

Química Inorgánica I.

Prof. Paulino Guillermo Zerón Espinosa / Miroslava Arronte Morales

Grupo 11 | Mar-Jue 18:30 a 20:00 h

Evaluación

2 exámenes parciales = 80 % calificación

Examen departamental = 20 % calificación

Temario

Sem			
1	30 ene y 1 de febrero		Introducción / Configuración electrónica
2	6 y 8 de febrero	1. La tabla periódica	Origen estelar de los elementos [1.1 y 1.2]
3	13 y 15 de febrero		Nucleosíntesis [1.2] Minerales de importancia. [1.2 y 1.3]
4	20 y 22 de febrero	2. Interacciones químicas	Propiedades periódicas de los elementos. Electronegatividad y radios [2.1 y 2.2]
5	27 y 29 de febrero		Polarizabilidad y geometría. Momentos dipolares [2.3]. Interacciones químicas (Fuerzas intermoleculares). [2.4 y 2.5]
6	5 y 7 de marzo	3. Enlace químico	Enlace covalente [3.1] Estructuras de Lewis (Repulsión de pares electrónicos) [3.1]
7	12 y 14 de marzo		Enlace metálico [3.2] Redes metálicas, empaquetamiento.
8	19 y 21 de marzo		Enlace iónico [3.3] Redes iónicas, energía de red y ciclo de Born-Haber[3.3]
SEMANA SANTA			
9	2 de abril	4. Ácidos y Bases	EXAMEN
	4 de abril		Ácidos y bases. Comportamiento periódico [4.1 - 4.3]
10	9 y 11 de abril		Acidez de cationes Basicidad de oxoaniones
11	16 de abril	5. Redox	Ácidos y bases duros y blandos
	18 de abril		Comportamiento REDOX
12	23 de abril	9. Bloque "d" Compuestos de coordinación	Compuestos de coordinación [3.4]
	25 de abril		Propiedades de compuestos de coordinación [3.5 y 3.6]
13	30 de abril	6. H	Química descriptiva
	2 de mayo	7. bloque s	
14	7 y 9 de mayo	8. Bloque "p"	
	14 de mayo	9. Bloque "f"	
15	16 de mayo	EXAMEN	
16	21 y 23 de mayo	Carteles	

Plataformas:

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

youtube: youtube.com/LaPerraProfesoraMai-kha

correo: gmozrn@quimica.unam.mx