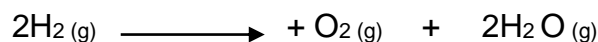
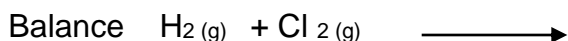




- 1- Representa en forma visual gráfica lo que ocurre en la reacción de síntesis del agua.



- 2- Escribe los métodos químicos que existen para balancear ecuaciones químicas.
- 3- Por el método de tanteo escribe la ecuación balanceada de la fórmula del ácido clorhídrico.



- 4- Escribe la ecuación balanceada del ácido clorhídrico cuando se le agrega hierro metálico para formar cloruro de hierro + hidrogeno gaseoso.
- 5- Desarrolla el balance químico de las ecuaciones de la actividad No1 página 114

- 6- Escribe el desarrollo del balance químico por el método algébrico de la ecuación del ácido clorhídrico (HCl) y el Zinc metálico (Zn), produciendo cloruro de Zinc (ZnCl_2) e hidrogeno gaseoso.



- 7- Qué significa el término REDOX.
- 8- Balanceada por método REDOX la ecuación siguiente



- 9- ¿Cuándo una reacción química esta balanceada?
- 10- ¿Cuándo se realiza una ecuación química reversible?
- 11- ¿Cuándo se establece un equilibrio químico?

- 12- Escribe el principio que estableció el químico francés Henri Louis Chatelier.

13-¿Cómo se producen las siguientes reacciones?

Exotérmica:

Endotérmica:

14-¿Cuáles son los factores que afectan el equilibrio químico?

15-Escribe la formula resultante de la ecuación



16-¿Qué es un ión?

17-¿Qué es la saponificación?

18-Escribe la ecuación que representa la disolución de una molécula de agua.

19-Escribe las características y ejemplos de las siguientes soluciones.

Soluciones ácidas:

Soluciones Alcalinas:

Soluciones Neutras:

20-Escribe las definiciones más recientes de ácidos y bases.

21-Explique cómo funciona la escala de pH que se utiliza para medir la acidez máxima o básico máximo. (Dibuja la escala y colorea según modelo).

22-¿Cuál es el pH de una solución de vinagre cuya concentración H^+ es de $4.5 \times 10^{-3} \text{ M}$

23-Encuentre el pH de una concentración de bilis H^+ : $1.0 \times 10^{-9} \text{ M}$