



# QUÍMICA

Nombres y Apellidos : ..... Fecha : .....

Grado : 1ero

Nivel : Secundaria

Curso : Química

1) ¿Cuál es el Nombre IUPAC, del siguiente Hidróxido:  $\text{Fe(OH)}_5$ ?

- a) Pentaóxido de Hierro
- b) Tetrahidróxido de Hierro
- c) PentaHidróxido de Hierro
- d) Hidróxido de Hierro
- e) N.A.

2) ¿Cuál de los Compuestos es un Hidróxido?

- a)  $\text{Na}_2\text{O}$
- b)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- c)  $\text{Fe(OH)}_3$
- d)  $\text{CO}_2$
- e) N.A.

3) Nombra los siguientes Hidruros según IUPAC

- a)  $\text{NaH}$  : .....
- b)  $\text{MgH}_3$  : .....
- c)  $\text{FeH}_2$  : .....
- d)  $\text{AuH}_4$  : .....

4) ¿Cuál de los Compuestos NO es un Hidruro Metálico?

- a)  $\text{LiH}$
- b)  $\text{MgH}_2$
- c)  $\text{AlH}_3$
- d)  $\text{FeH}_3$
- e) N.A.

5) ¿Cuál es la masa molecular del  $\text{CO}_2$ ?

- a) 20
- b) 32
- c) 44
- d) 42
- e) N.A.

6) ¿Cuál es la masa molecular del  $\text{N}_2\text{O}_3$ ?

- a) 28
- b) 48
- c) 76
- d) 82
- e) N.A.

7) ¿Cuál de los compuestos presenta mayor masa molecular?

- a)  $\text{CH}_4$
- b)  $\text{NH}_3$
- c)  $\text{SO}_2$
- d)  $\text{CO}_2$
- e) N.A.

8) Calcula la Masa molecular de las siguientes sustancias ( $\text{Fe} = 56 \text{ uma}; \text{S} = 32 \text{ uma}$ )

a)  $\text{H}_2\text{O}$  : .....

b)  $\text{SO}$  : .....

c)  $\text{N}_2\text{O}_3$ : .....

d)  $\text{FeO}$ : .....

Prof. Hitler Hidalgo