

PA-C7-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 : A_ZX
 - 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 ${}^1_1\text{H}$		Nombre de nucléons → A Numéro atomique → Z						X ← Symbole de l'élément		Hélium ${}^4_2\text{He}$	
Lithium ${}^7_3\text{Li}$	Béryllium ${}^9_4\text{Be}$	Bore ${}^{11}_5\text{B}$	Carbone ${}^{12}_6\text{C}$	Azote ${}^{14}_7\text{N}$	Oxygène ${}^{16}_8\text{O}$	Fluor ${}^{19}_9\text{F}$	Néon ${}^{20}_{10}\text{Ne}$				
Sodium ${}^{23}_{11}\text{Na}$	Magnésium ${}^{24}_{12}\text{Mg}$	Aluminium ${}^{27}_{13}\text{Al}$	Silicium ${}^{28}_{14}\text{Si}$	Phosphore ${}^{31}_{15}\text{P}$	Soufre ${}^{32}_{16}\text{S}$	Chlore ${}^{35}_{17}\text{Cl}$	Argon ${}^{40}_{18}\text{Ar}$				

Hélium



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

