

INFORMATIVO SOBRE OBJETIVOS DE APRENDIZAJE Y CONTENIDOS DE EXÁMENES FINALES

PROFESORA: DAFNE GUAJARDO ROSALES

ASIGNATURA: QUÍMICA

CURSO: 3º MEDIO

Aprendizaje Esperado	Contenidos
Identifican reacciones y procesos exotérmicos y endotérmicos que ocurren en la vida cotidiana.	Energía, Calor, Temperatura.
Reconocen en su significado y aplicación a casos muy simples los conceptos de entalpía.	Entalpía, Cálculos de entalpía y ley de Hess.
Reconocen en su significado y aplicación a casos muy simples los conceptos de entalpía, entropía y energía libre.	Entalpía, Entropía, Energía Libre de Gibbs y Ley de la Termodinámica
Distinguen entre un cambio espontáneo y un cambio no espontáneo.	Proceso espontáneo y no espontáneo. Factores que afectan la espontaneidad de una reacción.
Aplican el concepto de velocidad de reacción.	Cálculo de velocidad promedio de una reacción.
Reconocen y aplican el concepto de mecanismo para explicar la cinética de una reacción simple.	Ley de Velocidad. Reacciones de primer y segundo orden. Vida Media.
Determinar e interpretar el valor de la constante de equilibrio en diversas reacciones químicas.	Constante de equilibrio y su interpretación. Cálculo de constante de equilibrio en reacciones químicas.
Explicar el equilibrio químico aplicando el Principio de Le Chatelier	Principio de Le Chatelier, dirección de la reacción química
Comprenden los conceptos de reversibilidad e irreversibilidad en las reacciones químicas.	Reacciones reversible e irreversible.
Distinguen entre equilibrios homogéneos y heterogéneos	Equilibrios homogéneos y heterogéneos en reacciones químicas.
Comprenden los factores que pueden afectar la constante de equilibrio.	Factores que afectan la constante de equilibrio.
Identifican los Factores que afectan la velocidad de reacción: Concentración o Temperatura o Presión o Grado de división.	Factores como concentración, temperatura, presión y grado de división, a través de ejemplos en la vida cotidiana.
Distinguen los perfiles de una reacción según el tipo de una reacción.	Perfil de una reacción.