

1 Chimie de la conduction électrique

1.1 Dernière couche électronique

1. 1. Électron-volt

Les couches électroniques $K, L, M \dots$ répartissent les électrons autour du noyau atomique :

- Plus un électron est proche du noyau atomique, plus l'énergie nécessaire pour arracher l'électron du champ électrique du noyau sera grande ;
- Énergie quantifiée en *électron-volt* eV.

Un *électron-volt* est la mesure physique de l'énergie cinétique d'un électron accéléré sous l'action d'une *différence de potentiel* d'1 V. Il est égal à :

$$1\text{eV} = 1,602176634 \times 10^{-19} \text{ J} \quad (1.1)$$

$$= \sqrt{\frac{2h\alpha}{\mu_0 c_0}} \frac{\text{J}}{\text{C}} \quad (1.2)$$

ÉQ 1: ma première équation

avec eV : électron-volt en joule (J) cacagrkydjfk qfsgfjdhfd,gf;iykudjyfxhtfd,ujyh
 eV : électron-volt en joule (J) cacagrkydjfk qfsgfjdhfd,gf;iykudjyfxhtfd,ujyh
 eV : électron-volt en joule (J) cacagrkydjfk qfsgfjdhfd,gf;iykudjyfxhtfd,ujyh

