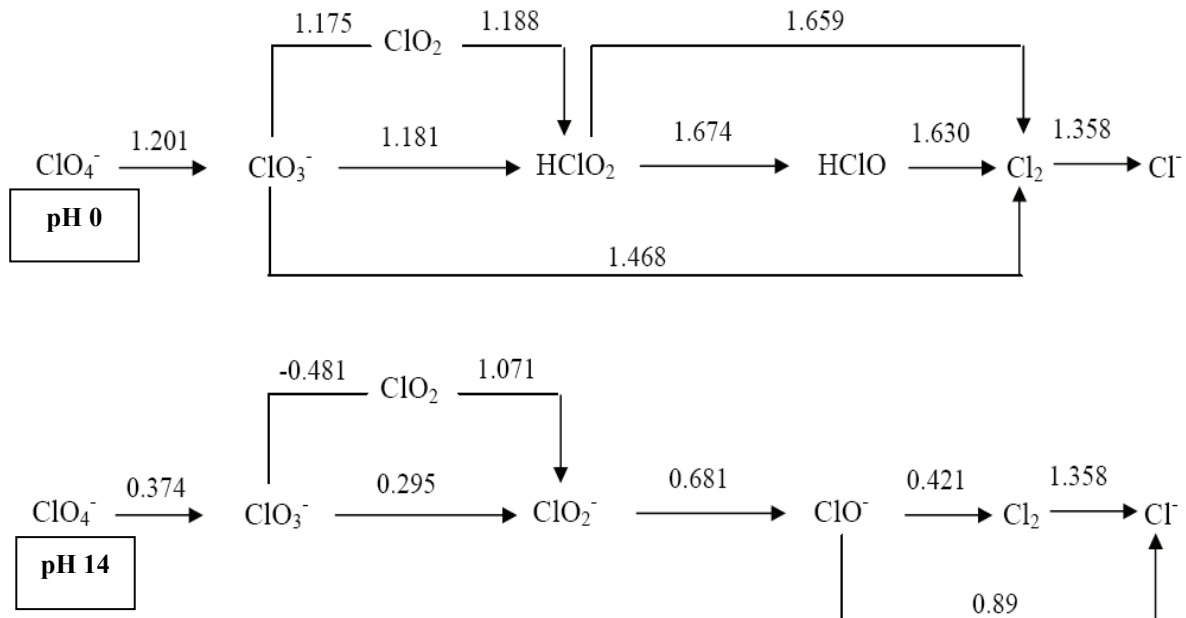




**Nota:** En la última hoja del cuadernillo del examen encontrarás una serie de fórmulas, ecuaciones y datos que pueden resultarte útiles. En todos los problemas, considere que los gases presentan un comportamiento ideal.

**Problema 1.**

Los siguientes diagramas de Latimer resumen los potenciales de reducción (contra el electrodo normal de Hidrógeno) para especies cloradas en medio ácido y alcalino:



- (a) ¿Por qué difieren los valores de  $E^\circ$  para la cupla  $\text{ClO}_4^-/\text{ClO}_3^-$  en ambos medios? Marca con una cruz (X) la respuesta que consideres correcta:
- Los potenciales difieren debido a que las hemireacciones de reducción no involucran las especies  $\text{H}^+$  y  $\text{OH}^-$ , y por lo tanto dependen del pH.
  - Los potenciales difieren debido a que las hemireacciones de reducción involucran las especies  $\text{H}^+$  y  $\text{OH}^-$  y por lo tanto dependen del pH.
  - Los potenciales difieren debido a que en medio ácido la especie  $\text{ClO}_4^-$  está presente como  $\text{HClO}_4$ , lo cual genera un cambio en el valor del  $E^\circ$ .
- (b) Determine el valor de  $E^\circ$  de la cupla  $\text{ClO}_3^-/\text{HClO}$  (medio ácido).
- (c) ¿Es el  $\text{Cl}_2$  inestable frente a la dismutación en algún medio (ácido o básico)? Marca con una cruz (X) la respuesta que consideres correcta:
- El  $\text{Cl}_2$  es inestable frente a la dismutación en medio ácido.
  - El  $\text{Cl}_2$  es inestable frente a la dismutación en medio básico.
  - El  $\text{Cl}_2$  no es inestable frente a la dismutación en ningún medio.
  - El  $\text{Cl}_2$  es inestable frente a la dismutación tanto en medio ácido como básico.
- (d) Determine la constante de acidez del ácido hipocloroso ( $\text{HClO}$ ). Dato:  $K_w(25^\circ\text{C})=10^{-14}$ .

