

Memorama: Tipos de Reacciones Químicas

Bachillerato General Unificado (BGU) - Química

Objetivo de aprendizaje: Comparar los tipos de reacciones químicas: combinación, descomposición, desplazamiento, exotermicas y endotermicas, partiendo de la experimentación, el análisis y la interpretación de datos.

Tema transversal: Educación para la comprensión científica: reconocer que las reacciones químicas explican transformaciones cotidianas, desde la oxidación de un metal hasta la fotosíntesis de las plantas.

Destreza curricular: CN.Q.5.1.14

Recorta las tarjetas por las líneas punteadas y juega memorama en parejas.

Endotermica

Un compuesto se rompe y da origen a dos o mas sustancias mas simples. Ejemplo: el agua se descompone en hidrogeno y oxigeno.

Dos o mas sustancias se unen para formar un solo compuesto nuevo. Ejemplo: hierro + oxigeno forman oxido de hierro.

Desplazamiento

Reaccion que libera energia en forma de calor hacia el entorno. Ejemplo: la combustion de la madera o el gas.

Combinacion

Reaccion que absorbe energia del entorno para poder ocurrir. Ejemplo: la fotosintesis absorbe energia de la luz solar.

Exotermica

Descomposicion

Un elemento libre reemplaza a otro dentro de un compuesto. Ejemplo: el zinc desplaza al cobre en una solucion de sulfato de cobre.

Autoevaluacion

Parejas encontradas: ____ de 5

Como me parecio esta actividad: Facil () Normal () Dificil ()