

LAS TRANSFORMACIONES QUÍMICAS

En la secuencia didáctica “Las transformaciones químicas” se aborda la idea de que las transformaciones químicas pueden distinguirse de otro tipo de procesos (como los cambios de estado de una misma sustancia) mediante el reconocimiento de la formación de algún producto distinto de los materiales de partida.

Grados sugerido: séptimo grado de CABA y sexto grado de la Provincia de Buenos Aires y Córdoba.

Contenidos específicos:

- Diferencias entre las transformaciones químicas y los cambios de estado de una misma sustancia.
- Reconocimiento de productos y reactivos.
- Combustión como ejemplo de transformación química que requiere un combustible y un comburente (oxígeno).
- Transformaciones químicas que producen un gas.
- Oxidación de metales.

Materiales necesarios:

- Mechero de Bunsen con trípode y tela de amianto
- Jarritos
- Barras de chocolate
- Cucharas de madera
- Trozos de papel
- Vasos de precipitados de 250 ml o 500 ml
- Encendedor
- Velas
- Bandejas de plástico o platos para colocar las velas
- Cronómetros
- Probetas de 50 ml
- Vinagre de alcohol
- Bicarbonato de sodio
- Balanza electrónica
- Botellas de plástico
- Globos
- Frascos con tapa
- Clavos de hierro (u otro material)
- Recipiente para hervir
- Aceite
- Marcador indeleble

Cantidad de experiencias: 4 (cuatro)

Encuentros estimados: 5 (cinco)