

## 2°\_PR\_§8\_La liaison chimique

1. Parmi les proposition suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour qualifier  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ?

- (A) Atome
- (B) Molécule
- (C) anion
- (D) cathion

2. Parmi les proposition suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour qualifier  $Na^+$  ?

- (A) Atome
- (B) Molécule
- (C) anion
- (D) cation

3. Parmi les proposition suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour qualifier H ?

- (A) Atome
- (B) Molécule
- (C) anion
- (D) cathion

4. Parmi les proposition suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour qualifier  $Cl^-$  ?

- (A) Atome
- (B) Molécule
- (C) anion
- (D) cation

5. Le néon est un gaz noble car

- (A) Sa couche de valence est complète.
- (B) Il a été découvert par la monarchie française.
- (C) Il a une grande inertie chimique et ne réagit presque pas avec les autres composés.

6. Le néon qui est un gaz noble est stable sous la forme

- (A) Ne +
- (B) Ne
- (C) Ne -

7. L'atome de magnésium devient l'ion

- (A) Mg
- (B) Mg +
- (C) Mg -
- (D) Mg 2+
- (E) Mg 2-

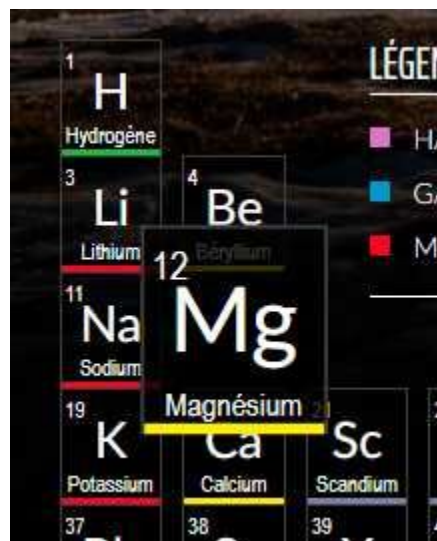


Tableau périodique des éléments chimiques. L'élément Magnésium (Mg) est mis en évidence par un encadré blanc et une ligne de surlignage orange. Le tableau inclut également des légendes pour les groupes d'éléments.

1 H Hydrogène	2 He Hélium																
3 Li Lithium	4 Be Béryllium																
11 Na Sodium	12 Mg Magnésium	13 Al Aluminium	14 Si Silicium	15 P Phosphore	16 S Soufre	17 Cl Chlore	18 Ar Argon										
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titane	23 V Vanadium	24 Cr Chrome	25 Mn Manganèse	26 Fe Fer	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Cuivre	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Sélénium	35 Br Brome	36 Kr Krypton

8. L'atome de fluor devient l'ion

- (A) F
- (B) F +
- (C) F -
- (D) F 2+
- (E) F 2-

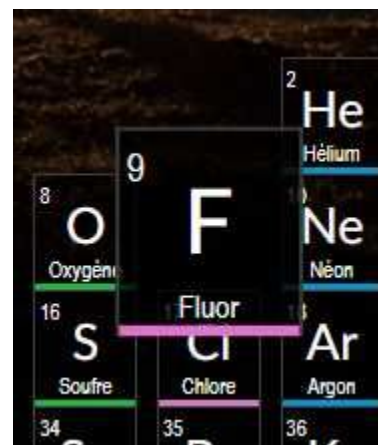


Tableau périodique des éléments chimiques. L'élément Fluor (F) est mis en évidence par un encadré blanc et une ligne de surlignage rose. Le tableau inclut également des légendes pour les groupes d'éléments.

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										
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titane	23 V Vanadium	24 Cr Chrome	25 Mn Manganèse	26 Fe Fer	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Cuivre	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Sélénium	35 Br Brome	36 Kr Krypton

9. Comment pouvez-vous déterminer la charge électrique d'ions monoatomiques courants à partir du tableau périodique.