

Correction de l'activité 1 page 66

1. (a) Cf. cours.
(b) Les atomes d'éléments appartenant à une même ligne ont la même dernière couche occupée.
Les atomes d'éléments appartenant à une même colonne ont le même nombre d'électrons de valence.
2. La dernière couche occupée de cette configuration électronique est la troisième : cet élément appartient donc à la troisième ligne. Il a quatre électrons de valence, il appartient donc à la quatorzième colonne. *(Il y a dix colonnes entre la deuxième et la treizième pour les atomes de numéro atomique supérieur à 18.)*
3. (a) O ($Z = 8$) : $1s^2 2s^2 2p^4$
(b) La dernière couche occupée d'un atome d'oxygène est la deuxième : il appartient donc à la deuxième ligne. Il possède six électrons de valence donc il est dans la seizième colonne.
4. **Pour savoir à quelle ligne appartient un élément, on regarde la dernière couche occupée.**
Pour savoir à quelle colonne il appartient, on compte ses électrons de valence.