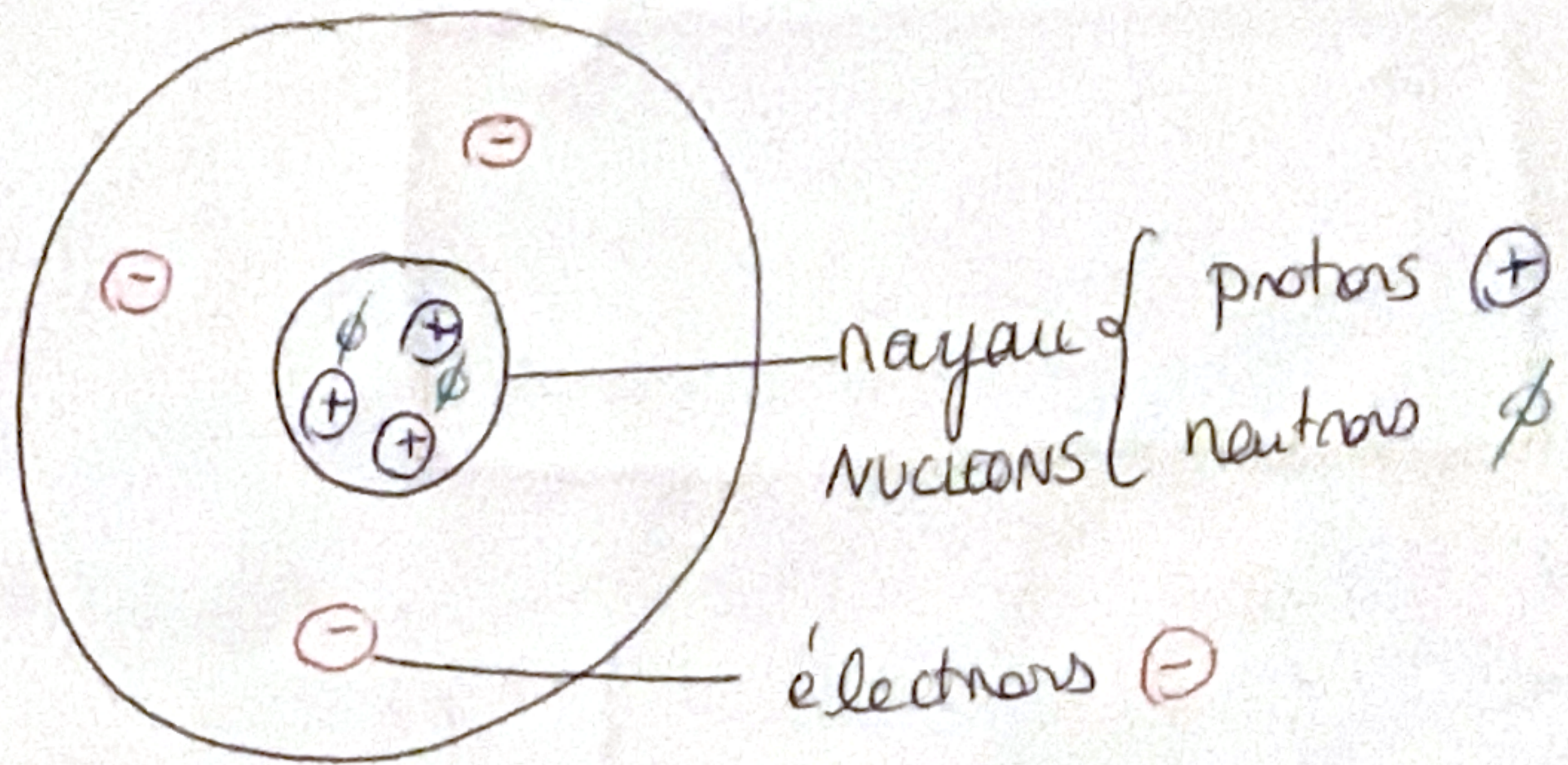


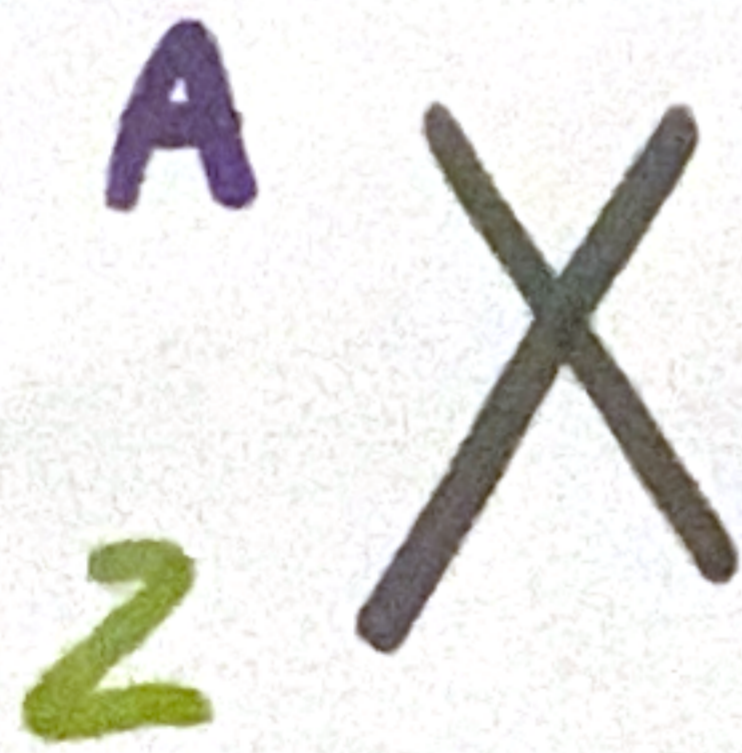
L'atome

1) Composition de l'atome



L'atome est lacunaire = composé de vide.

2) Symbole & écriture de l'atome



X = symbole de l'atome

Z = numéro atomique
= nombre de protons

A = nombre de masse
nombre de nucléons



le carbone a 12 nucléons / 6 protons
donc $12 - 6 = 6$ neutrons
