



PANORAMA DE LA UNIDAD

UNIDAD 2

2025-2026

NOVIEMBRE Y DICIEMBRE

ENERO

FEBRERO Y MARZO

L M X J V S D

L M X J V S D

L M X J V S D

1	24	25	26	27	28	29	30
2	1	2	3	4	5	6	7
3	8	9	10	11	12	13	14
4	15	16	17	18			

5	12	13	14	15	16	17	18
6	19	20	21	22	23	24	25
7	26	27	28	29	30	31	

8	2	3	4	5	6	7	8
9	9	10	11	12	13	14	15
10	16	17	18	19	20	21	22
11	23	24	25	26	27	28	1
12	2	3	4	5	6	7	8
13	9	10	11	12	13	14	15

(X) Examen

C.T.E.

Festivo

X Esc. para Padres

RÚBRICA SEMANAL

13 Compuestos y mezclas

6 Períodos lectivos

NOCIÓN

FECHA CONT. LETRA ORTO. PRES. PUNT. TOTAL

L1. Sustancias elementales y compuestos

--	--	--	--	--	--	--	--

A.1 Mezclas y sustancias puras

--	--	--	--	--	--	--	--

A.2 ¿Elemento, compuesto o mezcla?

--	--	--	--	--	--	--	--

A.3 Elementos y compuestos

--	--	--	--	--	--	--	--

F7. Aire limpio, planeta sano

--	--	--	--	--	--	--	--

14 Modelo corpuscular

6 Períodos lectivos

NOCIÓN

FECHA CONT. LETRA ORTO. PRES. PUNT. TOTAL

L2. Modelo corpuscular

--	--	--	--	--	--	--	--

A.4 ¿Elemento, compuesto o mezcla? 2

--	--	--	--	--	--	--	--

15 Elementos en los seres vivos

6 Períodos lectivos

NOCIÓN

FECHA CONT. LETRA ORTO. PRES. PUNT. TOTAL

L3. Elementos en todos lados

--	--	--	--	--	--	--	--

A.5 Elementos y su abundancia

--	--	--	--	--	--	--	--

A.6 Modelo corpuscular

--	--	--	--	--	--	--	--

16 Modelos atómicos

6 Períodos lectivos

NOCIÓN

FECHA CONT. LETRA ORTO. PRES. PUNT. TOTAL

L4. Modelos atómicos

--	--	--	--	--	--	--	--

A.7 Estructura atómica

--	--	--	--	--	--	--	--

A.8 Cantidad de la materia

--	--	--	--	--	--	--	--

17 Tabla periódica

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L5. Tabla periódica							
A.9 ¿De qué elemento se trata?							
A.10 Identificación atómica							

18 Propiedades periódicas

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L6. Propiedades periódicas							
A.11 ¿Cuántos electrones de valencia tiene?							
A.12 Tabla periódica y propiedades de los elementos							
F8. La calidad del suelo, sostén para la vida							

19 Diagrama de Lewis

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L7. Enlaces químicos							
A.13 Protones y electrones de valencia							
A.14 Representaciones de las sustancias							

20 Compuestos iónicos y moleculares

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L8. Sustancias moleculares y compuestos iónicos							
A.15 ¿Cuál catión y anión forman el compuesto?							
A.16 ¿Qué tipo de enlace tiene?							
A.17 Química de disoluciones acuosas							

21 Compuestos iónicos y moleculares

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L9. Compuestos iónicos y moleculares							
A.18 Química de los plásticos							
A.19 ¿Natural o sintético?							
F9. Un poco de sal							

22 Vitaminas y minerales

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L10. Agua, vitaminas y minerales							
A.20 ¿Qué elementos son más abundantes?							
A.21 Agua, vitaminas y minerales							
F10. Vitaminas y minerales para todos							

23 Reacciones químicas

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L11. Reacciones químicas							
A.22 Cambio físico y cambio químico							
A.23 Cambios en los procesos químicos							
A.24 Cambios químicos y cómo identificarlos							

24 Conservación de la materia

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L12. Conservación de la materia							
A.25 Conservación de la materia en cambios							
A.26 Ecuaciones y reacciones							
A.27 La misma cantidad de ambos lados							
A.28 Ecuación química							
A.29 Érase una vez que							
F11. Productos en la vida cotidiana							

25 Reacciones químicas

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L13. Reacciones químicas							
A.30 Cantidad de la materia							
F12. La química de la vida							

26 Endotérmica y exotérmica

6 Períodos lectivos

NOCIÓN	FECHA	CONT.	LETRA	ORTO.	PRES.	PUNT.	TOTAL
L14. Reacciones endotérmicas y exotérmicas							
A.31 Intercambios de energía en procesos							
A.32 Transferencia de energía en cambios químicos							
A.33 ¿Qué tipo de reacción es?							
A.34 Energía química en tu entorno							
A.35 Costos y riesgos de la energía química							
Repaso de Unidad							