

Récap Tableau périodique

1	2														
H															
Li	Be														
Na	Mg														
K	Ca														
Rb															

13	14	15	16	17	18
3	4	5	6	7	8
B	C	N	O	F	² He
Al	Si	P	S	Cl	¹⁰ Ne
			S	Cl	¹⁸ Ar
			Se	Br	³⁶ Kr
					⁵⁴ Xe
					⁸⁶ Rn

Colonne

e⁻ de valence

**Elément
de
transition**

Rajouter les liaisons/dnl à chaque atome (voir fiche TTR : liaisons chimiques)

Bloc S (+ He) Faible attachement électronique		Bloc p					
Colonne 1 Alcalin (sauf l'hydrogène)	Colonne 2 Alcalino-terreux	Colonne 13	Colonne 14	Colonne 15	Colonne 16	Colonne 17 Halogène	Colonne 18 Gaz rares
Valence ns1 Tendance mono-cation : Na ⁺	Valence ns2 Tendance di-cation : Ca ²⁺ Valence P : 0 Valence S : 2	Valence ns2 np1 VP : 1 VS : 3	Valence ns2 np2 VP : 2 VS : 4	Valence ns2 np3 VP : 3 VS : 5	Valence ns2 np4 VP : 2 VS : 4 ou 6	Valence ns2 np5 Tendance mono-anion : Cl ⁻ (fort attachement électronique) VP : 1 VS : 3 , 5 ou 7	Valence ns2 np6 Stable : couche de valence pleine VP : 0 VS : 2,4,6 ou 8

- Si des atomes de la colonne 2 et 18 font des liaisons pour former des molécules, ils sont forcément en **valence secondaire** (car la valence primaire vaut 0).
- Le carbone est valence **secondaire** dans les molécules
- Le fluor (F), l'azote et le Néon n'ont pas de valence secondaire

Rajouter les liaisons/dnl à chaque atome (voir fiche TTR : liaisons chimiques)