et 6 électrons.

nb d'électrons = nb de protons

Composition électronique de l'atome

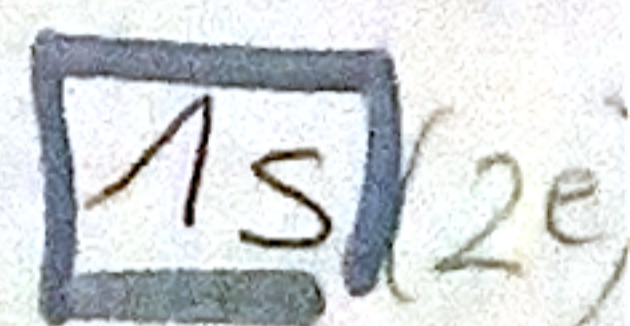
1) Couches électroniques

K	→	2e ⁻ max
L	→	8e ⁻ max
M	→	18e ⁻ max

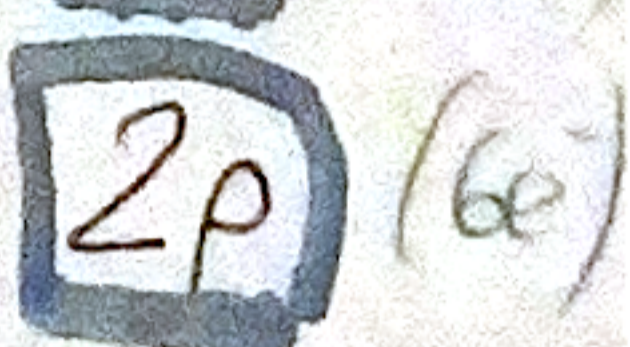
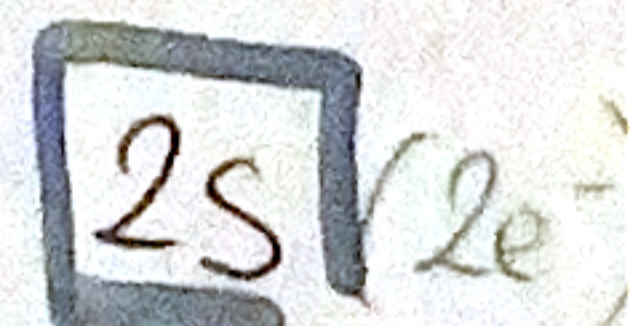
ex: l'atome de chlore a un nb atomique $Z=17$
17 protons donc 17 électrons
donc (K)² (L)⁸ (M)⁷. $2+8+7=17$

