

PROPÓSITO:

Establecer criterios de clasificación para las reacciones químicas inorgánicas.

MOTIVACIÓN:

EXPLICACIÓN:

Una reacción química, también llamada cambio químico o fenómeno químico, es todo proceso termodinámico en el cual o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces, en otras sustancias llamadas productos. Los reactantes pueden ser elemento o compuestos.

EJERCICIOS:

Realice una infografía de la clasificación de las reacciones químicas.

EVALUACIÓN:

1. Realice mediante un mapa conceptual los tipos de reacciones químicas: Síntesis, análisis, simple sustitución o desplazamiento y doble sustitución.
2. ¿Qué es un óxido? ¿Cómo se forma el óxido de un clavo?
3. Explique la clasificación de los compuestos químicos inorgánicos: óxidos, hidruros, hidróxidos, ácidos y sales.
4. En qué consisten las reacciones de neutralización.
5. Cómo nombrar los compuestos químicos inorgánicos.

BIBLIOGRAFÍA:

-<https://www.vgr.es/fisica/tema10>

-<https://www.saber.ula.ve/reacciones-quimicas>

-Texto Zona Activa grado octavo editorial Voluntad