EXERCICES DE REVISIONS – CHIMIE-5G-1H

**EXERCICES :**

1. Compléter l’exercice suivant à partir du modèle proposé pour le chlorure de sodium.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Exemple** | **Métal** | **Non-métal** | **Composé ionique correspondant** |
| **Nom et symbole des atomes** | Sodium : Na | Chlore : Cl | Chlorure de sodium : NaCl |
| **Nombre atomique Z et répartition électronique** | 112 8 1 | 172 8 7 | Na+ |Cl-| |
| **Nombre d’électrons dans la couche périphérique** | 1 | 7 |
| **Electronégativité** | 0.9 | 3.15 |
| **Différence d’électronégativité** | Δχ = 3.15-0.9 = 2.25 |
| **Représentation de Lewis** | Na : X | Cl :  |
| **Gaz rare de même configuration électronique** | Ne | Ar |
| **Représentation figurative** | X X X X |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Métal** | **Non-métal** | **Composé ionique correspondant** |
| **Nom et symbole des atomes** | Potassium : | Oxygène : |  |
| **Nombre atomique Z et répartition électronique** |  |  |  |
| **Electronégativité** |  |  |
| **Différence d’électronégativité** |  |
| **Gaz rare de même configuration électronique** |  |  |
| **Représentation figurative** |  |

1. Compléter le tableau suivant :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Molécule** | **Liaison …****(en fonction de la différence d’électronégativité)** | **Représentation de la molécule** |
| **BaBr2** |  |  |
| **Na2** |  |  |
| **PCl3** |  |  |
| **Fe2** |  |  |
| **Ag2S** |  |  |
| **CO2** |  |  |