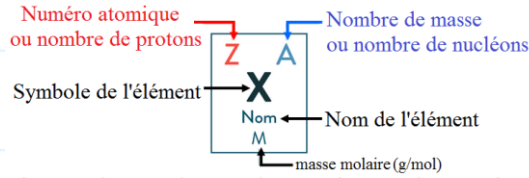


Nom, prénom, classe :

Exercice 4^{ème} : Lecture du tableau périodique des éléments chimiques

Nous avons vu précédemment que la matière contient des « atomes ». Chaque atome est unique. Voici un tableau qui regroupe tous les atomes connus au monde, appelé « le tableau périodique des éléments chimiques ». Dans ce tableau, les atomes sont classés en fonction de leur taille et de leur masse :

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hydrogène 1,0																	2 He Hélium 4,0
2	3 Li Lithium 6,9	4 Be Béryllium 9,0											5 B Bore 10,8	6 C Carbone 12,0	7 N Azote 14,0	8 O Oxygène 16,0	9 F Fluor 19,0	10 Ne Néon 20,2
3	11 Na Sodium 23,0	12 Mg Magnésium 24,3											13 Al Aluminium 27,0	14 Si Silicium 28,1	15 P Phosphore 31,0	16 S Soufre 32,1	17 Cl Chlore 35,5	18 Ar Argon 39,9
4	19 K Potassium 39,1	20 Ca Calcium 40,1	21 Sc Scandium 45,0	22 Ti Titane 47,9	23 V Vanadium 50,9	24 Cr Chrome 52,0	25 Mn Manganèse 54,9	26 Fe Fer 55,8	27 Co Cobalt 58,9	28 Ni Nickel 58,7	29 Cu Cuivre 63,5	30 Zn Zinc 65,4	31 Ga Gallium 69,7	32 Ge Germanium 74,9	33 As Arsenic 74,9	34 Se Sélénium 79,0	35 Br Brome 79,9	36 Kr Krypton 83,8
5	37 Rb Rubidium 85,5	38 Sr Strontium 87,6	39 Y Yttrium 88,9	40 Zr Zirconium 91,2	41 Nb Niobium 92,9	42 Mo Molybdène 95,9	43 Tc Technétium 98,9	44 Ru Ruthénium 101,1	45 Rh Rhodium 102,9	46 Pd Palladium 106,4	47 Ag Argent 107,9	48 Cd Cadmium 112,4	49 In Indium 114,8	50 Sn Étain 118,7	51 Sb Antimoine 121,7	52 Te Tellure 127,6	53 I Iode 126,9	54 Xe Xénon 131,3
6	55 Cs Césium 132,9	56 Ba Baryum 137,3	L	72 Hf Hafnium 178,5	73 Ta Tantale 180,9	74 W Tungstène 183,9	75 Re Rhénium 186,2	76 Os Osmium 190,2	77 Ir Iridium 192,2	78 Pt Platine 195,1	79 Au Or 197,0	80 Hg Mercure 200,6	81 Tl Thallium 204,4	82 Pb Plomb 207,2	83 Bi Bismuth 209,0	84 Po Polonium = 209	85 At Astate = 210	86 Rn Radon = 222
7	87 Fr Francium = 223	88 Ra Radium = 226	A	104 Rf Rutherfordium = 267	105 Db Dubnium = 268	106 Sg Seaborgium = 269	107 Bh Bohrium = 270	108 Hs Hassium = 277	109 Mt Meitnérium = 278	110 Ds Darmstadtium = 281	111 Rg Roentgenium = 282	112 Cn Copernicium = 285	113 Nh Nihonium = 286	114 Fl Flévorium = 289	115 Mc Moscovium = 289	116 Lv Livermorium = 293	117 Ts Tennessine = 294	118 Og Oganesson = 294



Exercice 1 : lecture du tableau périodique des éléments

1-Quel est le symbole chimique des éléments suivants:

- | | | | |
|------------------|------------------|------------------|---------------|
| Carbone :..... | Hélium :..... | Oxygène :..... | Iode :..... |
| Aluminium :..... | Azote :..... | Or :..... | Cuivre :..... |
| Soufre :..... | Zinc :..... | Mercure :..... | Néon :..... |
| Fer :..... | Tungstène :..... | Magnésium :..... | Étain :..... |

2-Trouvez quatre éléments dont le symbole commence par la même lettre que le nom de l'élément (aide: exemple: **H** comme **H**ydrogène)

.....

