

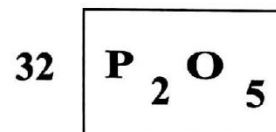
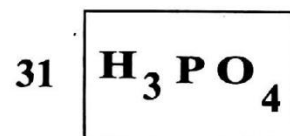
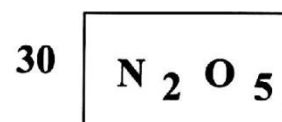
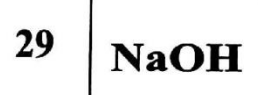
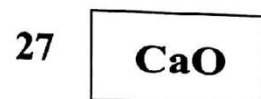
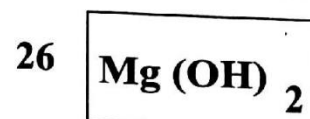
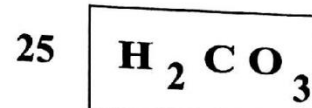
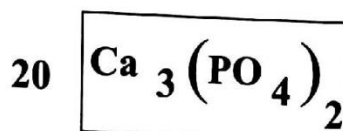
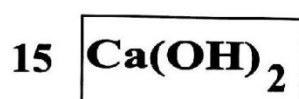
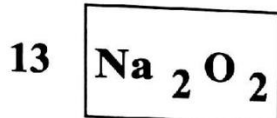
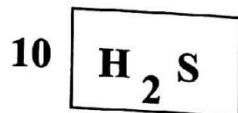
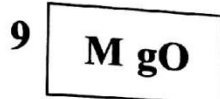
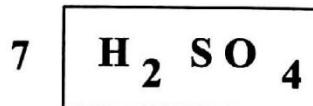
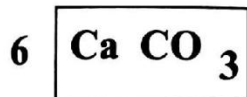
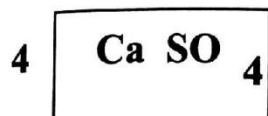
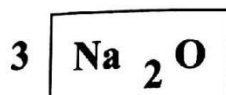
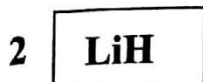
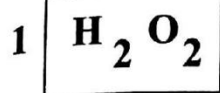
FUNDACION EDUCATIVA DE MONTELIBANO  
DEPARTAMENTO DE CIENCIAS  
SESIÓN 2 DE AFIANZAMIENTO

NOMBRE

9°

Fecha:

**FUNCIONES INORGÁNICAS**



**ACTIVIDAD 6.2.** En el anterior cuadro encuentra 32 compuestos inorgánicos. Clasifíquelos como óxidos ácidos, óxidos básicos, peróxidos, hidruros, hidróxidos, hidrácidos, oxácidos, sales.

1. Escoja la relación correcta:

- A. 3 óxido básico - 10 hidrácido - 15 hidróxido - 20 sal - 23 oxácido - 26 hidruro - 27 óxido ácido
- B. 22 óxido básico - 23 hidrácido - 16 hidróxido - 11 sal - 31 oxácido - 15 hidruro - 31 óxido ácido
- C. 9 óxido básico - 19 hidrácido - 26 hidróxido - 8 sal - 7 oxácido - 14 hidruro - 22 óxido ácido
- D. 27 óxido básico - 21 hidrácido - 29 hidróxido - 5 sal - 25 oxácido - 2 hidruro - 24 óxido ácido

2. Escoja la relación correcta:

- A. 18 óxido ácido - 19 hidrácido - 14 hidruro - 28 oxácido - 18 peróxido - 17 óxido básico - 27 hidróxido
- B. 22 óxido ácido - 21 hidrácido - 19 hidruro - 7 oxácido - 24 peróxido - 27 óxido básico - 5 hidróxido
- C. 32 óxido ácido - 5 hidrácido - 14 hidruro - 31 oxácido - 30 peróxido - 18 óxido básico - 15 hidróxido
- D. 24 óxido ácido - 10 hidrácido - 2 hidruro - 25 oxácido - 1 peróxido - 9 óxido básico - 16 hidróxido

3. Escoja la relación correcta:

- A. 10 hidrácido - 25 oxácido - 26 hidróxido - 20 sal - 32 óxido ácido - 27 óxido básico - 24 peróxido
- B. 19 hidrácido - 31 oxácido - 17 hidróxido - 4 sal - 12 óxido ácido - 27 óxido básico - 13 peróxido
- C. 5 hidrácido - 28 oxácido - 15 hidróxido - 11 sal - 18 óxido ácido - 3 óxido básico - 18 peróxido
- D. 23 hidrácido - 7 oxácido - 16 hidróxido - 6 sal - 24 óxido ácido - 10 óxido básico - 1 peróxido

4. Al reaccionar un **óxido metálico** con **agua** se produce un:

- A. hidruro
- B. oxácido
- C. hidrácido
- D. hidróxido

5. Al reaccionar un **óxido de un no metal** con **agua** se produce un:

- A. hidruro
- B. oxácido
- C. hidrácido
- D. hidróxido

6. El óxido  $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  produce el compuesto

- A.  $\text{H}_2\text{S}$
- B.  $\text{S}(\text{OH})_2$
- C.  $\text{HSCN}$
- D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$

7. El óxido  $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$  produce el compuesto

- A.  $\text{KOH}$
- B.  $\text{HK}$
- C.  $\text{K}_2\text{O}_2$
- D.  $\text{K}_2\text{H}_2\text{O}_2$

8. Al hacer reaccionar un **oxácido** + un **hidróxido** se obtiene un(a):

- A. halosal
- B. oxisal
- C. hidruro
- D. hidrácido

9. Al hacer reaccionar un **hidrácido** + un **hidróxido** se obtiene un(a):

- A. halosal
- B. oxisal
- C. hidruro
- D. base