

El escenario

Tema	Propiedades de los compuestos orgánicos: hidrocarburos
Duración	3,06 minutos
Objetivos principales	Aprender algunas propiedades de los compuestos orgánicos.
Objetivos detallados	Observación de los cambios que ocurren durante la reacción. Conociendo las propiedades de los hidrocarburos clorados Aprender sobre reacciones de intercambio en soluciones de sales inorgánicas.
Estructura y descripción de los experimentos:	
1. Introducción	Descripción: A diferencia de las sales inorgánicas, los compuestos orgánicos no se hidrolizan en iones. El 1-clorobutano no reacciona con el nitrato de plata (V) y no forma un precipitado, como ocurre con una solución de sal de mesa (cloruro de sodio). En un tubo de ensayo que contiene cloruro de sodio, tiene lugar una reacción de intercambio iónico y se forma un precipitado blanco insoluble de cloruro de plata. El átomo de cloro en un compuesto orgánico no se separa en un ambiente acuoso.
2. tema principal	Descripción: Comprender la reactividad de los compuestos orgánicos.
experimento	<p>Equipo: tubos de ensayo, pipetas Pasteur, espátula, botella de lavado con agua.</p> <p>Reactivos: 1-clorobutano, solución acuosa de nitrato de plata (V), solución acuosa de cloruro de sodio</p> <p>Precauciones: ¡trabajar con guantes y gafas protectoras!</p> <p>Descripción: Uso Con una pipeta Pasteur, agregue aproximadamente 1 ml de solución de 1-clorobutano y cloruro de sodio a dos tubos de ensayo colocados en una gradilla. Luego agregue unas gotas de solución de AgNO_3 a ambos tubos de ensayo con solución de 1-clorobutano y cloruro de sodio.</p> <p>Después de completar el ejercicio, vierte las soluciones en los recipientes indicados por el profesor.</p> <p>preguntas:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Escriba sus observaciones de las transformaciones que tienen lugar en los tubos de ensayo. 2. ¿Por qué no se produjo la reacción en el primer tubo de ensayo? <p>Conclusiones : Después de mezclar una solución de nitrato de plata (V) con una solución que contiene iones de cloruro, se libera un precipitado blanco grisáceo que se oscurece en el aire. Esta es una reacción característica para detectar iones de cloruro. Los compuestos orgánicos como el 1-clorobutano no se disocian y no producen dichos iones, por lo que la reacción no tiene lugar en el tubo de ensayo No. 1.</p> <p>Nivel: Escuela Secundaria</p>

