

TEMA 1 LA MATERIA Y SUS PROPIEDADES

TÉRMINOS CLAVE

Afinidad Electrónica

Átomo

Carga Formal

Constante de Avogadro

Elemento

Energía de Ionización

Enlace σ

Enlace Covalente

Enlace Covalente Polar

Enlace π

Estructura de Lewis

Masa Atómica

Masa Molar

Mol

Molécula

Momento Dipolar

Orbital Híbrido sp

Orbital Híbrido sp^2

Orbital Híbrido sp^3

Orbital Molecular Enlazante

Par Enlazante

Par no Enlazante

Polaridad de las Moléculas

Radio Covalente

Radio Iónico

Resonancia

Tabla Periódica

TEMA 2. LAS REACCIONES QUÍMICAS

TÉRMINOS CLAVE

Coeficiente estequiométrico

Complejación

Ecuación neta

Estequiometría

Fórmula empírica

Fórmula molecular

Reacción de precipitación

Reacción química

Reacción redox

Reacción ácido-base

Reactivo

Reactivo limitante

Rendimiento porcentual

TEMA 3 DISOLUCIONES

TERMINOS CLAVE

Aleación

Aumento abulloscópico

Constante crioscópica

Descenso crioscópico

Disolución

Disolución saturada

Disolución sobresaturada

Disoluciones de electrolitos

Disolvente

Fracción molar

Molalidad

Molaridad

Presión de vapor de la disolución

Presión de vapor del disolvente

Presión osmótica

Propiedades coligativas

Solubilidad

Soluto

TEMA 4. ESTRUCTURA DE LAS MOLÉCULAS ORGÁNICAS

TÉRMINOS CLAVE

Aceptor de protones

Ácido conjugado

Ácido de Lewis

Ácido poliprótico

Alcano

Alcohol

Alqueno

Alquino

Amida

Amina

Anfótero

Aromático

Base conjugada

Base de Lewis

Carbonilo

Carboxilo

Constante de ionización de un ácido

Constante de ionización de una base

Efecto inductivo

Efecto resonante

Éster

Ion hidronio

pH

pKa

pKb

pOH

TEMA 5. FUERZAS INTERMOLECULARES

TÉRMINOS CLAVE

Dipolo inducido

Dipolo instantáneo

Dipolo permanente

Enlace de hidrógeno

Enlace de hidrógeno intermolecular

Enlace de hidrógeno intramolecular

Fuerzas de Keeson

Fuerzas de London

Fuerzas de Van der Waals

Interacciones dipolo-dipolo

Polarizabilidad

Punto de ebullición

Punto de fusión

Solubilidad