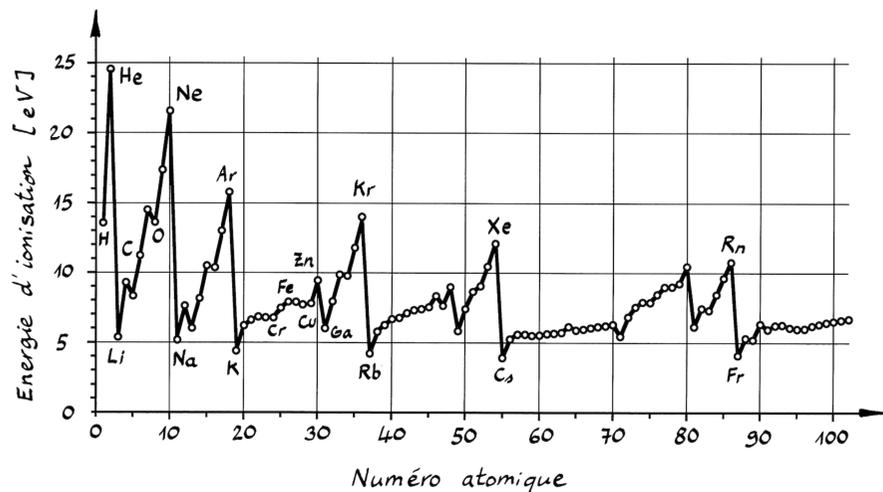


L'énergie d'ionisation

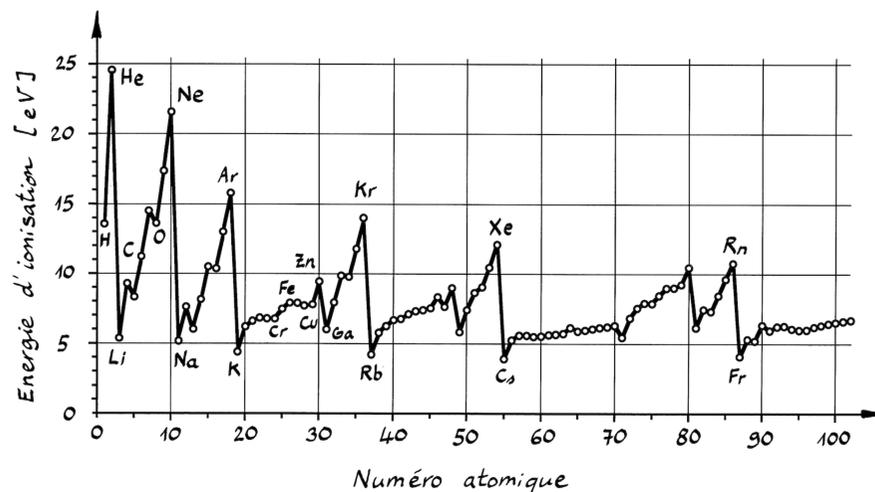


L'énergie d'**ionisation** est l'énergie qu'il faut fournir pour **arracher** un **électron** à l'atome auquel il est lié. L'atome (neutre) qui perd un électron (chargé négativement) devient un **ion** positif c'est à dire un atome chargé positivement.

Questions:

1. Pourquoi faut-il fournir de l'énergie pour "shooter" un électron hors de l'atome? Ne peut-il pas partir tout seul?
2. Pourquoi cette courbe est-elle si compliquée? En dents de scie?
3. Pourquoi est-ce si difficile d'arracher un électron à l'hélium (He), au néon (Ne),...?
4. Pourquoi l'énergie d'ionisation du lithium (Li), du sodium (Na) ,... est-elle plus faible?
5. Pourquoi faire des piles au lithium?
6. Comment l'énergie d'ionisation varie-t-elle dans la famille des gaz rares?

L'énergie d'ionisation



L'énergie d'**ionisation** est l'énergie qu'il faut fournir pour **arracher** un **électron** à l'atome auquel il est lié. L'atome (neutre) qui perd un électron (chargé négativement) devient un **ion** positif c'est à dire un atome chargé positivement.

Questions:

1. Pourquoi faut-il fournir de l'énergie pour "shooter" un électron hors de l'atome? Ne peut-il pas partir tout seul?
2. Pourquoi cette courbe est-elle si compliquée? En dents de scie?
3. Pourquoi est-ce si difficile d'arracher un électron à l'hélium (He), au néon (Ne),...?
4. Pourquoi l'énergie d'ionisation du lithium (Li), du sodium (Na) ,... est-elle plus faible?
5. Pourquoi faire des piles au lithium?
6. Comment l'énergie d'ionisation varie-t-elle dans la famille des gaz rares?