



Escuela Rafael Díaz Serdán

30PES0329R

turno matutino

Plan de Trabajo Escolar

Profesor: Julio César Melchor Pinto

Alumno:

Química  
3° de Secundaria

## PANORAMA DE LA UNIDAD

UNIDAD 2

2025-2026

NOVIEMBRE Y DICIEMBRE

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			

ENERO

L M X J V S D

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

FEBRERO Y MARZO

L M X J V S D

							1
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



Examen



C.T.E.



Festivo



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							