



Objectif : Déterminer la place d'un élément dans la classification périodique en connaissant la configuration électronique de l'atome correspondant.

Entraîne-toi !!

Réponds à chaque question en rédigeant ta réponse en suivant le modèle donné. Si besoin aide-toi des questions.



2) Quel est le symbole et le nom de l'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^2 (2s)^1$?

.....

.....

.....

.....

3) Quel est le symbole et le nom de l'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^1$?

.....

.....

.....

.....

4) Quel est le symbole et le nom de l'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p)^2$?

.....

.....

.....

.....

5) Quel est le symbole et le nom de l'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p)^6$?

.....

.....

.....

.....

6) Quel est le symbole et le nom de l'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^4$?

.....

.....

.....

.....

Fiche méthode

Objectif : Déterminer la place d'un élément dans la classification périodique en connaissant la configuration électronique de l'atome correspondant.



Pour chaque exemple étudié, tu peux t'aider des questions suivantes puis du texte à trous pour rédiger ta réponse.

Question 1 : En combien de couche électronique sont réparties les électrons de cet élément chimique ?

Question 2 : Quelle est la couche de valence de cet élément chimique ?

Question 3 : Sur quelle période (=ligne) se trouve cet élément chimique ?

Question 4 : Combien d'électron de valence possède cet élément chimique ?

Question 5 : Dans quelle colonne du tableau périodique se trouve cet élément chimique ? Indique le numéro en chiffre romain.

Texte à trous : réponse modèle

L'élément chimique dont la configuration électronique est $(1s)^2 (2s)^2 (2p)^4$ se situe dans la période car ses électrons sont réparties en couches. Il est dans la colonne car il possède électrons de valence. Il a pour symboleet se nomme le