Nom

Date

Sciences naturelles 10

Augmenter la vitesse des réactions

En groupe de trois ou de quatre, vous allez concevoir trois réactions chimiques qui démonteront trois facteurs qui influent sur la vitesse des réactions chimiques.

L’instructeur démontra comment un catalyseur impacte la vitesse d’une réaction chimique. Il sera, donc, à vous de démontrer comment la température, la concentration, et la surface de contact influent sur la vitesse d’une réaction chimique.

**1. L’objectif**

**2. Matériaux**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Réaction #1 | Réaction #2 | Réaction #3 |
|  |  |  |

**3. Procédure**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Réaction #1 | Réaction #2 | Réaction #3 |
|  |  |  |

**4. Les résultats et les observations**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Réaction #1 | Réaction #2 | Réaction #3 |
|  |  |  |

**5. L’analyse et la discussion**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Réaction #1 | Réaction #2 | Réaction #3 |
|  |  |  |