

# Guía de Aprendizaje-Autoevaluación Octubre 1°Medio

Lee atentamente y contesta de acuerdo a lo visto en clases

**\*Obligatorio**

1. Dirección de correo electrónico \*

---

2. Balanceo de ecuaciones que consiste en probar, contar o ensayar 1 punto  
tentativamente los coeficientes numéricos apropiados que permitan igualar el  
número de átomos en reactantes y productos \*

*Marca solo un óvalo.*

- Redox  
 Ion electron  
 Tanteo  
 Algebraico

3. Claudio toma varios clavos de Hierro ,los humedece y los deja expuestos a la 1 punto  
intemperie por varios días ¿Cuál es la reacción que se producirá sobre el  
hierro? \*

*Marca solo un óvalo.*

- Reduccion  
 Combustion  
 Oxidacion  
 Precipitación

4. ¿Qué ocurre con la cantidad de masa, en una reacción química? \*

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Aumenta
- Disminuye
- Permanece constante
- Se altera

5. En una reacción química... \*

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Se forman nuevas sustancias
- No se forman nuevas sustancias
- Las sustancias sólo cambian de estado físico
- Se forman reactantes

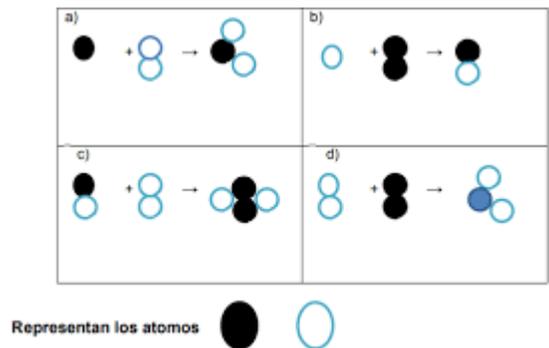
6. La siguiente reacción de ácido clorhídrico (HCl):  $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ . Nos indica que el numero de moléculas son \*

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- 1,1 y 2
- 1,2 y 1
- 2,1 y 1
- 1,1 y 1

7. En cuál de los diagramas se representa correctamente la Ley de la conservación de las masas o Ley de Lavoisier en una reacción química? \* 1 punto



Marca solo un óvalo.

- a
- b
- c
- d

8. En la siguiente ecuación  $\text{NO}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightarrow \text{HNO}_3 (\text{ac}) + \text{NO} (\text{g})$  Los reactantes se encuentran en estado \* 1 punto

Marca solo un óvalo.

- Gaseoso y líquido
- Acuoso y gaseoso
- Líquido y gaseoso
- gaseoso y gaseoso

Google no creó ni aprobó este contenido.

Google Formularios