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 estrucura molecular y sus enlace, en otras sustancias llamadas produtos. 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 que consiste las reacciones de neutralización.

5. Cómo nombrar los compuestos químicos inorgánicos.

BIBLIOGRAFÍA:

-https./7www.vgr.es>física>tem..

-https://www.saber.ula.ve>rea.....

-Texto ZonActiva grado octavo editorial volunta