

INSTITUTO TECNOLÓGICO DE SAN ANDRÉS TUXTLA

LISTA DE COTEJO PARA INVESTIGACIÓN DOCUMENTAL

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE: SAN ANDRÉS TUXTLA		ASIGNATURA: Física 206-A		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. AVELINO DOMÍNGUEZ RODRÍGUEZ		FIRMA DEL DOCENTE		
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): Santiago Catemaxca Heidi Andrea		MATRÍCULA: 221U0402	FIRMA DEL ALUMNO(S):	
PRODUCTO: Investigación documental unidad 1	NOMBRE DEL PROYECTO: Sistemas de unidades de medición de variables	FECHA: 14-03-2023	PERIODO ESCOLAR: Feb2023 – Jul 2023	
INSTRUCCIONES				
Revisar las actividades que se solicitan y marque en los apartados “SI” cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque “NO”. En la columna “OBSERVACIONES” indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
20%	Buena presentación, sin faltas de ortografía, y entrega reporte en la fecha y hora señalada.	Si		
30%	Introducción, Objetivo y sustento teórico : La introducción y el objetivo dan una idea clara del contenido del trabajo, y el sustento teórico presenta un panorama general del tema.	Si		
30%	Desarrollo: Sigue una metodología. Es analítico y bien ordenado. Maneja el lenguaje técnico apropiado	Si		
20%	Resultados y conclusiones: Cumplen totalmente con el objetivo esperado, en forma clara y precisa.	si		
100%	CALIFICACIÓN	100%		

INSTITUTO TECNOLÓGICO DE SAN ANDRÉS TUXTLA

GUIA DE OBSERVACIÓN PARA EXPOSICIONES INDIVIDUALES/EQUIPO

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE:SAN ANDRÉS TUXTLA		ASIGNATURA: Física 206-A		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. Avelino Domínguez Rodríguez		FECHA: Feb2023- Jul2023		
ALUMNO/ EQUIPO: Santiago Catemaxca Heidi Andrea, 221U0402				
Presentación sobre Incertidumbre en mediciones de variables				
INSTRUCCIÓN				
Revisar los documentos o actividades que se solicitan y marque en los apartados "SI" cuando la evidencia a evaluar se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" ocúpela cuando tenga que hacer comentarios referentes a lo observado.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
10%	Puntualidad: para iniciar y concluir la exposición.	Si		
25%	Esquema de diapositiva, Ortografía y Portada. Colores y tamaño de letra apropiada. Sin saturar las diapositivas de texto, sin errores ortográficos. Y portada aceptable	Si		
40%	Exposición. a.-Utiliza las diapositivas como apoyo, no lectura total b.-Desarrollo del tema fundamentado y con una secuencia estructurada c. Organización de los integrantes del equipo.	Si		
25%	Preparación de la exposición. Dominio del tema. Habla con seguridad.	si		
100.%	CALIFICACIÓN	100%		

INSTITUTO TECNOLÓGICO DE SAN ANDRÉS TUXTLA

LISTA DE COTEJO PARA LIBRETA DE APUNTES

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE: SAN ANDRÉS TUXTLA			ASIGNATURA: Física 206-A	
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. AVELINO DOMINGUEZ RODRIGUEZ			FIRMA DEL DOCENTE	
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): Santiago Catemaxca Heidi Andrea		MATRICULA: 221U0402		FIRMA DEL ALUMNO(S):
PRODUCTO: Libreta de Apuntes	UNIDAD A REVISAR: 1.- Sistemas de unidades de medición de variables.	FECHA: 16-03-2023	PERIODO ESCOLAR: Feb2023- Jul 2023	
INSTRUCCIONES				
Revisar las actividades que se solicitan y marque en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
3	Los apuntes deben contener al inicio los criterios de evaluación y las competencias de la unidad.	Si		
2	Deben entregarse con orden y limpieza, en tiempo y forma.	Si		
3	Deben contener las notas de clases correspondientes a la unidad a evaluar.	Si		
2	Presenta el total de los temas contenidos en la unidad a evaluar.	Si		
10	Calificación	10%		

INSTITUTO TECNOLÓGICO DE SAN ANDRÉS TUXTLA

LISTA DE COTEJO PARA RESOLUCIÓN DE PROBLEMAS

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE: SAN ANDRÉS TUXTLA		ASIGNATURA: Física 206-A		
NOMBRE DEL DOCENTE: M.C. AVELINO DOMINGUEZ RODRIGUEZ		FIRMA DEL DOCENTE		
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): Santiago Catemaxca Heidi Andrea		MATRICULA: 221U0402	FIRMA DEL ALUMNO(S):	
PRODUCTO: Problemario, Resolución de problemas	UNIDAD A REVISAR: 1.- Conversiones en los sistemas de unidades de medición	FECHA: 14-03-2023	PERIODO ESCOLAR: Feb2023 - Jul2023	
INSTRUCCIONES				
Revisar las actividades que se solicitan y marque en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
40	Los problemas deben contener el procedimiento y solución correctos.	Si		
20	Deben entregarse con orden y limpieza, en tiempo y forma.	Si		
20	Deben contener el análisis dimensional congruente, aparte del resultado numérico.	Si		
100	Calificación	100%		

Docente: M.C. Avelino Dominguez Rodriguez ALUMNO: Santiago Catemarca
Andrea

Resolver los problemas sobre Conversiones en los sistemas de Unidades:

① - La luz del semáforo cambia a verde y el conductor de un automovil de alto rendimiento pisa el acelerador hasta el fondo. El acelerómetro registra 22 m/s^2 , convertir ésta lectura a $\text{Km}/\text{minuto}^2$ y $\text{milla}/\text{hora}^2$

② Una casa tiene 50 pies de largo, 26 pies de ancho, y 8 pies de altura de techo. Calcular el volumen en el interior de la casa en metros cúbicos y en centímetros cúbicos

③ - Un tanque de gasolina se llena con 35 galones durante 9 minutos. Calcular la velocidad de flujo a la que se llena el tanque en metro cúbico/segundo. Si la Densidad de la gasolina es de 680 kg/m^3 , calcular el flujo en kg/s

④ - Verificar la validez de la expresión algebraica, utilizando el Analisis Dimensional, para la Ecuación de los gases ideales

$PV = nRT$, conociendo que $R = \frac{PV}{nT}$ donde:

P = Presión, n = mol

V = Volumen, T = temperatura, R = constante de los gases

$$[ML^{-1}T^{-2}][L^3] = \frac{[ML^{-1}T^{-2}][L^3]}{[NT][\Theta]} \times [N][\Theta]$$

⑤ - Realizar las conversiones de Temperatura en las escalas indicadas

6% a) 3000°F a $^\circ\text{K}$; $T_c = \frac{[T_f - 32]}{1.8} = \frac{(3000 - 32)}{1.8} = 1648^\circ\text{C}$

b) -250.6°K a $^\circ\text{F}$

$$T_k = T_c + 273.15 = 1648^\circ\text{C} + 273.15$$

$$= 1922.04^\circ\text{K}$$

c) -30°C a $^\circ\text{F}$ y $^\circ\text{K}$