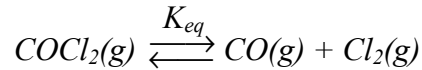
Por debajo del segundo período, las moléculas formadas por elementos representativos como el cloro pueden expandir su octeto, con el objetivo de disminuir la carga formal que posee el átomo central

- (e) Mostrar diferentes estructuras resonantes de Lewis del anión perclorato (al menos tres), indicando cuáles de ellas contribuyen más al enlace (basándose en el hecho de minimizar la carga formal sobre el cloro central).



**Problema 2.**

A 1000 K el fosgeno,  $\text{COCl}_2$ , se descompone según la siguiente reacción:



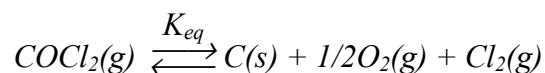
Cuando se coloca 1 bar de fosgeno en un recipiente a 1000 K previamente evacuado se llega a una presión total de equilibrio de 1,17 bar.

- (a) Calcule las presiones parciales de todas las especies presentes en el equilibrio y el valor de  $K_p$  a 1000 K.
- (b) Cuando la presión de cada uno de las especies que intervienen en la reacción es 1 bar, ¿hacia dónde se desplaza el equilibrio? Marca con una cruz (X) la respuesta que consideres correcta:
- El equilibrio se desplaza hacia reactivos.
  - El equilibrio se desplaza hacia productos.
  - El sistema se encuentra en equilibrio en esas condiciones.

(c) Indique si aumenta, disminuye o no cambia la fracción de fosgeno descompuesta si el recipiente contiene inicialmente, además de fosgeno (marcando con una cruz (X) la respuesta que tu consideres correcta):

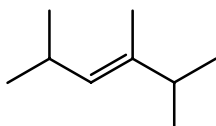
- 0,5 bar de  $\text{Cl}_2(\text{g})$ 
  - Aumenta la fracción de fosgeno descompuesta.
  - Disminuye la fracción de fosgeno descompuesta.
  - No cambia la fracción de fosgeno descompuesta.
- 0,5 bar de  $\text{N}_2(\text{g})$ .
  - Aumenta la fracción de fosgeno descompuesta.
  - Disminuye la fracción de fosgeno descompuesta.
  - No cambia la fracción de fosgeno descompuesta.

(d) Sabiendo que para la reacción de formación de  $\text{CO}(\text{g})$ ,  $K_p=2,9 \cdot 10^{10}$  a 1000K (por mol de CO), calcule  $K_p$  para la reacción:

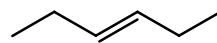


**Problema 3.**

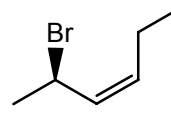
(a) Nombre según IUPAC los siguientes compuestos:



A



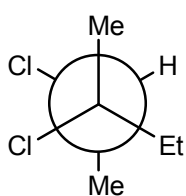
B



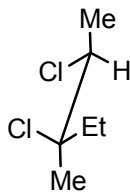
C

(b) ¿Cuántos estereoisómeros presenta el compuesto C? Dibújalos en el correspondiente casillero.

(c) Dados los compuestos D y E:



**D**



**E**

El compuesto **D** presenta una valor de  $\alpha_D = -17^\circ$

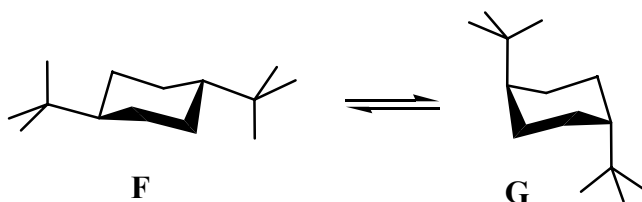
i) Indica la relación de estereoisomería que existe entre los compuestos **D** y **E** marcando con una cruz (X) la respuesta que tú consideras correcta en el correspondiente casillero.

(i) Enantiómeros      (ii) Diastereómeros      (iii) Isómeros estructurales

ii) Indica qué valor de  $\alpha_D$  presentará las siguientes soluciones marcando con una cruz (X) la respuesta que tú consideras correcta en el correspondiente casillero.

