

PENDIENTES. FQ 3º ESO. PRIMERA EVALUACIÓN

- 1) a) Escribe, sin explicarlas, las fases del método científico.
 b) Define: hipótesis, error, Física, medida y ciencia.
 c) Unidades internacionales de: aceleración, masa, tiempo, superficie y presión.
- 2) Transforma: a) $5 \cdot 10^{-6} \text{ dam}^3$ en ml b) 100 km/h en m/s
- 3) Transforma: a) $5'4 \cdot 10^{-30}$ mg en hg b) Representa: $y = 2 - x^2$
- 4) Escribe estos números en notación científica y, después, escríbelos aproximándolos a tres cifras significativas:
 a) 0'00042357 b) 100524
 c) $0'008341 \cdot 10^{-6}$ d) $8231'96 \cdot 10^{54}$
- 5) Dadas las siguientes medidas en s:
 $82'1$, $82'4$, $82'3$, $82'5$, $82'4$, $82'7$ y $82'8$, averigua:
 Averigua los errores relativos.
- 6) a) Escribe tres enunciados de la teoría cinética.
 b) Diferencias entre evaporación y ebullición.
- 7) a) Escribe el esquema con los nombres de los cambios de estado.
 b) Escribe el esquema con los tipos de sustancia.
- 8) Transforma: a) 90 °F en °C y 600 K en °F.
 b) 1380 mbar en mm Hg.
- Equivalencias: 1 atm = 760 mm Hg = 76 cm Hg = 1013 mbar = 1'013 bar = $1'013 \cdot 10^5$ Pa = 1'033 kg/cm².
- 9) a) Calcula la masa de un cilindro de 5 kg/l de densidad, 10 cm de altura y 4 cm de radio.
 b) Calcula el volumen de 5 kg de un cuerpo de densidad 6 g/cm³.
- 10) a) Define: viscosidad, compuesto, expansibilidad y propiedad característica.
 b) Completa la tabla:

Propiedad	Sólidos	Líquidos	Gases
Fuerzas intermoleculares			
Puntos de fusión y ebullición			
Densidad			
Distancias entre moléculas			