

## **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)  $5 \cdot 10^{-6}$  dam<sup>3</sup> 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) 0'008341·10<sup>-6</sup>      d) 8231'96·10<sup>54</sup>
- 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/cm<sup>2</sup>.
- 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/cm<sup>3</sup>.
- 10) a) Define: viscosidad, compuesto, expansibilidad y propiedad característica.  
b) Completa la tabla:

<b>Propiedad</b>	<b>Sólidos</b>	<b>Líquidos</b>	<b>Gases</b>
Fuerzas intermoleculares			
Puntos de fusión y ebullición			
Densidad			
Distancias entre moléculas			