Instituto Nacional
Unidad Técnico Pedagógica
2017

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

Carta Gantt
Asignatura : QUÍMICA

	NIVEL CUARTO MEDIO ELECTIVO →	A	B	C	D	E	F	G	H	I	J	K	L	M	N	Ñ	O	P
MARZO	**Cinética Química**																	
	Evaluación diagnóstica y análisis de resultados.																	
	Velocidad de reacción en un proceso químico. Interpretación de gráfico [ ] v/s tiempo																	
	Expresiones de velocidad de reacción en ecuaciones químicas equilibradas.																	
ABRIL	Teoría de las colisiones . Complejo activado. Energía de activación.																	
	Factores que influyen en la velocidad de reacción.																	
	Ley de velocidad y orden de reacción																	
	Evaluación parcial y análisis de resultados.																	
MAYO	Representación gráfica del orden de reacción																	
	Representación gráfica del cambio de concentración con el tiempo.																	
	Evaluación parcial y análisis de resultados.																	
	Equilibrio químico. Reacciones reversibles																	
	Expresión y significado de la constante de equilibrio.																	
JUNIO	Aplicaciones de lPrincipio de Le Chatelier																	
	Factores que influyen en el equilibrio químico (Temperatura, concentración y presión.)																	
	Cálculo de concentraciones con la constante de equilibrio según método																	
	exacto y método aproximado.																	
	Evaluación coeficiente dos y análisis de resultados.																	