

	Nombre:			EVAL 3	Nota
	Curso:	2º ESO C	Examen VIP		
	Fecha:	19 de junio de 2025	Alumnos con todo (8)		

Lee bien cada una de las preguntas y responde paso a paso a cada una de las cuestiones

1.- El embalse más grande de Europa es el de Alqueva, situado sobre el río Guadiana, en el Alentejo, Portugal. Su capacidad es de 4.150 hm^3 y ocupa una superficie de 250 Km^2 .

- ¿Qué cantidad de agua, expresada en litros, puede almacenar este embalse?
- ¿Cuál sería su superficie si la expresáramos en milímetros cuadrados?

2.- Un frasco vacío tiene una masa de $13,45 \text{ gr}$ y lleno de agua de $16,72 \text{ gr}$. El mismo frasco lleno de una sustancia misteriosa tiene una masa de $19,01 \text{ gr}$. Calcula la densidad de dicha sustancia y exprésala en unidades S.I

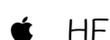
3.- Una muestra de gas ocupa un volumen de $3,5 \text{ litros}$ en condiciones estándar, es decir, a 25 °C de temperatura y una 1 atmósfera de presión.

- ¿Cuál será su volumen a una temperatura de 50 °C , si sufre un proceso en el que la presión se mantiene constante?
- ¿Qué conocida ley rige el apartado anterior? Enúnciala.

4.- Se mezclan $5,00 \text{ g}$ de ácido Clorhídrico, con $35,00 \text{ g}$ de agua, formándose una disolución cuya densidad es de $1,260 \text{ g/cm}^3$. Calcula: (2 puntos)

- Su concentración en tanto por ciento en masa.
- Su concentración en gramos por litro.

5.- Nombra los compuestos: (1,5 puntos)



6.- Formula los compuestos:

(1,5 puntos)

- 🍏 Cloruro de sodio
- 🍏 Metano
- 🍏 Trióxido de azufre
- 🍏 Tribromuro de Níquel
- 🍏 Trióxido de dicobalto
- 🍏 Borano

7.- Completa la siguiente tabla:

Especie Química	Nombre	Z	A	N	Protones	Electrones	Neutrones
^{60}Ca				20			
^{197}Au			122				118
Sr				50		38	

8.- Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:

