Nombre:		
Curso:		Examen V
Fecha:		3ª Evaluación

1.- La masa de una esfera de vidrio es de 375 g. Si su radio es de 3 cm. ¿Cuál es la densidad del vidrio? Exprésala en g/cm^3 , en kg/L y en unidades del SI.

2.- Una masa de aire contaminada ocupa 112 litros en condiciones normales de presión y temperatura. ¿Qué volumen ocupará a una temperatura de 15°C si sufre un proceso Isobaro? Enuncia la Ley que has utilizado para realizar los cálculos.

3.- Calcula la concentración en g/L y en tanto por ciento en masa de una disolución de dicloruro de magnesio, sabiendo que, al evaporar 20 cm^3 de la misma, que pesaban 21g, se han obtenido 1,45 g de dicloruro de magnesio puro.

4.- Completa la siguiente tabla:

(1 punto - 0,25 por error)

Especie Química	Z	A	N	Protones	Electrones	Neutrones
^{197}Au			118			
Te			76		52	

5.- Define brevemente los conceptos: **Densidad**, **Número Másico**, **átomo** y **Disolución**.

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

Compuesto	Nombre 1	Nombre 2
NH_3		
HF		
NaCl		
Al_2O_3		
SO		

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

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Monóxido de Magnesio		Pentacloruro de Fósforo	
Trihidruro de Aluminio			
Tetracloruro de Carbono		Arsano	

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