

FÍSICA Y QUÍMICA 3º DE ESO
ACTIVIDADES DE RECUPERACIÓN DE PENDIENTES

- 1.- Enumerar las etapas que siguen el método científico
- 2.- Definir magnitud. Indicar cuáles de las siguientes propiedades son magnitudes: color, altura, masa, edad, volumen, temperatura, sabor, velocidad, energía y frescura.
- 3.- Escribir las magnitudes fundamentales del SIU y su correspondiente unidad.
- 4.- Dadas las siguientes unidades:
m/s, °K, dm, minuto, mol, Kg, cm², ml, segundo, Km/h, cm, litro, g/m³, Newton, °C, m²
 - a) ¿Cuáles no pertenecen al sistema internacional?
 - b) Indicar a qué magnitudes pertenecen
 - c) Clasificar dichas magnitudes en fundamentales o derivadas según el S.I.U.
 - d) ¿Qué unidades serían las equivalentes en dicho Sistema?
 - e) A temperatura ambiente (24 ° C) ¿Qué sustancia está en estado líquido?
- 5.- Expresar en unidades del S.I.U. :
20 km/h 30 dm³ 1800 g 10000 mm 3500 mg 90 Km/h 2000 cm 25 litros
- 6.- Indicar cuáles de las siguientes afirmaciones son falsas y explicar por qué:
 - Las partículas de un líquido no tienen ningún movimiento
 - Los gases y los líquidos se dilatan por igual
 - Los líquidos se adaptan a la forma y al volumen del recipiente
 - La licuación de un gas se produce si disminuye su presión
 - Entre las partículas de un gas no existe unión
 - La fusión y la solidificación son procesos contrarios
 - Los gases se dilatan con la misma facilidad que los sólidos
 - Todas las sustancias tienen forma propia
 - La fusión de un sólido se produce por efecto de la temperatura
 - La licuación de un gas se produce si disminuye su presión
 - Entre las partículas de un gas no existe unión
- 7.- Explicar los tres estados (sólido, líquido y gaseoso) según la teoría cinética.
Citar tres propiedades características de cada estado.
- 8.- Definir los siguientes conceptos:
SOLIDIFICACIÓN PUNTO DE SOLIDIFICACIÓN CALOR DE SOLIDIFICACIÓN
CONDENSACIÓN PUNTO DE CONDENSACIÓN CALOR DE CONDENSACIÓN
- 9.- Dibujar las gráficas de calentamiento y enfriamiento del aluminio indicando en qué intervalos de temperatura es líquido y los cambios de estado que experimenta.
Punto de fusión : 660 ° C Punto de ebullición : 2056 ° C
- 10.- Con ayuda de la siguiente tabla, contestar a las preguntas:

Sustancia	Punto de fusión (°C)	Punto de ebullición (°C)
Agua	0	100
Aluminio	660	2056
Cobre	1083	2595
Mercurio	-39	357