Instituto Nacional
Unidad Técnico Pedagógica
2017

Carta Gantt
Asignatura : QUÍMICA

1er. SEMESTRE 2017
INICIO: 06 de marzo
TÉRMINO: 05 de julio

	NIVEL : SEGUNDO MEDIO →	A	B	C	D	E	F	G	H	I	J	K	L	M	N	Ñ	O
MARZO	ESTEREOQUÍMICA / CANTIDADES QUÍMICAS	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	EVALUACIÓN DIAGNÓSTICA	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	REPASO: ENLACE QUÍMICO, TIPOS DE ENLACE, REGLA DEL OCTETO Y DUETO, ESTRUCTURAS DE LEWIS	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	ESTEREOQUÍMICA (GEOMETRÍA MOLECULAR), TEORÍA REPULSIÓN PARES DE ELECTRONES (TREPEV)	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	TIPOS DE GEOMETRÍA MOLECULAR DE ACUERDO A TREPEV	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
ABRIL	DETERMINACIÓN DE GEOMETRÍA DE DIVERSAS MÓLECULAS	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	PRUEBA COEF. 1	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	INTRODUCCIÓN A LA ESTEQUIOMETRÍA, CANTIDADES QUÍMICAS, CALCULOS	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
	CONCEPTOS DE MOL, MASA MOLAR, CONSTANTE DE AVOGADRO	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■	■
MAYO	COMPOSICIÓN PORCENTUAL, FORMULA EMPÍRICA Y FÓRMULA MOLECULAR	■	■	■	■						■		■		■		■
	LEYES PONDERALES				■						■		■		■		
	BALANCE DE ECUACIONES QUÍMICAS				■						■		■				
	PRUEBA COEF. 2												■				
													■				
JUNIO	RELACIONES CUÁNTITATIVAS: CALCULOS ESTEQUIOMÉTRICOS SIMPLES												■				
	REACTIVO LIMITANTE Y RENDIMIENTO DE REACCIÓN												■				
	PRUEBA COEF. 1																
	CIERRE DE SEMESTRE																
	CARACTERIZACIÓN DE DISOLUCIONES																