

CM REACCIONES QUIMICAS. TIPOS – BALANCEO

HEIDY NATALY VELASCO CASTILLO

10-2

INSTITUCION EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

CREACION DE EMPRESAS

MARTHA LUCIA GUTIERREZ CASTIBLANCO

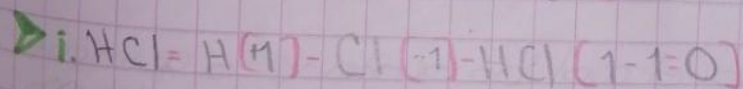
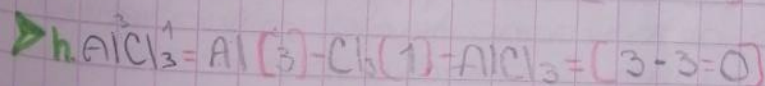
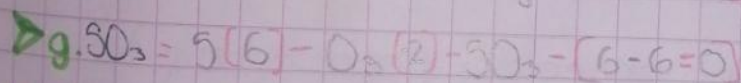
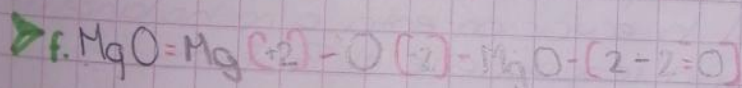
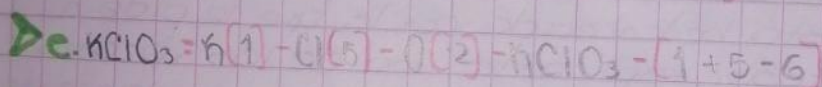
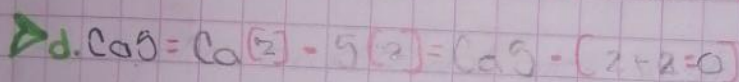
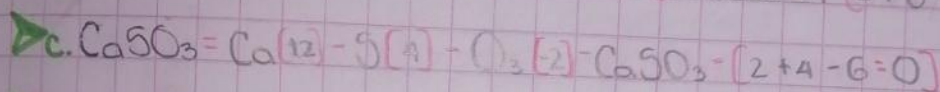
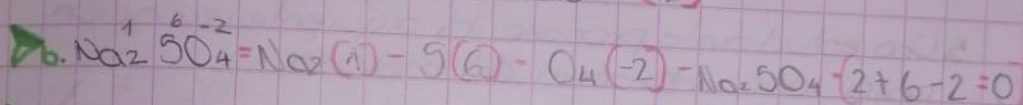
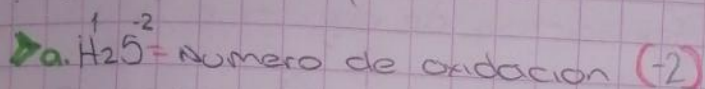
IBAGUE – TOLIMA

2021

Reacciones Químicas

Tipos - Balanceo

1. Hallar el número de oxidación de los siguientes compuestos:



1. la oxidación se define como:

a) El aumento de oxígeno

2. La reducción se define como:

b) la pérdida del oxígeno de una sustancia

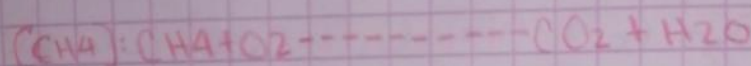
3. En la ecuación: $\text{PbO} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
los coeficientes que balancean la ecuación son:

a) 4, 1, 2, 4

4. Una reacción química es un proceso en el que hay:

a) Ruptura y formación de nuevos enlaces

5. Un estudiante propone la siguiente ecuación para la combustión del metano



El estudiante no está tan seguro si la ecuación está balanceada por lo que le pide a su profesor explicarle una de las razones por la cual la ecuación está o no balanceada.
¿Que debería responderle el Profesor?

b) Si está balanceada, porque hay 1 átomo de carbono tanto en los reactivos como en el producto

6. Proceso por el cual las sustancias químicas que se ponen de contacto se transforman y dan lugar a nuevas sustancias

d) Reacción Química