

Nombre:	1	2	3	4	Escrito	Oral	Calificación final
Fallo:							

Ejercicio 1:

Se quiere preparar una solución de dicromato de potasio $K_2Cr_2O_7$, para ello se pesan 1,2 g de soluto y se lo disuelve en 100 mL de agua.

- ¿Qué es disolver?
- Calcular la concentración de la solución expresada en $\frac{g}{L}$.
- Calcular la molaridad.



Ejercicio 2:

El cromato de sodio, de fórmula Na_2CrO_4 , es un compuesto químico sólido de color amarillo que se utiliza como inhibidor de corrosión en la industria del petróleo, como tinte auxiliar en la industria textil, como conservante de la madera y como especialidad farmacéutica de diagnóstico para determinar el volumen de los glóbulos rojos. Esta sal se obtiene mediante la reacción: $H_2CrO_4 + NaOH \rightarrow Na_2CrO_4 + H_2O$

- Igualar la reacción.
- ¿Qué masa de cromato de sodio se obtiene si se ponen a reaccionar 0,45 g de NaOH?
- ¿Cuántas moléculas de agua se obtienen si se ponen a reaccionar 1,2 mol de NaOH?

Ejercicio 3:

- Completar la siguiente tabla:

Catión	Anión	Fórmula de la sal	Nombre de la sal
Na^+	ClO^-		
		$Zn(SO_4)$	
			Clorato de aluminio

- En un laboratorio se tienen las soluciones: HCl 2,8 Mol/L y NaOH 3,5 Mol/L.
Calcular el pH de cada solución y clasificarlas en ácidos y/o bases. Explicar

Ejercicio 4

- Formular: i) 2,3 dimetil 4 hexeno ii) 3-octino iii) Butanona iv) 3 etil 2 heptanol
- Clasificar los compuestos formulados en alcano, alqueno, alquino, alcohol, cetona, ácido carboxílico.
Explicar.
- Formular un isómero de cadena y un isómero de posición del 3-octino