**Sci 10 Chimie Jour 6 Les composes ioniques – Les carreaux**

*Gardez les règles suivantes à l’esprit lors de la formation de composes:*

1. *Vous devez finir avec un rectangle.*
2. *En écrivant la formule, écrivez l’ion positif (le métal du côté gauche du tableau périodique) en premier, suivi par une indice (un chiffre souscrit) qui indique le nombre de carreaux utilises (aucune indice s’il n’y avait qu’un carreau) et puis l’ion négatif (un non-métal du côté droit du tableau périodique), suivis par une indice qui indique le nombre de carreaux utilises (aucune indice s’il n’y avait qu’un carreau).*
3. *Sur quel côté mettez-vous le carreau qui représente l’ion positif?*
4. *Sur quel côté mettez-vous le carreau qui représente l’ion négatif?*

Ex:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***H+ et F1-*** |  | ***HF*** | ***Fluorure d’hydrogène*** |

**PARTIE A – Écrivez la formule pour les composes suivants:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Nom** | **Formule** |  | **Nom** | **Formule** |
|  | Chlorure de potassium  |  |  | Chlorure d’hydrogène |  |
|  | Oxyde de potassium  |  |  | Chlorure de magnésium  |  |
|  | Nitrure de potassium  |  |  | Oxyde de magnésium  |  |
|  | Chlorure de sodium  |  |  | Nitrure de magnésium  |  |
|  | Oxyde de sodium  |  |  | Chlorure d’aluminium  |  |
|  | Nitrure de sodium  |  |  | Nitrure d’aluminium |  |
|  | Chlorure de calcium  |  |  | Oxyde d’aluminium |  |
|  | Oxyde de calcium  |  |  | Chlorure de fer(II)  |  |
|  | Nitrure de calcium  |  |  | Nitrure de fer(II) |  |
|  | Hydrure de bore |  |  | Oxyde de fer(II) |  |

**PARTIE B – Déterminez la formule du compose qui sera formé de la combinaison suivant d’ions. Mettez vos réponses sur les lignes fournies.**

a) H+ et Br1- b) K+ et S2-

c) K+ et I1- d) Cu+ et F1-

e) Fe2+ et S2- f) K+ et P3-

g) Cu+ et O2- h) Li+ et S2-

i) Cu+ et P3- j) Fe3+ et N3-

k) Al3+ et P3- l) Fe3+ et P3-

m) Cu2+ et Br1- n) Cu2+ et F1-

Nom: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**JOURNAL 2: Les composes ioniques – Comment écrire les formules** *\*PowerSchool*

1. Lorsqu’on forme des composes ioniques – qu’est-ce qui vient en premier?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Qu’est-ce qui vient en premier?** | **Qu’est-ce qui vient en premier?** |
| 1. **Pour écrire la formule :**
 | L’anion ou le cation? | Le métal ou le non-métal? |
| 1. **Pour écrire le nom :**
 | L’anion ou le cation? | Le métal ou le non-métal? |

1. Comment identifie-t-on qu’il y a plus qu’un atome d’un élément présent dans un compose? Expliquez et donnez un exemple.
2. En Partie B, que remarquez-vous à propos le cuivre (Cu) et le fer (Fe)?

**Évaluation**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **3** | **2** | **1** | **0** |
| **Le journal est réfléchi et démontre une application et compréhension des concepts investigués.**  | **Le journal est complet; cependant, une application des concepts investigués n’est pas toujours évident.**  | **Le journal manqué des composants et/ou ne démontre pas une compréhension des concepts investigués.**  | **Pas fait/ incomplet.** |