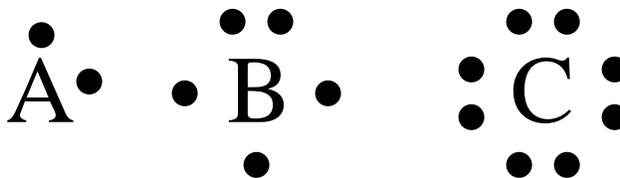


5. Place sur le tableau périodique ci-dessous la lettre de l'atome correspondant à chacune des affirmations suivantes.

- Je possède 2 protons et 2 électrons de valence.
- Je suis un métalloïde qui possède $3e^-$ sur la couche de valence.
- Je suis un atome d'un élément qui fait partie de la période 3 et du groupe 2.
- Je suis un gaz rare de la période 2.
- Je possède 2 électrons de valence sur la 4^e couche d'électrons.
- Si j'accepte trois électrons, j'obtiens le même nombre d'électrons que le Néon.
- Je l'élément de la 3^{ème} période dont la couche de valence est saturée (pleine).

6. Examine ces schémas de configuration électronique des trois éléments ci-dessous, afin de répondre aux questions suivantes.



- En te basant sur les 20 premiers éléments du tableau périodique, quels éléments pourraient être représentés par la lettre **A** ? _____
- En te basant sur les 20 premiers éléments du tableau périodique, quels éléments pourraient être représentés par la lettre **B** ? _____
- En te basant sur les 20 premiers éléments du tableau périodique, quels éléments pourraient être représentés par la lettre **C** ? _____

7. 1) Détermine d'abord si la liaison est covalente ou ionique dans les composés suivants.

2) Modélise ensuite la formation des liaisons dans ces composés.

a) CH_4

b) AlCl_3

c) O_2

d) K_2O

8. Associe chaque énoncé de la colonne de gauche à un terme de la colonne de droite en inscrivant la lettre correspondante dans l'espace prévu à cet effet.

_____ 1. Un ion de charge positive.

_____ 2. Un atome chargé.

_____ 3. Le type de liaison qui unit les anions et les cations.

_____ 4. Le type de liaison unissant les atomes qui partagent une paire d'électrons.

_____ 5. Le nombre de protons dans un atome.

_____ 6. Les rangées dans un tableau périodique.

_____ 7. Un atome de charge négative.

_____ 8. Une molécule contenant deux atomes.

a) le numéro atomique

b) les périodes

c) l'ion

d) un cation

e) un anion

f) la liaison ionique

g) une molécule diatomique

h) la liaison covalente