

Química

2025-2026

3° de Secundaria Alumno:

24 nov < 28 nov Compuestos y me	zclas 6 Petrodos	9 feb < 13 feb Compuestos iónicos	y moleculares 6 REFFORS
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
L1. Sustancias elementales y compuestos		L9. Compuestos iónicos y moleculares	
A.1 Mezclas y sustancias puras		A.18 Química de los plásticos	
A.2 ¿Elemento, compuesto o mezcla?		A.19 ¿Natural o sintético?	
A.3 Elementos y compuestos		F9. Un poco de sal	
F7. Aire limpio, planeta sano			
1 dic < 5 dic Modelo corpuscular	6 Períodos	16 feb < 20 feb Vitaminas y miner	ales 6 Períodos ectivos
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
L2. Modelo corpuscular		L10. Agua, vitaminas y minerales	
A.4 ¿Elemento, compuesto o mezcla? 2		A.20 ¿Qué elementos son más abundantes?	
		A.21 Agua, vitaminas y minerales	
8 dic < 12 dic Elementos en los ser		F10. Vitaminas y minerales para todos	
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.		
L3. Elementos en todos lados		23 feb < 27 feb Reacciones química	AS 6 Períodos ectivos
A.5 Elementos y su abundancia		Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
A.6 Modelo corpuscular		L11. Reacciones químicas	
15 dic < 19 dic Modelos atómicos	6 Rectindos	A.22 Cambio físico y cambio químico	
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	A.23 Cambios en los procesos químicos	
L4. Modelos atómicos		A.24 Cambios químicos y cómo identificarlos	
A.7 Estructura atómica			
A.8 Cantidad de la materia		2 mar < 6 mar Conservación de la	materia 6 Regiodos
		Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
12 ene < 16 ene Tabla periódica	6 Períodos Pectivos	L12. Conservación de la materia	
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	A.25 Conservación de la materia en cambios	
L5. Tabla periódica		A.26 Ecuaciones y reacciones	
A.9 ¿De qué elemento se trata?		A.27 La misma cantidad de ambos lados	
A.10 Identificación atómica		A.28 Ecuación química	
19 ene < 23 ene Propiedades perióc	licas 6 Rectivos	A.29 Érase una vez que	
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	F11. Productos en la vida cotidiana	
L6. Propiedades periódicas			
A.11 ¿Cuántos electrones de valencia tiene?		9 mar < 13 mar Reacciones químic	as 6 Períodos ectivos
A.12 Tabla periódica y propiedades de los elementos		Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
F8. La calidad del suelo, sostén para la vida		L13. Reacciones químicas	
26 and < 20 and Diagrams do Lowi	6 Petiodos	A.30 Cantidad de la materia	
26 ene < 30 ene Diagrama de Lewis	Fecha L O Pr Pu Calif.	F12. La química de la vida	
L7. Enlaces químicos			
A.13 Protones y electrones de valencia		16 mar < 20 mar Endotérmica y ex	xotérmica 6 Regiodos
A.14 Representaciones de las sustancias		Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.
22.2.2.2.0prosentationes de las sustantitas		L14. Reacciones endotérmicas y exotérmicas	
2 feb < 6 feb Compuestos iónicos y	moleculares 6 Retives	A.31 Intercambios de energía en procesos	
Actividad	Fecha L O Pr Pu Calif.	A.32 Transferencia de energía en cambios químicos	
L8. Sustancias moleculares y compuestos iónicos		A.33 ¿Qué tipo de reacción es?	
A.15 ¿Cuál catión y anión forman el compuesto?		A.34 Energía química en tu entorno	
A.16 ¿Qué tipo de enlace tiene?		A.35 Costos y riesgos de la energía química	
A.17 Química de disoluciones acuosas		Repaso de Unidad	