

Preparación para el Examen de la Unidad 3

Nombre del alumno: Fecha:

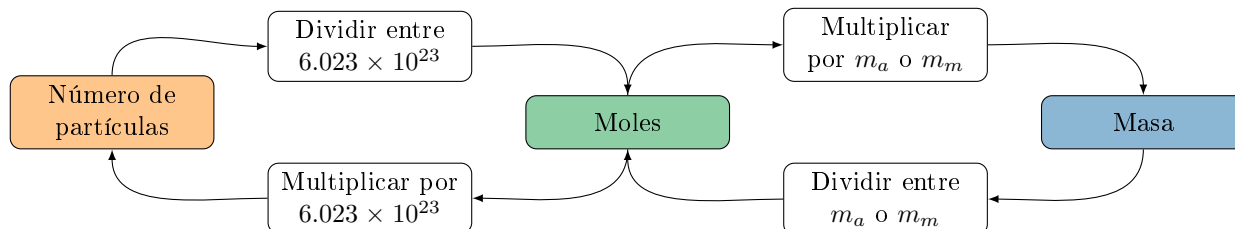
Aprendizajes:

- Argumenta acerca de posibles cambios químicos en un sistema con base en evidencias experimentales.
- Reconoce y valora el uso de reacciones químicas para sintetizar nuevas sustancias útiles o eliminar sustancias indeseadas.
- Reconoce la utilidad de las reacciones químicas en el mundo actual.
- Explica, predice y representa cambios químicos con base en la separación y unión de átomos o iones, y se recombinan para formar nuevas sustancias.

Puntuación:

Pregunta	1	2	3	4	5	6	7	Total
Puntos	10	15	10	10	15	20	20	100
Obtenidos								

Algoritmo de cálculo



Ejemplo 1

El peso molecular de la sacarosa, $C_{12}H_{22}O_{11}$, es 342.3 g/mol. **¿Cuál es la masa en gramos de 0.287 moles de sacarosa?** Expresa la respuesta con 3 cifras significativas.

Podemos encontrar los gramos de sacarosa multiplicando los moles de sacarosa por el peso molecular. Las unidades de moles se cancelan, lo que significa que la respuesta estará en gramos.

$$m = 0.287 \text{ mol} \times \frac{342.3 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 98.3 \text{ g}$$

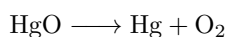
Ejercicio 1

___ de 10 puntos

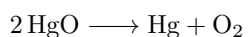
El peso molecular del agua, H_2O , es de 18 g/mol. **¿Cuántos moles de agua hay en 243 g de agua?** *Expresa la respuesta con 3 cifras significativas.*

Ejemplo 2

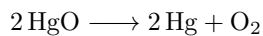
Balancea la siguiente ecuación química:



Hay 2 O en los productos y 1 en los reactivos, por lo que hay que multiplicar por 2 al HgO.



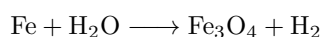
Ahora, hay 2 Hg en los reactivos y 1 en los productos, por lo que hay que multiplicar por 2 al Hg. Y la ecuación balanceada es:



Ejercicio 2

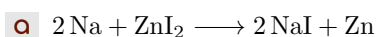
___ de 15 puntos

Balancea la siguiente ecuación química:

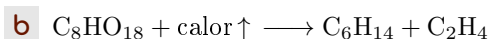


Ejemplo 3

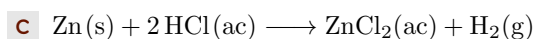
Identifica en las siguientes reacciones si es de síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.



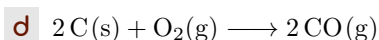
- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) **Desplazamiento**
- (D) Doble desplazamiento



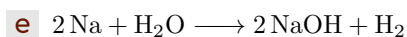
- (A) **Descomposición**
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



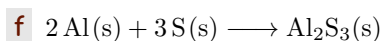
- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) **Desplazamiento**
- (D) Doble desplazamiento



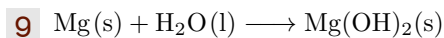
- (A) Descomposición
- (B) **Combinación**
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) **Desplazamiento**
- (D) Doble desplazamiento



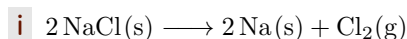
- (A) Descomposición
- (B) **Combinación**
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



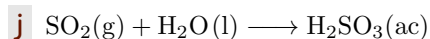
- (A) Descomposición
- (B) **Combinación**
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) **Desplazamiento**
- (D) Doble desplazamiento



- (A) **Descomposición**
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento

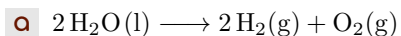


- (A) Descomposición
- (B) **Combinación**
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento

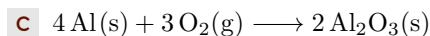
Ejercicio 3

___ de 10 puntos

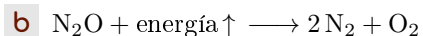
Identifica en las siguientes reacciones si es de síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.



