

## CUESTIONES DE LA PRÁCTICA 1

Nombre.....Grupo prácticas:

1.-

Medida de masa de hidróxido de sodio realizada en la balanza con el número de cifras significativas (c.s.) adecuado:

Medida de volumen realizada en el matraz aforado con el número de c.s. adecuado:

Cálculo de la molaridad real de la disolución preparada, expresándola con el número de cifras significativas:

(Espacio reservado para el cálculo)


2.-

Medida de volumen realizada en la bureta para preparar la disolución de ácido sulfúrico con el número de c.s. adecuado:

Medida de volumen realizada en el matraz aforado con el número de c.s. adecuado:

Cálculo de la concentración real de la disolución obtenida, expresándola con el número de cifras significativas adecuado:

(Espacio reservado para el cálculo)


3.- Complete la siguiente tabla:

	1ª valoración	2ª valoración	
Masa de $\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$			
Moles de $\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$			
Volumen de NaOH (mL)			
Molaridad de NaOH			<u>Valor medio:</u>

4.- Complete la siguiente tabla:

	1 <sup>er</sup> ensayo	2 <sup>o</sup> ensayo	
Volumen de $\text{H}_2\text{SO}_4$ (mL)			
Volumen de NaOH (mL)			
Molaridad del $\text{H}_2\text{SO}_4$			<u>Valor medio:</u>

5- ¿Cuál sería el volumen de una disolución de hidróxido de calcio ( $\text{Ca(OH)}_2$ ) 0,200 M que se gastaría para valorar 10,0 mL de una disolución de ácido fosfórico ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ ) 0,150 M en la reacción en la que se forma  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ?