

CUESTIONES DE LA PRÁCTICA 2

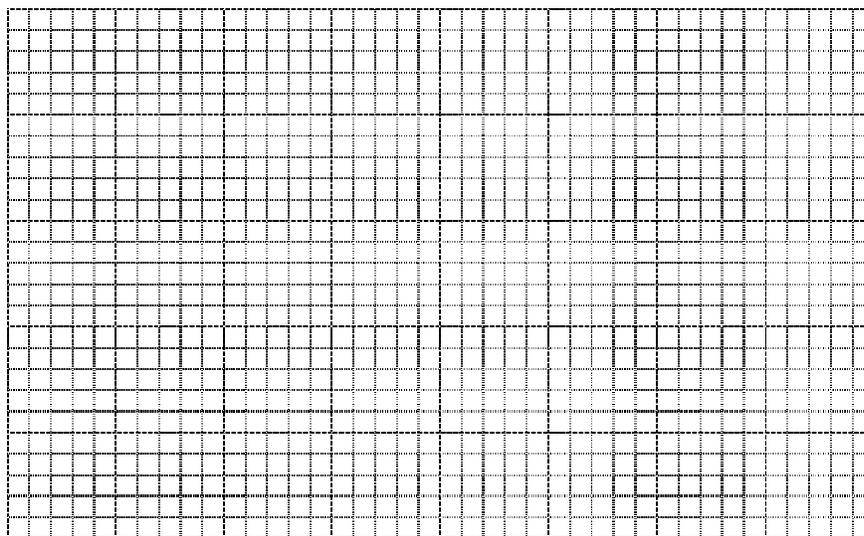
Nombre.....Grupo prácticas:

1- Escribe la reacción iónica ajustada que tiene lugar.

2- Completa la siguiente tabla con los resultados obtenidos: (la denominación ' corresponde al ensayo que se repite) ($1\mu\text{mol}=10^{-6}\text{moles}$)

Ensayo	T °C	[MnO ₄ ⁻] μmol L ⁻¹	[C ₂ O ₄ ²⁻] μmol L ⁻¹	[H ₂ SO ₄] mol L ⁻¹	tiempo (s)			v=-Δ[MnO ₄ ⁻]/t μmol MnO ₄ ⁻ ·L ⁻¹ ·s ⁻¹
					ensayo	ensayo'	Media	
1 y 1'	55							
2 y 2'	45							
3 y 3'	35							
4 y 4'	25							
5 y 5'	45							
6 y 6'	45							
7 y 7'	45							
8 y 8'	45							

3- Representa gráficamente la velocidad de reacción frente a la temperatura utilizando los datos de los cuatro primeros ensayos y atendiendo a las normas antes indicadas sobre representaciones gráficas. Comenta este resultado.



Comentario:

CUESTIONES DE LA PRÁCTICA 2

4- ¿Cómo influye la concentración de permanganato sobre la velocidad de la reacción? ¿Cuál será el orden de reacción con respecto a este reactivo con una sola cifra significativa?

Se deduce comparando los datos obtenidos en los ensayos ___ y ___

¿Qué se observa cuando variamos únicamente la concentración de ácido oxálico? ¿Cuál será el orden de reacción con respecto a este reactivo con una sola cifra significativa?

Se deduce comparando los datos obtenidos en los ensayos ___ y ___

5- ¿Cómo afecta la concentración de ácido sulfúrico a la velocidad de la reacción?

Se deduce comparando los datos obtenidos en los ensayos ___ y ___

¿Cómo afecta la adición de sulfato de manganeso a la velocidad de la reacción? ¿Es un catalizador positivo o un inhibidor de esta reacción?

Se deduce comparando los datos obtenidos en los ensayos ___ y ___