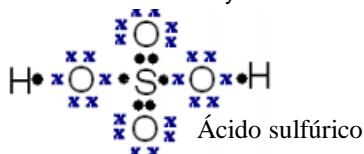




CUESTIONARIO DE REPASO TEMATICAS II PERIODO

LOGRO 1: CARACTERIZA EL ENLACE QUÍMICO, RECONOCIENDO COMO SE APLICA LA REGLA DEL OCTETO Y LA ESTRUCTURA DE LEWIS.

1. ¿Qué es un enlace químico?
2. ¿Qué diferencias hay entre enlace covalente y un enlace iónico? Escriba mínimo 3 y explique porque.
3. Defina cuál de los siguientes enlaces es iónico y covalente.



4. ¿A qué hace referencia la regla del octeto?
5. Establezca la estructura de Lewis de los siguientes compuestos
 - a. HNO_2
 - b. HN_3
 - c. CH_4
 - d. CO_2

LOGRO 2: ESTABLECE LA SÍNTESIS Y NOMENCLATURA DE ÓXIDOS, HIDRÓXIDOS Y ÁCIDOS.

1. Defina las diferencias entre los óxidos, hidróxidos y ácidos
2. Indique cual es el grupo funcional de los óxidos, hidróxidos y ácidos
3. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. Na_2O
 - b. PbO_2
 - c. Cu_2O
4. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. $\text{Be}(\text{OH})_2$
 - b. $\text{Sn}(\text{OH})_4$
 - c. $\text{Fe}(\text{OH})_3$
5. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. H_3PO_4
 - b. HClO_4
 - c. HClO

LOGRO 3: ESTABLECE LA SÍNTESIS Y NOMENCLATURA DE SALES, HIDRUIROS, PERÓXIDOS Y FLUORUROS.

1. Defina las diferencias entre las sales, hidruros, peróxidos y fluoruros.
2. Indique cual es el grupo funcional de las sales, hidruros, peróxidos y fluoruros.
3. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. FeCl_2
 - b. PS_3
 - c. KClO
4. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. LiH
 - b. CaH_2
 - c. AlH_3
5. Nombre los siguientes compuestos:
 - a. Li_2O_2
 - b. $\text{Ti}_2(\text{O}_2)_3$
 - c. $\text{Ti}(\text{O}_2)$