Les électrons se répartissent sur des couches électroniques n=1;2;3 etc constituées elles-même de sous couches s;p;dRègle de remplissage : $1s \rightarrow 2s \rightarrow 2p \rightarrow 3s \rightarrow 3p$ Lorsque une couche (ou sous-couche) est saturée, les électrons chacunes et les sous couches en p peuvent en accueillir 6.

Les électrons de cette couche sont alors appelé électrons de Valence.

Les atomes ayant le même nb d'électrons de Valence ont des propriétés communes et font partis de la même famille. La couche en cours de remplissage est appelé couche de Valence ou couche externe.

Le cortège électronique d'un atome définit ses propriétés chimiques.

On l'écrit avec l'équation de la réaction

= Transformations chimiques

Il faut respecter la conservation des éléments et de la charge → coefficients stoechiométrique

+ énergie dégagée vers l'extérieur que absorbée

+ d'énergie absorbé de l'extérieur que dégagée exothermique

2 types de transformations chimiques

lorsqu'une liaison covalente est crée : énergie dégagée vers l'exteérieur

Lorsqu'une liaison covalente est rompue : énergie absorbée de l'exterieur

