

## COMPROBACIÓN DE LEY DE LAVOISIER O PRINCIPIO DE CONSERVACIÓN DE LA MATERIA EN UNA REACCIÓN QUÍMICA

Objetivo/s	Comprobar experimentalmente la primera ley de la Química, llamada el <b>Principio Fundamental de la Química o LEY DE LAVOISIER</b>																
Material	<b>Balanza, Erlenmeyer de 100 ml, globo</b>  <b>Comprimido efervescente, agua</b>																
Procedimiento y montaje	<p>NOTA.- Ir apuntando las medidas correspondientes en la tabla, a medida que vamos haciendo el procedimiento:</p> <p>1) Se pesa el comprimido efervescente (<math>m_1</math>)</p> <p>2) Se pesa un globo (<math>m_2</math>)</p> <p>3) Pesa un erlenmeyer de 100 ml (<math>m_2</math>) y añade agua destilada hasta mucho más de la mitad. Se pesa (<math>m_3</math>)</p> <p>5) Se añade el comprimido efervescente al erlenmeyer, a la vez que se coloca la boca del globo a la boca del erlenmeyer. Se aprecia que el globo se va llenando del gas anhídrido carbónico <math>CO_2</math>.</p> $C_6H_8O_4 \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(l)$ <p>Cuando acabe la efervescencia se pesa de nuevo todo el conjunto (<math>m_4</math>)</p>																
ANÁLISIS DE DATOS	<p><u>TABLA DE DATOS BRUTOS Y TABLA DE DATOS PROCESADOS</u></p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th style="width: 25%;">Masa comprimido <math>m_1</math> (g)</th> <th style="width: 25%;">Masa del globo <math>m_2</math> (g)</th> <th style="width: 25%;">Masa Erlenmey + agua <math>m_3</math> (g)</th> <th style="width: 25%;">Masa Erlenmeyer+agua+globo <math>m_4</math> (g)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> <tr> <td colspan="3">Suma masa REACTIVOS (<math>m_1 + m_2 + m_3</math>)</td> <td>Suma masa PRODUCTOS (<math>m_4</math>)</td> </tr> <tr> <td> </td> <td> </td> <td> </td> <td> </td> </tr> </tbody> </table>	Masa comprimido $m_1$ (g)	Masa del globo $m_2$ (g)	Masa Erlenmey + agua $m_3$ (g)	Masa Erlenmeyer+agua+globo $m_4$ (g)					Suma masa REACTIVOS ( $m_1 + m_2 + m_3$ )			Suma masa PRODUCTOS ( $m_4$ )				
Masa comprimido $m_1$ (g)	Masa del globo $m_2$ (g)	Masa Erlenmey + agua $m_3$ (g)	Masa Erlenmeyer+agua+globo $m_4$ (g)														
Suma masa REACTIVOS ( $m_1 + m_2 + m_3$ )			Suma masa PRODUCTOS ( $m_4$ )														
CONCLUSIONES Y EVALUACIÓN	<p><u>CONCLUSIONES</u></p> <p>6) Como consecuencia de la práctica realizada, definir la <b>LEY DE LAVOISIER</b> (Ley Fundamental de la Química):</p> <p><u>EVALUACIÓN</u></p> <p>7) ¿Por qué crees que el resultado no sale bien?:</p>																

