

INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ



Proceso: GESTION CURRICULAR

Código

Nombre del Documento: Examen de periodo

Versión 01

Página 1 de 1

FECHA: 3 abril de 2013

PERIODO: 1

GRADO: 11

Áreas: QUÍMICA

NOMBRE DEL ESTUDIANTE:

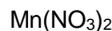
QUÍMICA

1. La siguiente reacción está mal escrita porque no cumple con una de las siguientes leyes



- ley de conservación de la energía
- ley de conservación del número de átomos
- ley de conservación de tipo de átomos
- no cumple con ninguna de las 3 leyes anteriores

2. Observe la siguiente molécula y seleccione la opción verdadera



- Hay 1 átomo de N y 3 de O
- Hay 2 átomos de N y 3 de O
- Hay 2 átomos de N y 6 de O
- Hay 1 átomo de N y 6 de O

3. Diga que tipo de reacción es la siguiente



- Combinación
- Descomposición
- Desplazamiento simple
- Desplazamiento doble

4. En la siguiente molécula el número de oxidación del O es -2 y del H es +1

El número de oxidación de Al (Aluminio), es



- +2
- 2
- 3
- +3

5. Seleccione la reacción que ya está balanceada

- $\text{HgO} \longrightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
- $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{KOH}$
- $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HSO}_4$
- $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

6. Seleccione la reacción balanceada

- $\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$
- $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
- $\text{SO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \longrightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

7. Seleccione el número de oxidación de Ba^{2+}

- +1
- +2
- 0
- 1

Analice la siguiente reacción y conteste las preguntas 8 y 9

Tenga en cuenta que el número de oxidación del oxígeno es -2 y el de un átomo en estado libre es cero



8. La sustancia oxidada es

- I_2O_5
- CO
- CO_2
- I_2

9. El agente oxidante es

- I_2O_5
- CO
- CO_2
- I_2

10. En una reacción química del tipo oxidoreducción, hay una reducción cuando un átomo que estando en los reactivos y en los productos

- aumenta su número de oxidación
- disminuye su número de oxidación
- no cambia su número de oxidación
- ninguna de las anteriores