LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES****

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

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

**Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Fecha : 22.08.2021**

**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:**

**1- La oxidación del metal (Fe) hierro fenómeno conocido como la corrosión ocasiona grandes pérdidas económicas .Durante este proceso el metal es oxidado por el oxígeno (O2) del aire y otros factores, formándose una capa superficial que contiene óxido de Hierro (III) (Fe2O3)**

** 1.1 – Escriba la ecuación química de esta reacción utilizando**

 **Las fórmulas químicas descritas anteriormente.(recuerda**

 **Ajustar la ecuación)**

 **1.2- Expresa la cantidad de moles o cantidad de sustancia en l los reaccionantes y productos de este proceso.**

 **Fe: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ O2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Fe2O3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**1.3- Consulta la Tabla Periódica de elementos químicos y completa la tabla siguiente:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Elemento químico** |  **Símbolo químico** | **Masa atómica****(número másico)** | **Número atómico****(cantidad protones)**  |
| **Hierro** |  |  |  |
| **Oxígeno** |  |  |  |
|  |  |  |  |

**1.4-Calcula la masa de cada sustancia reaccionante y producto de este proceso .**

**Fe: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ O2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Fe2O3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**1.5- Compara a masa total de los reaccionantes y productos de esta reacción y explica que puedes concluir al respecto.**