



LECCIÓN SOBRE UNIDAD 3 + FORMULACIÓN HASTA ÓXIDOS

1. SELECCIONE EL TIPO DE COMPUESTO AL QUE PERTENECEN:

A. Fe_2O_3

B. $\text{Al}(\text{OH})_3$

C. NO_3H

D. F_2O_3

E. CoF_2

2. CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS:

A. ¿Cuántas clases de funciones químicas pueden formar el He, Ne, Ar, Kr y Xe?

B. Un compuesto orgánico está integrado por C, H y O y otros elementos

C. La unión entre un metal y oxígeno forma

D. Los alcalinos tienen un alto potencial de

E. Los compuestos orgánicos tienen mayormente tipos de enlaces

3. SELECCIONE EL TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA AL QUE PERTENECE CADA ECUACIÓN FINAL.

A. $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$

B. $\text{NH}_4 + \text{NO}_3 \rightarrow \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

C. $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO} + \text{calor}$

D. $6\text{H}_2\text{O} + 6\text{CO}_2 + \text{energía (luz)} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$

E. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

4. COMPLETE LA TABLA CON LA NOMENCLATURA O COMPUESTO FALTANTE.

COMPUESTO	N. TRADICIONAL	N. STOCK	N. SISTEMÁTICA
SO_3	Anh.	Ox.	
	Ox.	Ox.	Óxido de magnesio
F_2O	Anh.	Ox.	
	Ox.	Óxido de hierro (II)	