

<p>Rôle : remplir d'eau cristallin et éprouvette. Retourner à sa place.</p>	<p>Rôle : Réaliser l'ensemble du montage et mettre les deux réactifs en contact.</p>	<p>Rôle : Mettre gants et lunette de protection. Mesurer ..... mL d'acide chlorhydrique et Retourner à sa place.</p>
<p>Rôle : Peser dans un erlenmeyer 1,0 g d'hydrogénocarbonate de sodium. Retourner à sa place.</p>	<p>Rôle : Surveiller que chacun réalise correctement sa partie du protocole.</p>	<p>Compléter la colonne du tableau, puis se déplacer dans la classe à la recherche des autres résultats.</p>

<p>Rôle : remplir d'eau cristallin et éprouvette. Retourner à sa place.</p>	<p>Rôle : Réaliser l'ensemble du montage et mettre les deux réactifs en contact.</p>	<p>Rôle : Mettre gants et lunette de protection. Mesurer ..... mL d'acide chlorhydrique et Retourner à sa place.</p>
<p>Rôle : Peser dans un erlenmeyer 1,0 g d'hydrogénocarbonate de sodium. Retourner à sa place.</p>	<p>Rôle : Surveiller que chacun réalise correctement sa partie du protocole.</p>	<p>Compléter la colonne du tableau, puis se déplacer dans la classe à la recherche des autres résultats.</p>

Mélange	1	2	3
Couleur de la solution dans l'état initial			
Couleur de la solution dans l'état final			
Reste-t-il du solide dans l'état final			
Volume de gaz formé dans l'état final			
Quel est le réactif limitant			

#### Aides $\text{NaHCO}_3$

- 1- Quelle est la masse d'une seule molécule de  $\text{NaHCO}_3$  ?
- 2- Combien y a-t-il de molécules d'hydrogénocarbonate de sodium dans 1,0 g de  $\text{NaHCO}_3$  ?
- 3- Sachant que le nombre d'Avogadro correspond au nombre d'entités qu'il y a dans une mole, quelle est la quantité de matière de  $\text{NaHCO}_3$  ?

#### Aides $\text{H}_3\text{O}^+$

- 1- Quelle est la masse d'un seul ion  $\text{H}_3\text{O}^+$  ?
- 2- Sachant que la concentration en masse de l'ion  $\text{H}_3\text{O}^+$  est de  $19 \text{ g.L}^{-1}$ , et que vous en avez prélevé ..... mL, soit ..... L, quelle est la masse d'ion  $\text{H}_3\text{O}^+$  introduite dans l'erlenmeyer ?
- 3- Combien y a-t-il d'ion  $\text{H}_3\text{O}^+$  introduit dans l'erlenmeyer ?
- 4- Sachant que le nombre d'Avogadro correspond au nombre d'entités qu'il y a dans une mole, quelle est la quantité de matière de  $\text{H}_3\text{O}^+$  ?