

GUÍA DE TRABAJO PARA EL ESTUDIANTE

PROFESOR(A)	CAROLAINE URRRA CANALES	FECHA	
NOMBRE ESTUDIANTE/ INTEGRANTES		CURSO	1ro ____
UNIDAD/CONTENIDO/ TEMA	Unidad n°1: Reacción Química Cambios físicos y químicos. Reacciones químicas.		
OBJETIVO	- Comprender cuando ocurre un cambio físico y uno químico. - Identificar las partes de una reacción química		
OA CONSIDERADOS	OA 18: Desarrollar un modelo que describa cómo el número total de átomos no varía en una reacción química y cómo la masa se conserva aplicando la ley de la conservación de la materia.		

1.- Describir o definir los siguientes términos (2 ptos c/u, 6 ptos en total)

a) Cambio físico:

b) Cambio Químico:

c) Reacción Química:

d) Modelo de las colisiones:

e) Proceso reversible:

f) Proceso irreversible:

2.- Mencionar tres ejemplos de cambios físicos y químicos respectivamente (1 pto c/u, 6 ptos en total)

3.- Determinar si la situación corresponde a cambio físico o cambio químico (1 pto c/u, 5 ptos en total)

- a) Condensación del agua _____
- b) Disolución de azúcar en agua _____
- c) Corrosión de un metal _____
- d) Combustión del petróleo _____
- e) Ciclo del agua _____

4- La siguiente reacción sirve para formar agua: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ (2 pts c/u, 8 pts en total)

- a) ¿Cuáles son los reactantes _____
- b) Nombra los productos de la reacción. _____
- c) ¿Cuántas moléculas reactantes participan en la reacción? _____
- d) ¿Cuántas moléculas productos se forman? _____

5.- Esta reacción forma ácido clorhídrico: $\text{Cl}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$ (2 pts c/u, 8 pts en total)

- a) ¿Cuáles son los reactantes _____
- b) Nombra los productos de la reacción. _____
- c) ¿Cuántas moléculas reactantes participan en la reacción? _____
- d) ¿Cuántas moléculas productos se forman? _____