LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES****

**PRIMER AÑO MEDIO A / QUIMICA Profesor: Jorge Luis Pérez Oramas**

**mail: jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl +56963521809**

**Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Fecha : 25.09.2021 Guía N° 8**

**Objetivos: Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos.**

**Responda las preguntas siguientes:**

**I- La siguiente representación corresponde a la formación de ácidos en la atmósfera, producto del escape de gases tóxicos a la atmósfera.**

**NO2 + H2O  HNO3 + HNO2**

**Responda las siguientes preguntas:**

**1- Compruebe el ajuste de la representación y ajuste de ser necesario.**

**2- Nombre las fórmulas químicas representadas:**

**NO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**HNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**HNO2** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**3- Represente la cantidad de moles de cada sustancia en esta ecuación química :**

**4- Calcule la masa Molar del àcido Nitrico (HNO3)**

**5- Cuàl será la masa de 0,5 moles de àcido nítrico.**

**6- Si la masa total de las sustancias reaccionantes es 110g :**

**. ¿Cuàl es la masa total de las sustancias productos?**

**. ¿Cuàl es la Masa Molar del ácido Nitroso(HNO2)**

**7- Explica las consecuencias de la formación de estos ácidos en la atmósfera?**

**8- Conoces algún otro àcido que provoque el mismo efecto.Nombre y formule.**