**GUIA DE RETROALIMENTACIÓN Nº2 QUÍMICA**

**Iº MEDIO**

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso:\_\_\_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_**

**Objetivo de Aprendizaje:**

**OA 17**
Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria, considerando:
> La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio de temperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros.
> La influencia de la cantidad de sustancia, la temperatura, el volumen y la presión en ellas.
> Su representación simbólica en ecuaciones químicas.
> Su impacto en los seres vivos y el entorno.

**Instrucciones:**

1. Describir las instrucciones propias de la guía.

Resuelve las siguientes preguntas y ejercicios

1.-¿Qué dice la ley de conservación de la materia?

|  |
| --- |
| en la naturaleza nada se crea ni nada se destruye, todo se transforma. |

2.-Reconoce la ecuación no balanceada:

a) Ca + O2  → 2CaO

b) CO2  → C + O2

c) H2  + O2  → H2O2

R: a) se debe anteponer un 2 al Ca para poder igualar

3.-Realiza el balance para la reacción de combustión ¿Cuál es el valor de X?:

|  |
| --- |
|  CH4  + XO2  → CO2  + 2 H2O X=21. En las reacciones de combustión un combustible (metano) reacciona con un comburente (O2) ¿Cuál es el producto de la reacción de combustión? \_\_\_\_\_\_CO2 y H2O\_\_
 |

H2  + O2  → H2O24.-Completa con el balance de las siguientes reacciones

|  |
| --- |
| 1) XCu + H2→ 2CuH X=22) N2  + X H2  → 2NH3 X=33) XFe + 3 O2  → Y Fe2O3 X=4 Y=24) XH2  + C → CH4 X=2 |

5.-Determina los coeficientes estequiométricos para las siguientes reacciones.

|  |
| --- |
| 1) Pb + H2 → PbH4 1:2:12) N2  + O2  → NO2 1:2:23) Fe + O2  → FeO 2:1:24) O2  + C → CO 1:2:25) H2  + O2  → H2O 2:1:2 |