Alumno: 2° de Secundaria

Física

PANORAMA DE LA UNIDAD

Septiembre	UNIDAD 1 OCTUBRE 2025-2	026 Noviembre
L M X J V S D 1 1 2 3 4 5 6 7	L M X J V S D 1 2 3 4 5	L M X J V S D 1 2
2 8 9 10 11 12 13 14 3 15 17 18 19 20 21 4 22 23 24 25 26 27 28 5 29 30		1 1

 $\overline{\left(\mathbf{X} \right)}$ Examen





X Esc. para Padres

RÚBRICA SEMANAL

1 Conocimiento científico	$01~{ m Sep} < 05~{ m Sep}$ $\frac{6}{6}$ lectivos
Noción	Fecha Cont. Letra Orto. Pres. Punt. Tota
Me preparo	
L1. Conocimiento empírico	
A.1. Conocimiento empírico	
A.2. Tipos de conocimientos	
A.3. Otras formas de conocimiento	
L2. El conocimiento científico	
A.4. ¿Qué es la ciencia?	
A.5. Método científico	
F1. Siete razones para dedicarse a la ciencia	
2 Ect	$08~{ m SEP} < 12~{ m SEP}$ $6^{ m Periodo}$
2 Física y sociedad. Noción	
	FECHA CONT. LETRA ORTO. PRES. PUNT. TOTA
L3. Física y sociedad	
A.6. ¿Qué es la Física?	
A.7. División de la Física	
F2. Ciencia para todos	
L4. Mediciones	
A.8. Mediciones	
	15 C 10 C A Paried
3 Unidades de medida	$ m 15~SEP < 19~SEP \ m 4^{Periodo}$
Noción	Fecha Cont. Letra Orto. Pres. Punt. Tota
L5. Unidades fundamentales y derivadas	
A.9. Unidades fundamentales	
L6. Múltiplos y submúltiplos	
A 10 Múltiplos	

4 Instrumentos de medición			22 Sep <	26 SE	P 6 Períodos lectivos
Noción	Fесна (Cont.	Letra Orto.	Pres. P	UNT. TOTAL
L7. Instrumentos de medición					
A.11. Es momento de medir					
F3. Contaminantes del aire					
			20.0	00.0	Q Profestor
5 Propiedades de la materia			29 SEP <		
Noción	Fecha (Letra Orto.		UNT. TOTAL
L8. Materiales y sus propiedades		<u></u>			
A.12. Propiedades de la materia					
A.13. ¿Qué es la materia?					
F4. Litio, el oro blanco del siglo XXI				: : : : : : : : : : : : : : : : : : :	
F5 La isla de plástico	i	<u>i</u>		<u> </u>	
6 Teoría atómica		(06 Oct <	10 Oc	T 6 Períodos lectivos
Noción Noción	Fecha (Letra Orto.		
L9. Teorías sobre estructura de la materia					
A.14. Un modelo para la materia		<u></u>			
L10. La teoría atómica	<u> </u>	······		<u> </u>	
A.15. Construyendo un modelo para el átomo	<u> </u>				
A.16. ¿Thomson, Rutherford o Bohr?		<u></u>		<u> </u>	:
A.17. La estructura interna de la materia	<u> </u>			<u> </u>	
F6. Invierno nuclear		<u></u>			
1 o. myterne maetem	i			<u> </u>	
7 Estados de la materia			.3 Oct <	17 Oc	T 6 Períodos lectivos
Noción	Fecha (Cont.	Letra Orto.	Pres. P	UNT. TOTAL
L11. Estados de agregación de la materia					
A.18. ¿Cómo se organiza la materia?					
A.19. Las facetas de la materia					
A.20. La materia					
9 m.		C	20 Oct <	24 00	6 Períodos
8 Temperatura Noción					
	FECHA (CONT.	Letra Orto.	PRES. P	UNT. TOTAL
L12. Temperatura y equilibrio térmico					
A.21. Conversaciones entre temperaturas				<u> </u>	
A.22. ¿Cómo se mide la temperatura?				<u> </u>	
9 Practica la Unidad		2	27 Oct <	31 Oc	T 6 Períodos lectivos
Noción	Fecha (Letra Orto.		
Lo que aprendí					
Repaso de Unidad				<u></u>	

10 Semana de evaluación	$03~{ m NoV} < 07~{ m NoV}$ $\frac{6}{6}$ Periodos
Noción	Fecha Cont. Letra Orto. Pres. Punt. Total
Examen de Unidad	