Nom

Date

Sciences naturelles 9

**Le Tableau périodique et les modèles de Bohr**

1. Associe chaque description de la colonne A au terme approprié de la colonne B. Inscris la lettre correspondant à la réponse dans l’espace prévue à gauche.

A B

Les éléments du tableau périodique sont classés par…. A. Groupe

Éléments non-malléable, non-ductile, et mauvais conducteur. B. Numéro atomique

Le nom d’une colonne dans le tableau périodique. C. Masse atomique

Une rangée dans le tableau périodique. D. Molécule

La somme du nombre de proton et de neutrons dans un atome. E. Métalloïdes

Des éléments malléable et ductile qui sont bons conducteurs. F. Non-métaux

Élément possédant certaines propriétés des métaux et certaines G. Période

propriétés des non-métaux H. Métaux

2. Écrivez le nom de l’élément indiqué par chacun des symboles chimiques suivants et ensuit dessinez le modèle de Bohr de l’atome de chacun de ces éléments.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Symbole chimique | Nom de l’élément | Modèle de Bohr de l’atome |
| H |  |  |
| He |  |  |
| Li |  |  |
| Be |  |  |
| B |  |  |
| C |  |  |
| N |  |  |
| O |  |  |
| F |  |  |
| Ne |  |  |
| Na |  |  |
| Mg |  |  |
| Al |  |  |
| Si |  |  |
| P |  |  |
| S |  |  |
| Cl |  |  |
| Ar |  |  |