**QUÍMICA I- 4TO AÑO 2DA (ORIENTACIÓN: CIENCIAS NATURALES)**

**Profesora: Sara Chequin**

**Primer cuatrimestre**

**Fecha de evaluación**: lunes 09 de junio

**Contenidos:**

EJE 1:

Modelos de unión química: Moléculas polares y no polares (covalentes), redes iónicas y metálicas.

EJE 2:

Diversidad de compuestos químicos en función de las propiedades características y distintivas: Óxidos básicos y ácidos- Hidróxidos. Ecuación de obtención balanceada. Utilización de la nomenclatura química tradicional, IUPAC- para nombrar compuestos químicos relevantes.

Criterios de evaluación:

-Se descontará 0.25 puntos al alcanzar 8 errores ortográficos no repetidos.

-Se descontará 0.25 puntos si la evaluación no está prolija y legible.

-Formular correctamente óxidos básicos y ácidos e hidróxidos.

-Diferenciar y reconocer propiedades de moléculas y compuestos iónicos.

-Nombrar óxidos correctamente.

-Escribir de manera adecuada y correcta ecuaciones químicas y balancearlas.