

Nombre:			
Curso:		Examen 7	
Fecha:		3ª Evaluación	

1.- La concentración de ácido clorhídrico del jugo gástrico es 0,15 M.

- ¿Cuántos gramos de ácido hay en 100 mL de ese jugo?
- ¿Cuál es su concentración en gramos por litro? (2 puntos)

2.- Una disolución acuosa de ácido nítrico (HNO_3) 15 M tiene una densidad de 1,40 g/mL. Calcule:

- La concentración de dicha disolución en tanto por ciento en masa.
- El volumen de la misma que debemos tomar para preparar 1 L de disolución de HNO_3 cuya concentración sea 0,5 M. (2 puntos)

3.- Sabiendo que un mol de gas en c.n. (condiciones normales de presión y temperatura) ocupa un volumen de 22,4 litros. ¿Qué volumen ocupan 150 g de CO_2 a 100°C de temperatura y 720 mm de Hg de presión? (1 punto + Bonus)

Datos: Masas atómicas C=12; N=14; O=16; H=1; Cl=35,4

4.- Nombra los compuestos: (2,5p)



5.- Formula los compuestos: (2,5 p)

🍏 Hidruro de hierro (III)

🍏 Sulfuro de plata

🍏 Monocloruro de sodio

🍏 Silano

🍏 Óxido de azufre (IV)

🍏 Bromuro de Níquel (III)

🍏 Ácido Yodhídrico

🍏 Trióxido de dihierro

🍏 Tetracloruro de Carbono

🍏 Pentóxido de dinitrógeno

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