

1. Les électrons d'un atome se répartissent en couches électroniques de niveau d'énergie ...

- A égaux.
- B décroissant.
- C croissant.

2. La configuration électronique de l'atome de carbone $Z = 6$ est :

- A $1s^2 2s^2 2p^3$
- B $1s^2 2s^3 2p^1$
- C $1s^2 2s^2 2p^2$
- D $1s^2 2s^2 2d^2$

3. Les électrons de valence sont situés sur la couche ...

- A interne.
- B externe.
- C à Valence. ;)

4. Les éléments de la dernière colonne du tableau périodique sont ...

- A dits rares.
- B dits nobles.
- C présentent une grande stabilité.

5. Pour gagner en stabilité un atome peut soit se transformer en un (???), soit participer à la formation d'une (???).

6. Les éléments d'une même ligne du tableau périodique appartiennent à la même famille chimique, et ont des propriétés chimiques semblables.

- A True
- B False