**Sci 10 Chimie Jour 9 – Les carreaux d’ions avec les ions polyatomiques**

Écrivez la formule pour le composé formé entre les ions ci-dessous:

a) Ni2+ et PO43– b) H+ et CO32–

c) Cr2+ et NO31– d) H+ et SO32–

e) Al3+ et SO42–

**Journal 3 (à remettre demain)**

1. Qu’est-ce qu’il faut faire différemment lorsqu’on écrit le **nom** d’un composé ionique avec un **métal de transition** (qui a plusieurs charges)? Donnez un exemple.
2. Est-ce que le nom correct pour **ScN** sera **nitrure de scandium (III)**? Pourquoi/ pourquoi pas?
3. En regardant la formule, expliquez comment déterminer **quel ion** (quelle charge) d’un métal de transition est utilisé. (Exemple: PbS2)
4. Pourquoi doit-on utiliser des **parenthèses** pour indiquer la présence de plus qu’un ion polyatomique dans un composé? Autrement dit, pourquoi doit-on écrire **Ca(OH)2 et non pas CaOH2?**

**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.** |