**GUIA DE AUTOAPRENDIZAJE Nº1 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.

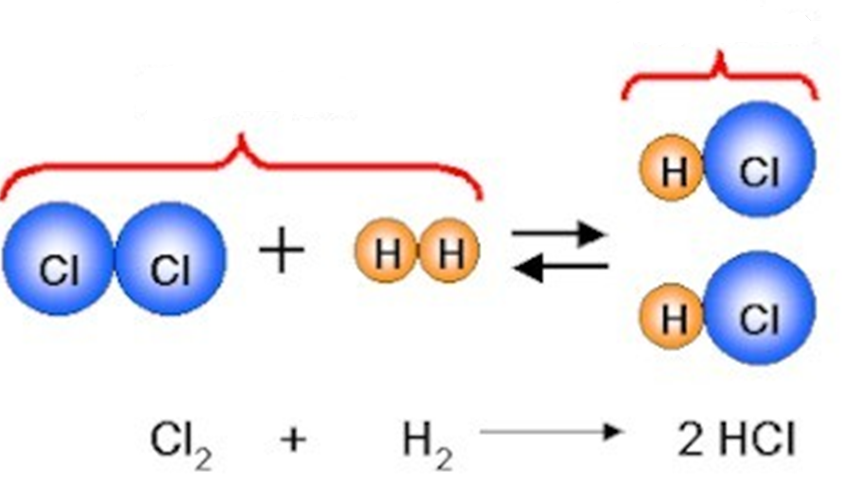
**Instrucciones:**

1. Describir las instrucciones propias de la guía.

1.-¿Cuáles son los componentes de una ecuación química?

|  |
| --- |
|  |

2.-Para la ecuación reconoce:



1. REACTANTE:
2. PRODUCTO:

C) FLECHA:

D) COEFICIENTES ESTEQUIOMÉTRICOS:

3.-¿Qué evidencias corresponden a una reacción química? Menciona 4

|  |
| --- |
| 1)  2)  3)  4) |

4.-¿Qué condiciones deben darse en un choque efectivo?

|  |
| --- |
| 1)  2) |

5.-Menciona 4 cambios físicos y 4 cambios químicos

|  |  |
| --- | --- |
| Cambios físicos | Cambios químicos |
| a)  b)  c)  d) |  |

6.-¿Qué ley deben cumplir todas las reacciones químicas?

|  |
| --- |
|  |

7. -a) ¿Cuáles son los coeficientes para las siguientes reacciones?

I) 6 H2O (l) + 6 CO2(g)  ↔ C6H12O6(s) + 6 O2(g) \_\_\_\_\_

II) 2 H2O (l)  ↔ 2H2(g) + O2 (g) \_\_\_\_\_\_\_

b) ¿En qué estado se encuentra? 1) H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_

2) O2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3) CO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4) C6H12O6 \_\_\_\_\_\_\_\_