

Cronograma 2025

Semana	fecha	Clases Teórico – Prácticas (3h)	Clases de Laboratorio (2h)
ETAPA I			
1	11-mar	La Química y la Geología	
	13-mar	Soluciones - Ejercitación	
	17-mar		T.P. 1
2	18-mar	Estructura electrónica	
	20-mar	Estructura electrónica	T.P. 1 (2 comisiones)
	24-mar	FERIADO	
3	25-mar	Tabla periódica - Propiedades Periódicas Ejercitación	
	27-mar	Estado gaseoso	T.P.2(2 comisiones)
	31-mar	1° Prueba LEV	T.P.2
4	01-abr	Estado gaseoso - Ejercitación	
	03-abr	Termoquímica- Termodinámica- - Ejercitación	T.P.3(2 comisiones)
	07-abr	2° Prueba LEV	T.P.3
5	08-abr	Termoquímica- Termodinámica- - Ejercitación	
	10-abr	Enlace químico	T.P.4(2 comisiones)
	14-abr	3° Prueba LEV	T.P.4
6	15-abr	Enlace químico - Ejercitación	
	17-abr	JUEVES SANTO (FERIADO)	
	21-abr	4° Prueba LEV	T.P.5
7	22-abr	Enlace químico - Ejercitación	
	24-abr	Tipo de interacciones moleculares - Sólidos	T.P.5(2 comisiones)
	28-abr	5° Prueba LEV	
8	29-abr	PRIMER PARCIAL	PRIMER PARCIAL
	01-may	FERIADO	
	05-may	6° Prueba LEV	
9	06-may	RECUPERATORIO PRIMER PARCIAL	RECUPERATORIO PRIMER PARCIAL
	08-may	Líquidos: propiedades - Diag. De Fases	
ETAPA II			
	12-may	7° Prueba LEV	
10	13-may	Cinética química - Equilibrio químico	
	15-may	Equilibrio químico: ejercitación	
	19-may	8° Prueba LEV	T.P.6
11	20-may	Eq. Ácido-Base: Concepto de pH	
	22-may	Eq. Ácido-Base: Hidrólisis, Ion común- Ejercitación	T.P.6 (2 comisiones)
	26-may	9° Prueba LEV	T.P.7
12	27-may	Ejercitación pH, ion común, relación K/T, Hidrólisis	
	29-may	Eq. de Solubilidad - Efecto del ión común y pH	T.P.7 (2 comisiones)
	02-jun		
13	03-jun	Conceptos de óxido reducción– Ejercitación	
	05-jun	Ejercitación: Redox – Solubilidad – Acido base	T.P.8 (2 comisiones)
	09-jun	10° Prueba LEV	T.P.8
14	10-jun	Ejercitación: Redox – Solubilidad – Acido base	
	12-jun	SEGUNDO PARCIAL	SEGUNDO PARCIAL
	16-jun	FERIADO	
15	17-jun	Ejercitación general - Química Orgánica	
	19-jun	RECUPERATORIO SEGUNDO PARCIAL	RECUPERATORIO SEGUNDO PARCIAL
	23-jun	ENTREGA ACTAS -FIRMA DE LIBRETAS	