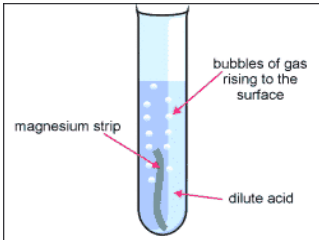




ALGUNAS MANERAS DE IDENTIFICAR UNA REACCIÓN QUÍMICA

<p>Objetivo/s</p>	<p>Qué es lo que puede identificar que nos encontramos en un cambio, transformación o reacción química, y cómo la representamos en el papel como una ecuación química, usando los términos (s), (l), (g) y (aq) después en las formulas..</p> <p>Las formas que apreciamos que ha habido una reacción química son fundamentalmente: A), B), C) Y D).</p>	
<p>Montaje, material, procedimiento y ecuación</p>	<p>A) DESPRENDIMIENTO DE UN GAS (BURBUJEO)</p> <p>1) Que el cambio produzca un gas (burbujeo) en una disolución</p> 	<p>Gradilla con tubos de ensayo grandes, Cinta de magnesio (Mg) y ácido clorhídrico HCl 1 M</p> <p>1) Coger un tubo de ensayo grande y echar solución de ácido clorhídrico 1 M hasta una cuarta parte del tubo aproximadamente.</p> <p>2) Partir con las manos un trozo de cinta de magnesio Mg y echarla a la solución. La aparición de un burbujeo es un identificativo de cambio químico.</p> <p>$Mg(s) + HCl(aq) \rightarrow H_2(g) + MgCl_2(aq)$</p>
	<p>2) Que el cambio produzca un gas (burbujeo) en un sólido.</p> 	<p>Frasco con cuentagotas, carbonato cálcico CaCO₃ (mármol, piedra caliza, caparazones de moluscos....). y ácido clorhídrico HCl 1 M</p> <p>1) Echar una gotas de la solución de ácido clorhídrico 1 M encima de la piedra de carbonato cálcico CaCO₃. Un burbujeo de gas es indicativo que ha habido reacción.</p> <p>$CaCO_3(s) + HCl(aq) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(l) + CaCl_2(aq)$</p> <p>NOTA.- esta es una manera de diferenciar una roca caliza de una arenisca.</p>
	<p>B) CAMBIO TEMPERATURA (ENERGÍA)</p> <p>3) Que el cambio produzca un iluminación (combustión)</p> 	<p>Cinta de magnesio Mg, pinzas metálicas largas, mechero largo</p> <p>1) Se parte con las manos un trozo de cinta de magnesio y se coloca en la pinza metálica larga. Se empieza su combustión con la ayuda de un mechero. En el momento que empiece ya se quemará solo con una llama fluorescente. Cuidado con el deslumbre de luz. El sólido blanco que queda es el óxido de magnesio</p> <p>$Mg(s) + O_2(g) \rightarrow MgO(s) + \text{energía}$</p>

