

Classification périodique : mode d'emploi.

Comment déterminer facilement la configuration électronique d'un atome, à partir de son emplacement dans le tableau périodique ?

Les blocs

En regardant le tableau, on peut distinguer qu'il est fait de différents blocs. On va s'intéresser ici à deux d'entre-eux.

Le bloc s

Ecris la configuration électronique du béryllium ($Z=4$) et du magnésium ($Z=12$). De quel type (s, p...) est leur dernière sous-couche partiellement ou complètement remplie ?

Le bloc p

Ecris la configuration électronique du carbone ($Z=6$) et de l'oxygène ($Z=8$). De quel type (s, p...) est leur dernière couche partiellement ou complètement remplie ?

Conclusion

1) Qu'indique le bloc dans lequel se trouve un atome ? **ANA**

2) Dans un bloc, qu'indique la position de la colonne (ex. : première colonne du bloc, deuxième colonne du bloc...) ? **ANA**

3) Qu'indique le numéro de la période (ligne du tableau périodique) ? **ANA**

Exercice : détermine la configuration électronique du phosphore, sans même regarder son numéro atomique. **REA**
