

Nombre:		
Curso:		Examen V
Fecha:		3ª Evaluación

**1.-** La masa de un cubo metálico es de 400 g. Si su arista es de 6 cm. ¿Cuál es la densidad del metal? Exprésala en g/L, en kg/cm<sup>3</sup> y en unidades del SI.

**2.-** Una determinada cantidad de gas ocupa un recipiente de 2,5 L y ejerce una presión sobre las paredes del mismo de 3,2 atm. ¿Qué presión ejercerá si el volumen lo reducimos a 1,2 L manteniendo constante la temperatura?, Explica la Ley que has utilizado.

**3.-** Calcula el % en volumen de una disolución preparada mezclando 250 cm<sup>3</sup> de alcohol etílico con agua hasta completar dos litros. Si la densidad del alcohol es de 0,81 g/ml, ¿cuál sería su concentración en gramos por litro?

**4.-** Completa la siguiente tabla:

(1 punto - 0,25 por error)

Especie Química	Z	A	N	Protones	Electrones	Neutrones
${}_{53}I$						<b>74</b>
${}^{119}Sn$					<b>50</b>	

**5.-** Define brevemente los conceptos: **Materia, Temperatura, Átomo y Sustancia Pura.**

**6.-** Nombra los siguientes compuestos en distintas nomenclaturas: (1 punto - 0,2 por error)

Compuesto	Nombre 1	Nombre 2
<b>SbH<sub>3</sub></b>		
<b>HCl</b>		
<b>PCl<sub>3</sub></b>		
<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>		
<b>CO</b>		

**7.-** Formula los siguientes compuestos: (1 punto - 0,25 por error)

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
<b>Heptaóxido de dicloro</b>		<b>Dibromuro de Calcio</b>	
<b>Trihidruro de Boro</b>			

*Instrucciones:* Utilizar las fórmulas con las letras y sustituir al final, poniendo todas las unidades.

<b>Ácido sulfhídrico</b>		<b>Amoniac</b>	
--------------------------	--	----------------	--