suivantes des éléments qu'on vous a attribués :

- le nom de l'élément
 - le symbole de l'élément sous la forme : $\overset{A}{\underset{Z}{X}}$
 - le nombre de protons
 - le nombre de neutrons
 - le nombre d'électrons
 - le schéma de l'atome en utilisant les légendes suivantes
- ⊕ protons ● neutron • électron

Vous trouverez un exemple de production attendu au verso.

Equipe 1 : Hydrogène, Lithium, sodium, Argon

Equipe 2 : Hydrogène, Béryllium, Magnésium, Chlore

Equipe 3 : Hydrogène, Bore, Aluminium, Néon

Equipe 4 : Hydrogène, Carbone, Silicium, Chlore

Equipe 5 : Hydrogène, Azote, Phosphore, Fluor

Equipe 6 : Hydrogène, Oxygène, Soufre,

Equipe 7 : Hydrogène, Fluor, Chlore, Hélium

Tableau périodique des éléments

Hydrogène $\overset{1}{\underset{1}{H}}$		Nombre de nucléons → A Numéro atomique → Z						X ← Symbole de l'élément		Hélium $\overset{4}{\underset{2}{He}}$	
Lithium $\overset{7}{\underset{3}{Li}}$	Béryllium $\overset{9}{\underset{4}{Be}}$	Bore $\overset{11}{\underset{5}{B}}$	Carbone $\overset{12}{\underset{6}{C}}$	Azote $\overset{14}{\underset{7}{N}}$	Oxygène $\overset{16}{\underset{8}{O}}$	Fluor $\overset{19}{\underset{9}{F}}$	Néon $\overset{20}{\underset{10}{Ne}}$				
Sodium $\overset{23}{\underset{11}{Na}}$	Magnésium $\overset{24}{\underset{12}{Mg}}$	Aluminium $\overset{27}{\underset{13}{Al}}$	Silicium $\overset{28}{\underset{14}{Si}}$	Phosphore $\overset{31}{\underset{15}{P}}$	Soufre $\overset{32}{\underset{16}{S}}$	Chlore $\overset{35}{\underset{17}{Cl}}$	Argon $\overset{40}{\underset{18}{Ar}}$				

Hélium



- Nombre de protons : 2
- Nombre de neutrons : $4 - 2 = 2$
- Nombre d'électrons de l'atome : 2
- Représentation de l'atome :

