**ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL**

**EXAMEN PARCIAL DE QUIMICA GENERAL**

1. **DEFINA**

**CAMBIOS DE AGREGACIÓN (ESTADO) DE LA MATERIA Y DE UN EJEMPLO**

**NÚMERO DE OXIDACIÓN**

**MATERIA**

**PUNTO DE EBULLICIÓN**

**PUNTO DE FUSIÓN**

**CAMBIOS FISICOS. DE TRES EJEMPLOS**

**CAMBIOS QUIMICOS. DE TRES EJEMPLOS**

1. **ENUNCIE:**

**CUATRO CARACTERÍSTICAS DE METALES ALCALINOS**

**CUATRO CARACTERÍSTICAS DE METALES ALCALINOTÉRREOS**

**DOS CARACTERÍSTICAS DE METALES DE TRANSICIÓN**

**DOS CARACTERÍSTICAS DE ELEMENTOS HALÓGENOS**

1. **EXPLIQUE:**

**QUE ES UN PERIODO Y COMO ESTÁN FORMADOS**

**QUÉ ES UN GRUPO Y COMO ESTÁN DISTRIBUIDOS ESTOS EN LA TABLA PERIÓDICA (DE SER POSIBLE USE UN GRÁFICO).**

1. **EXPLIQUE:**

**LA ESTRUCTURA DE LOS ESTADOS DE AGREGACIÓN Y ENUNCIE 3 CARACTERÍSTICAS DE CADA UNO DE ESTOS ESTADOS.**

**ACORDE CON EL CARÁCTER METÁLICO O ELECTRONEGATIVIDAD, EXPLIQUE:**

**ELEMENTO METÁLICO:**

**ELEMENTO NO METÁLICO:**

**GAS NOBLE:**

**ELEMENTO SEMIMETÁLICO:**

1. **REPRESENTE EL SIGUIENTE COMPUESTO MEDIANTE UN ENLACE QUÍMICO APLICANDO LA TEORÍA DE LEWIS.**

**C2H6 (Metano)**