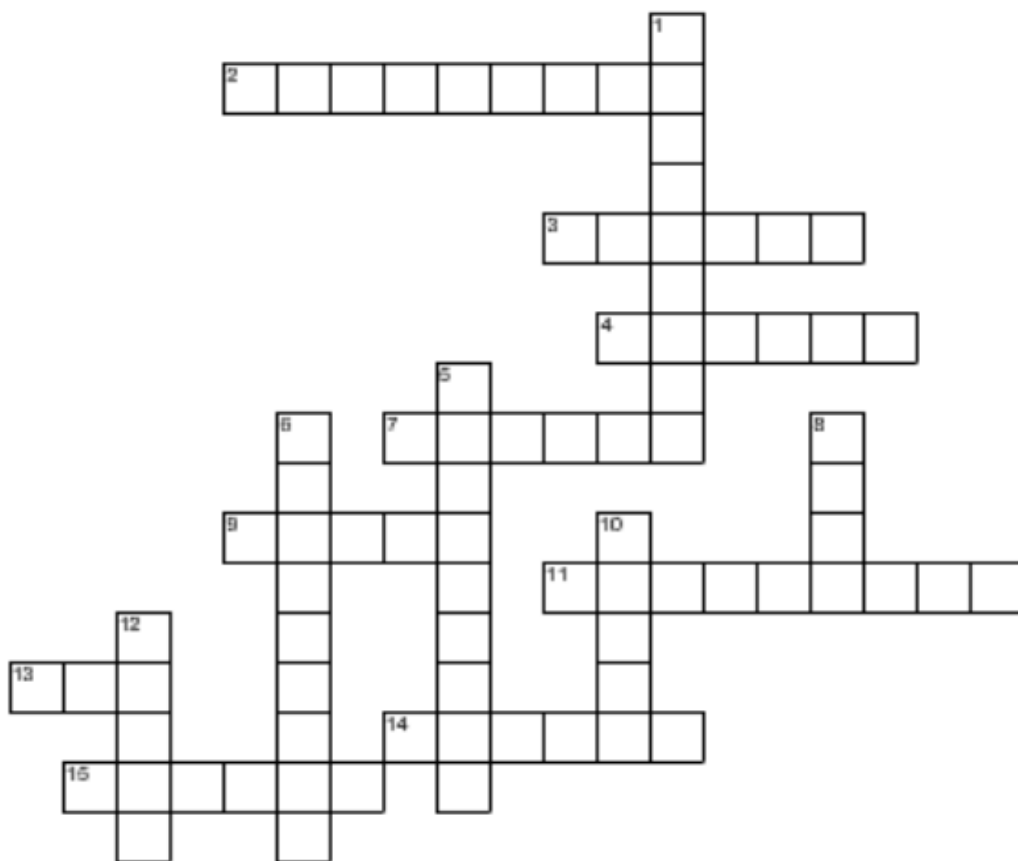
3-Trouvez quatre éléments dont le symbole est composé des deux premières lettres de l'élément (aide: exemple: **Li** comme **L**ithium)

.....

4-Trouvez quatre éléments dont le symbole est composé de deux lettres prises au hasard dans le nom de l'élément. (aide : exemple: **Mg** comme **M**agnésium)

.....

Exercice 2 : Rempli les mots croisés suivants en vous aidant des symboles du tableau périodique des éléments.



- 1=Be
- 2=Mn
- 3=Cl
- 4=Ti
- 5=Mg
- 6=K
- 7=Ba
- 8=Ne
- 9=Sn
- 10=F
- 11=Al
- 12= Ar
- 13=Fe
- 14=Cu
- 15= Na