

Química Inorgánica I. Prof. Paulino Guillermo Zerón Espinosa

Grupo 5 | Lun y Mie 18:30 a 20:00 h

Calendario

| Sem | | Tema | Subtema |
|-----|-----------------|------------------------|--|
| 1 | 2 de febrero | | |
| | 4 de febrero | | Introducción / Reglas |
| 2 | 9 de febrero | Los elementos químicos | El Universo y sus partículas [1.1.1] |
| | 11 de febrero | | Reacción nuclear vs reacción química [1.1.2] |
| 3 | 16 de febrero | | Isótopos y la tabla periódica [1.2] |
| | 18 de febrero | | Abundancia de los elementos. [1.3.] Contexto y relevancia [1.4] |
| 4 | 23 de febrero | Enlace químico | Características del Enlace y PP [2.1] |
| | 25 de febrero | | Enlace Covalente TRPECV y polaridad [2.2] |
| 5 | 2 de marzo | | Conf. Electrónica, orbital atómico e hibridación [2.2] |
| | 4 de marzo | | Orbitales moleculares y orbitales de frontera [2.2] |
| 6 | 9 de marzo | | Teoría de bandas [2.3] |
| | 11 de marzo | | Redes metálicas [2.3] |
| 7 | 16 de marzo | | |
| | 18 de marzo | | Redes iónicas [2.4] |
| 8 | 23 de marzo | | Energías de red cristalina [2.4] |
| | 25 de marzo | | Contexto y Relevancia [2.3 y 2.4] |
| | 30 y 1 de abril | | SS |
| 9 | 6 de abril | | Primer parcial |
| | 8 de abril | | Enlace coordinado. Nomenclatura, NC e isómeros [2.5] |
| 10 | 13 de abril | | Campo cristalino y caracterización [2.5] |
| | 15 de abril | | Contexto y relevancia [2.5] |
| 11 | 20 de abril | Interacciones químicas | Interacciones químicas. Fzas intermoleculares débiles [3.1] |
| | 22 de abril | | Polaridad, polarizabilidad y puente de hidrógeno [3.2] |
| 12 | 27 de abril | | Tipos de interacciones débiles [3.3] Contexto y relevancia [3.4] |
| | 29 de abril | Ácidos y Bases | La acidez, la basicidad y la reactividad química [4.1] |
| 13 | 4 de mayo | | AC y BO [4.2] Contexto y relevancia |
| | 6 de mayo | | AB en óxidos [4.3] Contexto y relevancia |
| 14 | 11 de mayo | | ABDB – propiedades periódicas [4.4] Contexto y relevancia |
| | 13 de mayo | Oxidación y Reducción | Reacciones de óxido-reducción Definiciones [5.1] |
| 15 | 18 de mayo | | Reacciones redox. Escala y ecuación de Nernst [5.2 y 5.3] |
| | 20 de mayo | | Diagramas de Frost. Latimer y Pourbaix [5.4 y 5.5] |
| 16 | 25 de mayo | | Química descriptiva. Contexto y relevancia |
| | 27 de mayo | | Segundo parcial |

Evaluación

Escenario 1. Si el promedio del grupo es igual o superior a 6.0:

2 exámenes parciales = 90 % calificación

Departamental = 10 %

Escenario 2. Si el promedio es menor a 6.0:

2 exámenes parciales = 80%

Departamental = 20 %

Fecha examen departamental:

Vie 27 de marzo. De 15:40 a 17:10 hrs

Plataformas:

amyd (<https://amyd.quimica.unam.mx/>)

youtube: [youtube.com/LaPerraProfesoraMai-kha](https://www.youtube.com/LaPerraProfesoraMai-kha) @laperrarofesora_maikha

correo: gmozrn@quimica.unam.mx

Anuncios parroquiales

Podcast de temas de interés científico: [Planck B!](#) (Spotify) @somosplanckb