2) Composition électronique = sous-couches

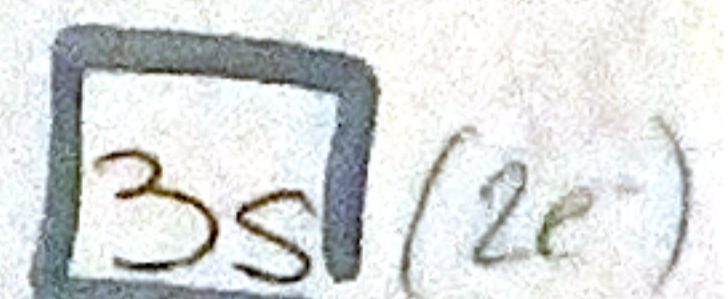
→ 1^{ère} couche → nb max = 2e⁻
1 sous-couche



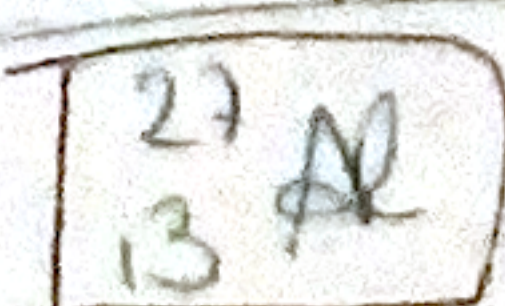
→ 2^e couche → nb max = 8e⁻
2 sous-couches



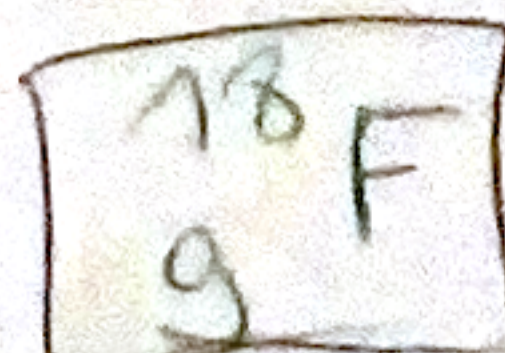
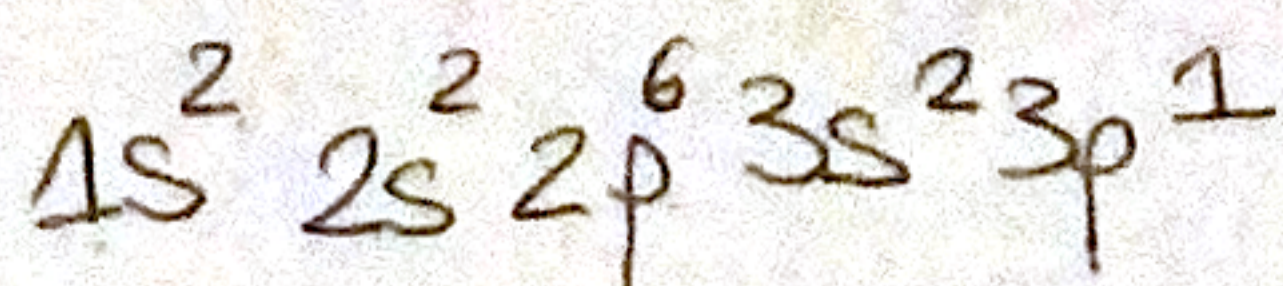
→ 3^e couche
2 sous-couches
→ nb max = 8e⁻



Exemples



13 protons donc 13 électrons



9 protons donc 9 électrons