100% de <b>D</b>	$\alpha_D = 0^\circ$	o	$\alpha_D = -17^\circ$
60% de <b>D</b> y 40% de <b>E</b>	$\alpha_D > 0^\circ$	o	$\alpha_D < 0^\circ$
90% de <b>E</b> y 10% de <b>D</b>	$\alpha_D > 0^\circ$	o	$\alpha_D < 0^\circ$

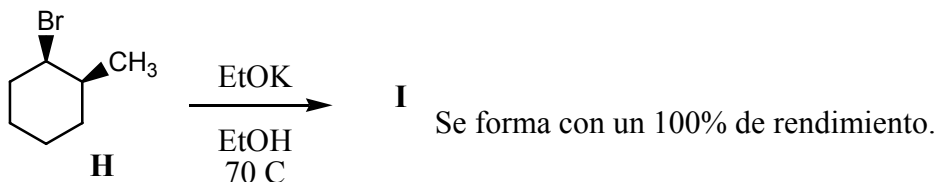
(d) Dado el siguiente equilibrio conformacional:



¿Cuáles serán las especies que se observarán a  $T = 25^\circ\text{C}$ ? Marca con una cruz (X) la respuesta que tú consideras correcta en el correspondiente casillero.

100% de **F**      50% de **F** y 50% de **G**      100% de **G**

(e) Dada la siguiente reacción:



i) Dibuja la estructura del compuesto **I**.

ii) El enantiómero de **H**, ¿dará el mismo compuesto **I**? Marca con una cruz (X) la respuesta que tú consideras correcta en el correspondiente casillero.

i) Si      ii) No

iii) Si tu respuesta fue **Si** en el ítem anterior, dibuja el conformero del enantiómero de **H** que dará el compuesto **I**.

#### Problema 4.

Se determinó experimentalmente la velocidad inicial para la reacción  $2\text{NO} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NOBr}$  a  $250^\circ\text{C}$  obteniéndose los siguientes resultados:

Experiencia	$[\text{NO}]_0 / \text{M}$	$[\text{Br}_2]_0 / \text{M}$	$v_0 / \text{M}\cdot\text{seg}^{-1}$
1	0,3	0,1	$5,85 \times 10^{-5}$
2	0,3	0,05	$2,93 \times 10^{-5}$
3	0,6	0,05	$1,17 \times 10^{-4}$

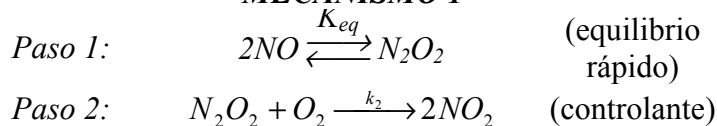
(a) Determine el orden de reacción respecto a cada reactivo y el orden global de la reacción.



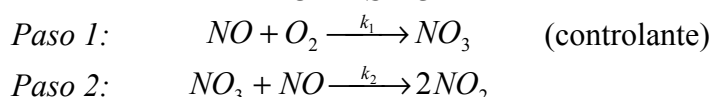
(b) Obtenga la constante de velocidad, e indique las unidades de la misma.

Por otro lado, se analizó la reacción  $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$ , para la cual se verificó que la ley de velocidad se puede describir correctamente según  $v = k[NO]^2[O_2]$ . Los siguientes mecanismos fueron propuestos para analizar la naturaleza de la reacción:

**MECANISMO 1**



**MECANISMO 2**



**MECANISMO 3**



(c) ¿Es alguno de los mecanismos propuestos anteriormente *probable* y *consistente* con la ley de velocidad experimental? Marca con una cruz (X) la/s respuesta/s que consideres correcta (puede haber más de una):

- i. El mecanismo 2 es consistente puesto que como el paso 1 es el controlante, entonces la ley de velocidad debe escribirse como  $v = k[NO]^2[O_2]$ , resultado encontrado experimentalmente.
- ii. El mecanismo 2 es consistente puesto que este muestra que el oxígeno está involucrado en la reacción y la molecularidad en esta especie es igual al orden experimental.
- iii. El mecanismo 1 es consistente con lo obtenido experimentalmente puesto que el mismo predice que la velocidad debe escribirse según  $v = k[NO]^2[O_2]$ , lo cual se observa experimentalmente.
- iv. Si bien el mecanismo 3 es consistente con la ley de velocidad hallada experimentalmente, igualmente el mismo es improbable puesto que involucra un choque termolecular.
- v. El mecanismo 1 no es consistente con lo obtenido experimentalmente puesto que el mismo predice que la velocidad debe escribirse según  $v = k[N_2O_2][O_2]$  lo cual no tiene sentido porque la misma debe depender de los reactivos.
- vi. El mecanismo 3 es consistente con la ley de velocidad y además es muy probable que la reacción proceda según el mismo.

(d) Analizando el mecanismo 2 propuesto anteriormente, marca con una cruz (X) la respuesta que consideres correcta respecto a la identidad de la especie  $NO_3$ :

- i.  $NO_3$  es un producto.
- ii.  $NO_3$  es un estado de transición.
- iii.  $NO_3$  es un intermediario.