

Nombre:		
Curso:		Examen Recuperación
Fecha:		1ª Evaluación

**1.-** El cobre tiene una densidad de  $9 \text{ g/cm}^3$ : (2 puntos)

- ¿Qué masa tiene un objeto de níquel cuyo volumen es de  $8,75 \text{ m}^3$ ?
- ¿Cuál es el radio de un cilindro de cobre  $4,5 \text{ Kg}$  de masa y  $35 \text{ cm}$  de altura?

**2.-** Una determinada cantidad de aire, que ocupa un recipiente cerrado de  $4 \text{ litros}$  de capacidad, a la temperatura de  $50^\circ\text{C}$ , soporta gracias a un émbolo, una presión de  $1,25 \text{ atmósferas}$ . (2 puntos)

- Si bajamos la temperatura a  $-5^\circ\text{C}$  ¿cuál será la nueva presión en Pascales?
- Si reducimos el volumen a la cuarta parte y aumentamos la temperatura hasta los  $350 \text{ Kelvin}$ , ¿cuál será ahora la presión en  $\text{mm de Hg}$ ?

**3.-** Completa la tabla con las valencias y el símbolo o nombre: (2 puntos)

Fe	K	Ni	Mg	Hg

Cesio	Oro	Cobre	Estaño	Plata

**4.-** ¿A qué temperatura, expresada en grados centígrados, la lectura en la escala Fahrenheit supera en  $500^\circ\text{F}$  a la lectura en la escala centígrada? (2 puntos)

**5.-** Una disolución está formada por  $18 \text{ g}$  de  $\text{MgCl}_2$  y  $250 \text{ g}$  de agua. Sabiendo que la densidad de la disolución es de  $1,18 \text{ g/cm}^3$ . Calcula la concentración de la disolución en: (1,5 puntos) Datos:  $A(\text{Mg})=24,3$ ;  $A(\text{Cl})=35,4$

- Gramos por litro (g/l)
- Tanto por ciento en masa ( $\%_p$ )
- Moles por litro o molaridad (M)