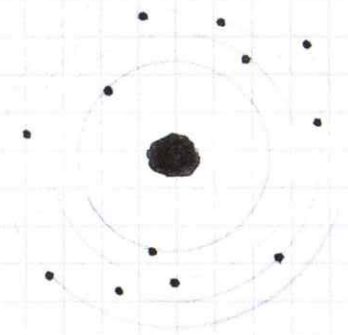


La couche ayant le n le plus grand est appelée **couche de valence** et ses e^- sont des **e^- de valence**.

Deux éléments ayant le même nombre d' e^- de valence ont des propriétés chimiques semblables.



Alcalins

Halogènes

Gaz rares

e^- de valence

Configuration électronique

Configuration électronique des éléments

Les e^- qui gravitent autour du noyau remplissent les couches dans un ordre précis

ex $_{15}P: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

lien avec le tableau périodique

H $1s^1$							He $1s^2$
Li $1s^2 2s^1$	Be $1s^2 2s^2$	B $1s^2 2s^2 2p^1$	C $1s^2 2s^2 2p^2$	N $1s^2 2s^2 2p^3$	O $1s^2 2s^2 2p^4$	F $1s^2 2s^2 2p^5$	Ne $1s^2 2s^2 2p^6$
Na $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	Mg $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	Al $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	Si $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$	P $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	S $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	Cl $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	Ar $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

bloc s

bloc p

