



GUÍA 13: Tipos de Reacciones Químicas

GUÍA 13/UNIDAD 4

CURSO 1º MEDIO

Prof.: Camila Araya

Correo: camila.araya@soceduc.cl

Nombre: _____ Curso: _____

Objetivo de Aprendizaje:

"Comprender la reacción química como el reordenamiento de átomos para la formación de sustancias nuevas. Tipos de reacciones. Realización de investigaciones experimentales y no experimentales"

Indicadores de Evaluación:

- Diferenciar los tipos de reacciones químicas a nivel macroscópico, simbólico y microscópico
- Identificar los tipos de reacciones químicas según criterio de energía involucrada, transformación y tipo de partícula involucrada.

A continuación, se presenta un apoyo de los contenidos que se abordaron en clases.

Tipos de Reacciones Químicas

Según criterio de Transformación de los Reactantes

Reacciones Síntesis o Combinación: Son aquellas donde dos o más sustancias reaccionan para formar un único producto.

Reacciones Descomposición: Son aquellas donde una sustancia experimenta un cambio químico que produce dos o más sustancias distintas.

Reacciones Sustitución o Intercambio Simple: son aquellas que se producen cuando reaccionan un elemento y un compuesto, el elemento reemplaza en su posición a uno de los átomos del compuesto.

Reacciones Sustitución Intercambio Doble: Son aquellas donde un átomo de un reactante se sustituye o intercambia por un átomo de otro reactante.

Según criterio de Transformación de los Reactantes

Reacciones de Neutralización o de Ácido-Base: Son aquellas que se producen cuando se mezcla una disolución de un ácido y una disolución de una base formando agua y una sal.

Reacciones Redox (Reducción-Oxidación): Son aquellas donde los electrones se transfieren entre las sustancias involucradas.

Reacciones de Precipitación: Son aquellas que se producen cuando se mezclan disoluciones donde ciertos pares de iones con cargas opuestas se atraen entre sí con tal fuerza, que forman compuestos insolubles o un precipitado.

Especial

Reacciones de Combustión: son aquellas que se producen entre sustancias ricas en energía química, llamadas combustibles y oxígeno que se denomina comburente.

Conceptos extras

Ácidos: Son sustancias que se ionizan en disoluciones acuosas para formar iones hidrógeno (H^+).

Base: Son sustancias que producen iones hidróxido (OH^-) cuando se disuelven en agua

Oxidación: Proceso en el que una sustancia experimenta una pérdida de electrones.

Reducción: Proceso en el que una sustancia experimenta una ganancia de electrones.