

Nombre: _____ . Grupo: _____

Nombre del profesor: _____ . Calificación: _____

1. La unión de _____ con _____ forma un enlace iónico.

- A) metales - metales
- B) metales - no metales
- C) gases nobles - metales
- D) gases nobles - no metales

2. ¿Cuál es la función química presente en el compuesto HNO_3 ?

- A) Óxido
- B) Sal
- C) Oxiácido
- D) Hidróxido

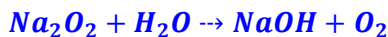
3. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un óxido metálico?

- A) NO_2
- B) Na_2O
- C) HBrO_2
- D) Al(OH)_3

4. Identificar la ecuación que representa una reacción de sustitución doble.

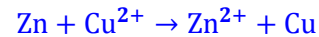
- A) $\text{CaF}_{2(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(ac)} \rightarrow \text{CaSO}_{4(s)} + 2\text{HF}_{(ac)}$
- B) $\text{Zn}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{ZnCl}_{2(ac)} + \text{H}_{2(g)}$
- C) $\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$
- D) $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(ac)}$

5. Los coeficientes de balanceo por tanteo de la siguiente reacción son:



- A) 1, 1, 2, 1
- B) 2, 2, 4, 1
- C) 2, 1, 1, 2
- D) 2, 4, 2, 1

6. Identificar la especie que se oxida en la siguiente reacción química:



- A) Cu
- B) Zn
- C) Cu^{2+}
- D) Zn^{2+}

7. ¿Cuántos átomos hay en 2 moles de cobre?

- A) 3.0×10^{22}
- B) 1.2×10^{24}
- C) 1.2×10^{23}
- D) 3.0×10^{23}

8. ¿Cuál será la masa total en gramos de dióxido de carbono producido si se combinan 12 g de carbono con 32 g de oxígeno?

- A) 56
- B) 20
- C) 44
- D) 32

9. ¿Qué cantidad de calcio reaccionará con 38 g de oxígeno si se sabe que 10 g de calcio reaccionan completamente con 8 g de oxígeno?

- A) 10.0
- B) 20.5
- C) 38.0
- D) 47.5

10. Un ejemplo de un sistema termodinámico _____ son los seres vivos.

- A) cerrado
- B) abierto
- C) aislado
- D) mixto

11. Si una muestra de gas fue recogida en un recipiente de 500 mL a una presión de 710 mmHg. ¿Qué volumen ocupa la muestra de gas a 760 mmHg?

- A) 192 mL
- B) 467 mL
- C) 535 mL
- D) 1079 mL

12. La ley de gases de _____ enuncia que el volumen de una muestra de gas a presión constante es directamente proporcional a la temperatura.

- A) Boyle
- B) Charles
- C) Bernoulli
- D) Gay-Lussac

Nombre: _____ . Grupo: _____

Nombre del profesor: _____ . Calificación: _____

1. La unión de _____ con _____ forma un enlace iónico.

- A) metales - metales
B) metales - no metales
C) gases nobles - metales
D) gases nobles - no metales

2. ¿Cuál es la función química presente en el compuesto HNO_3 ?

- A) Óxido
B) Sal
C) Oxiácido
D) Hidróxido

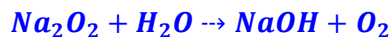
3. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un óxido metálico?

- A) NO_2
B) Na_2O
C) HBrO_2
D) $\text{Al}(\text{OH})_3$

4. Identificar la ecuación que representa una reacción de sustitución doble.

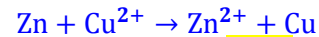
- A) $\text{CaF}_{2(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(ac)} \rightarrow \text{CaSO}_{4(s)} + 2\text{HF}_{(ac)}$
B) $\text{Zn}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{ZnCl}_{2(ac)} + \text{H}_{2(g)}$
C) $\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$
D) $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(ac)}$

5. Los coeficientes de balanceo por tanteo de la siguiente reacción son:



- A) 1, 1, 2, 1
B) 2, 2, 4, 1
C) 2, 1, 1, 2
D) 2, 4, 2, 1

6. Identificar la especie que se oxida en la siguiente reacción química:



- A) Cu
B) Zn
C) Cu^{2+}
D) Zn^{2+}

7. ¿Cuántos átomos hay en 2 moles de cobre?

- A) 3.0×10^{22}
B) 1.2×10^{24}
C) 1.2×10^{23}
D) 3.0×10^{23}

8. ¿Cuál será la masa total en gramos de dióxido de carbono producido si se combinan 12 g de carbono con 32 g de oxígeno?

- A) 56
B) 20
C) 44
D) 32

9. ¿Qué cantidad de calcio reaccionará con 38 g de oxígeno si se sabe que 10 g de calcio reaccionan completamente con 8 g de oxígeno?

- A) 10.0
B) 20.5
C) 38.0
D) 47.5

10. Un ejemplo de un sistema termodinámico _____ son los seres vivos.

- A) cerrado
B) abierto
C) aislado
D) mixto

11. Si una muestra de gas fue recogida en un recipiente de 500 mL a una presión de 710 mmHg. ¿Qué volumen ocupa la muestra de gas a 760 mmHg?

- A) 192 mL
B) 467 mL
C) 535 mL
D) 1079 mL

12. La ley de gases de _____ enuncia que el volumen de una muestra de gas a presión constante es directamente proporcional a la temperatura.

- A) Boyle
B) Charles
C) Bernoulli
D) Gay-Lussac