

Contenidos coeficiente dos primer semestre química (2018)

| Asignatura: Química | | Nivel NM3 | Fecha 3-4 JULIO |
|--|---|---|--------------------|
| Profesor: Camila Rodríguez Contreras | | | |
| Unidad.(nombre) | Objetivos que se miden | Contenidos. | |
| Termodinámica (unidad número I del libro del estudiante denominado termoquímica) | AE 04 Caracterizar el flujo de calor que hay en las reacciones químicas a presión constante por medio de la entalpía como función termodinámica AE 05 Explicar procesos espontáneos y no espontáneos que ocurren en las reacciones químicas y su relación con la entropía como función termodinámica | <ul style="list-style-type: none"> • Caracterización de flujo de calor que ocurren en las reacciones químicas. (sistemas- reacciones endotérmicas y exotérmicas) • Aplicación de leyes energéticas asociados ala reactividad (entalpía de reacción, formación, enlace, ley de Hess y entropía) • Determinación teórica de la espontaneidad o no espontaneidad de las reacciones químicas. | |
| Asignatura: Química | | Nivel NM4 | Fecha 3-4 JULIO |
| Profesor: Camila Rodríguez Contreras | | | |
| Unidad.(nombre) | Objetivos que se miden | Contenidos. | |
| Óxido reducción | AO4: Fundamentar las posibles propuestas de protección del medioambiente, considerando los elementos que provienen de los residuos domésticos e industriales. AO5: Describir las reacciones de óxido-reducción basándose en el intercambio de electrones | <ul style="list-style-type: none"> • Describir las reacciones de óxido reducción basándose en el intercambio de electrones A) Determinar el número de oxidación B) Reglas del número de oxidación C) Identificar Agente reductor, Agente oxidante D) Balance de ecuación E) Celda galvánica y su aplicación como fuente de energía en algunos sistemas. F) Funcionamiento y la importancia de las celdas voltaicas en la electroquímica. | |

