



**Tema: Dominio científico UNACH**

Nombres: \_\_\_\_\_

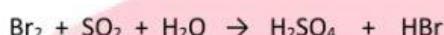
Fecha: \_\_\_\_\_

*Lea, analice y resuelva los siguientes ejercicios.*

Identifique el ácido oxácido

- a) HBr
- b) HCl
- c) HNO<sub>2</sub>
- d) H<sub>2</sub>S

De la siguiente ecuación química indique quien se está oxidando.



- a) Br<sub>2</sub>
- b) SO<sub>2</sub>
- c) H<sub>2</sub>O
- d) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- e) HBr

Determine los moles de hidrógeno (H) en 15 moles de alcohol etílico C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH.

- a) 40
- b) 60
- c) 80
- d) 90

Determine la cantidad de moles de O<sub>2</sub> que se producirán a partir de 12 moles de KClO<sub>3</sub> para la siguiente ecuación química.

- a) 6
- b) 12
- c) 18
- d) 24
- e) 32

Determine la cantidad de electrones perdidos en la siguiente semireacción.



- a) 2
- b) 4
- c) 6
- d) 8
- e) 10

*"Solo el esfuerzo constante y la lucha permanente, logran alcanzar los sueños"* C.D.L.

Conocoto, calle Juan Montalvo E2-06 y Olmedo, Email: atlantisdelvalle@gmail.com Telf: 0997647221

QUITO – ECUADOR



Indique la función óxido ácido.

- a)  $\text{Na}_2\text{O}$
- b)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$
- d)  $\text{MgO}$

Indique el estado de oxidación del nitrógeno (N)



- a) +1
- b) +3
- c) +4
- d) +5

Determine la cantidad de electrones perdidos en la siguiente semirreacción



- a) 2
- b) 5
- c) 8
- d) 10

El orificio aurícula-ventricular que conecta el ventrículo derecho con la aurícula derecha se denomina:

- a) Válvula tricúspide
- b) Válvula bicúspide
- c) Válvula mitral
- d) Válvula sigmoidea

Válvula semilunar que se cierra automáticamente de acuerdo a la presión sanguínea para impedir el retorno de la sangre en la vena.

- a) Válvula sigmoidea
- b) Válvula tricúspide
- c) Válvula mitral
- d) Válvula bicúspide