**Labo #9 : Déterminer où est aller les métaux: Activité *3-3C***

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

Partenaire :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Question

Quand la **chlorure de calcium (CaCl­2)** réagit avec **carbonate de lithium** comment pouvons-nous déterminer où sont allés les produits?

Hypothèse

Si le calcium et le lithium produisent certains couleurs lorsqu’ils sont placés dans un flame ***avant*** *la réaction* alors ils vont peut-être produire les mêmes couleurs après la réaction.

Matériel

Voir Page 102

Procédure

Suivre les instructions de ton enseignant et du manuel pages 102-103/Activité 3-3C.

**Labo #9 : Déterminer où est aller les métaux: Activité *3-3C***

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

Partenaire :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Question

Quand la **chlorure de calcium (CaCl­2)** réagit avec **carbonate de lithium** comment pouvons-nous déterminer où sont allés les produits?

Hypothèse

Si le calcium et le lithium produisent certains couleurs lorsqu’ils sont placés dans un flame ***avant*** *la réaction* alors ils vont peut-être produire les mêmes couleurs après la réaction.

Matériel

Voir Page 102

Procédure

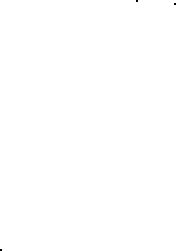
Suivre les instructions de ton enseignant et du manuel pages 102-103/Activité 3-3C.

Résultats

Table 1. Couleur observé lorsque l’échantillon est mis dans les flames

|  |  |
| --- | --- |
| **Échantillon** | **Couleur** |
| **Chlorure de calcium (CaCl­2)** |  |
| **Carbonate de lithium** |  |
| Inconnu liquide dans le bécher |  |
| Inconnu solide dans l’entonnoir |  |

Discussion



**Qu’as-tu découvert**

1. Qu’est-ce que c’est les noms des deux nouveaux produits chimiques? Comment sais-tu cela?
2. Où est allé le **calcium**? Où est allé le **lithium**?

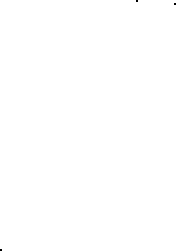
Conclusion (*Explique comment est-ce que tu sais où se trouve les deux composés)*

Résultats

Table 1. Couleur observé lorsque l’échantillon est mis dans les flames

|  |  |
| --- | --- |
| **Échantillon** | **Couleur** |
| **Chlorure de calcium (CaCl­2)** |  |
| **Carbonate de lithium** |  |
| Inconnu liquide dans le bécher |  |
| Inconnu solide dans l’entonnoir |  |

Discussion



**Qu’as-tu découvert**

1. Qu’est-ce que c’est les noms des deux nouveaux produits chimiques? Comment sais-tu cela?
2. Où est allé le **calcium**? Où est allé le **lithium**?

Conclusion (*Explique comment est-ce que tu sais où se trouve les deux composés)*