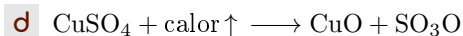
- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento

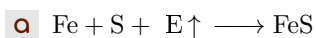


- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento

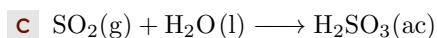
Ejercicio 4

___ de 10 puntos

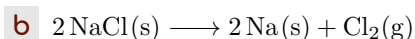
Identifica en las siguientes reacciones si es de síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.



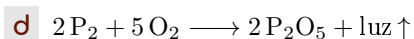
- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento



- (A) Descomposición
- (B) Combinación
- (C) Desplazamiento
- (D) Doble desplazamiento

Ejemplo 4

En un recipiente se introducen 15 g de dióxido de carbono, CO_2 .

Calcula:

a Los moles de sustancia introducidos.

Calculamos la masa molecular del dióxido de carbono, CO_2 :

$$m_m(\text{CO}_2) = m(\text{C}) + 2 \times m(\text{O}) = 12 + 16 + 16 = 44 \text{ UMA}$$

Entonces, la masa molar es:

$$M(\text{CO}_2) = 44 \text{ g mol}^{-1}$$

El número de moles de CO_2 se calcula con la ecuación (??), de la siguiente forma:

$$n(\text{CO}_2) = \frac{m(\text{CO}_2)}{M(\text{CO}_2)} = \frac{15 \text{ g}}{44 \text{ g mol}^{-1}} = 0.34 \text{ mol}$$

b ¿Cuántas moléculas de CO_2 y átomos de carbono y de oxígeno hay en el recipiente?

Del inciso anterior, sabemos que hay 0.34 moles de CO_2 . Entonces, el número de moléculas de CO_2 es:

$$0.34 \text{ mol} \times 6.023 \times 10^{23} \text{ moléculas} = 2.05 \times 10^{23} \text{ moléculas}$$

Ejercicio 5

___ de 15 puntos

Halla la masa de ozono O_3 , que contiene 1×10^{25} átomos de oxígeno.

Ejemplo 5

Con base en la información de la tabla 1, ¿cuál de los siguientes compuestos contiene el menor porcentaje de potasio por masa?

- ☐ A KNO_3
- ☐ B KF
- ☐ C KClO
- ☒ D KBr

Tabla 1: Compuestos que contienen potasio

Compuesto	Masa molar (g/mol)	Porcentaje de potasio (%)
KNO_3	101.1	38.67 %
KF	58.1	67.3 %
KClO	90.6	43.1 %
KBr	119.0	33.1 %

Ya que el peso atómico del potasio es 39.1, el porcentaje de potasio en cada compuesto se puede calcular como:

$$100 \% \times \frac{\text{K}}{\text{KNO}_3} = 100 \% \times \frac{39.1}{101.1} = 38.67 \%$$

$$100 \% \times \frac{\text{K}}{\text{KF}} = 100 \% \times \frac{39.1}{58.1} = 67.3 \%$$

$$100 \% \times \frac{\text{K}}{\text{KClO}} = 100 \% \times \frac{39.1}{90.6} = 43.1 \%$$

$$100 \% \times \frac{\text{K}}{\text{KBr}} = 100 \% \times \frac{39.1}{119.0} = 33.1 \%$$

Ejercicio 6

___ de 20 puntos

Con base en la información de la tabla 2, ¿cuál de los siguientes compuestos contiene el menor porcentaje de carbono por masa?

- ☐ A CH_4
- ☐ B CH_2O
- ☐ C CO_2
- ☐ D CO

Tabla 2: Compuestos que contienen carbono

Compuesto	Masa molar (g/mol)	Porcentaje de carbono (%)
CH_4	16	
CH_2O	30	
CO	28	
CO_2	44	

Ejemplo 6

Una tableta de vitamina C de 2.70 g contiene 0.0109 mol de ácido ascórbico ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$). La masa molar de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ es 176.12 g/mol. **¿Cuál es el porcentaje de masa de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ en la tableta?**

El porcentaje de masa de una sustancia en una mezcla se puede determinar por la comparación de la masa de la sustancia en la mezcla contra la masa total de la mezcla. Primero, calculemos la masa de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ en la tableta. Utilizando la masa molar del $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$, podemos convertir moles de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ a gramos de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$:

$$0.0109 \text{ mol } \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 \times \frac{176.12 \text{ g } \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6}{1 \text{ mol } \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6} = 1.92 \text{ g } \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$$

Posteriormente, utilizando la masa calculada de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ y la masa total de la tableta, podemos calcular el porcentaje de masa de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ en la tableta:

$$1.92 \text{ g } \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 \times \frac{100 \%}{2.70 \text{ g tableta}} = 71 \%$$

El porcentaje de masa de $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ en la tableta es 71 %.

Ejercicio 7

___ de 20 puntos

Se encuentra que una tableta de vitamina B3 de 1.90 g contiene 0.0122 mol de nicotinamida ($\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$). (La masa molar de $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$ es 122.13 g/mol.)

¿Cuál es el porcentaje de masa de $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$ en la tableta?

Escribe tu respuesta usando tres cifras significativas.

