

Test final

Exercice 01 :

Cocher la ou les cases correspondant à une affirmation exacte :

1) L'atome d'azote ($Z = 7$) compte :

- a. 2 électrons de valence.
- b. 3 électrons de valence.
- c. 5 électrons de valence.
- d. 7 électrons de valence

2) L'atome d'oxygène ($Z = 8$) est entouré de :

- a. 2 électrons non appariés sur sa couche périphérique.
- b. 4 électrons non appariés sur sa couche périphérique.
- c. 6 électrons non appariés sur sa couche périphérique.
- d. 8 électrons non appariés sur sa couche périphérique

Exercice 02 :

1) Donner la structure électronique les éléments suivants : 17Cl , 11Na , 37Rb , 48Cd , 51Sb

2) Indiquer le groupe et la période de chaque élément.

3) Classer par ordre de rayon atomique décroissant

Exercice 03 :

Donner la Représentation de Lewis de la molécule H_2CO_3

Exercice 04 :

Ecrire les formules développées planes des molécules suivantes :

- 1) 3-Hydroxybutanal
- 2) 4-Aminobutan-2-ol
- 3) 5-Amino-2-éthyl-3-hydroxy-pentanenitrile
- 4) Acide 4-cyanobutanoïque

