

Nombre:			
Curso:		Examen 7	
Fecha:		3ª Evaluación	

1.- En 40 g de agua se disuelven 5 g de ácido sulfhídrico. La densidad de la disolución formada es de $1,08 \text{ g/cm}^3$. Calcula el porcentaje en masa y la molaridad.

2.- Se prepara una disolución con 5 g de hidróxido de sodio en 25 g de agua destilada. Si el volumen final es de 27,1 ml, calcula la concentración de la disolución en:

- a) Porcentaje en masa
- b) gramos por litro
- c) Molaridad.

3.- Calcula el volumen que ocuparía en condiciones normales una muestra de hidrógeno que ocupa un volumen de 4,5 litros a 950 mm Hg y 80°C . ¿Qué pasa si enfriamos el hidrógeno mediante un proceso en el que se cumpla la ley de Gay-Lussac?

4.- Nombra los compuestos:

- 🍏 Na_2O
- 🍏 Br_2O_3
- 🍏 SnO_2
- 🍏 AuH
- 🍏 NH_3
- 🍏 PbCl_4
- 🍏 As_2O_3
- 🍏 $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 🍏 NaCl
- 🍏 Br_2O_7

5.- Formula los compuestos:

- 🍏 Hidruro de hierro (III)
- 🍏 Sulfuro de plata
- 🍏 Cloruro de sodio
- 🍏 Silano
- 🍏 Óxido de azufre (IV)
- 🍏 Bromuro de magnesio
- 🍏 Ácido Yodídrico
- 🍏 Hidróxido Ferroso
- 🍏 Tetracloruro de Carbono
- 🍏 Trihidróxido de Níquel

Instrucciones: Utilizar las fórmulas con las letras y sustituir al final, poniendo todas las unidades. Cada ejercicio vale 2 puntos.