

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
- 2. ENUNCIE:**
CUATRO CARACTERÍSTICAS DE METALES ALCALINOS
CUATRO CARACTERÍSTICAS DE METALES ALCALINOTÉRREOS
DOS CARACTERÍSTICAS DE METALES DE TRANSICIÓN
DOS CARACTERÍSTICAS DE ELEMENTOS HALÓGENOS
- 3. 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).
- 4. 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:
- 5. REPRESENTA EL SIGUIENTE COMPUESTO MEDIANTE UN ENLACE QUÍMICO
APLICANDO LA TEORÍA DE LEWIS.**

C₂H₆ (Metano)