

- Instrucciones:**
- a) **Duración: 1 hora y 30 minutos.**
 - b) Elija y desarrolle una opción completa, sin mezclar cuestiones de ambas. Indique, **claramente**, la opción elegida.
 - c) No es necesario copiar la pregunta, basta con poner su número.
 - d) Se podrá responder a las preguntas en el orden que desee.
 - e) Puntuación: Cuestiones (nº 1, 2, 3 y 4) hasta 1,5 puntos cada una. Problemas (nº 5 y 6) hasta 2 puntos cada uno.
 - f) Exprese sólo las ideas que se piden. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.
 - g) Se permitirá el uso de calculadoras que no sean programables, gráficas ni con capacidad para almacenar o transmitir datos.

OPCIÓN A

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos: **a)** Dióxido de titanio **b)** Sulfato de amonio
c) Ácido 2-bromobutanoico **d)** NaClO₂ **e)** KMnO₄ **f)** CH₃CH₂CH₂CHO.

2.- Razone si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- a) La primera energía de ionización del Al es mayor que la del Cl.
- b) El radio atómico del Fe es mayor que el del K.
- c) Es más difícil arrancar un electrón del ión sodio (Na⁺) que del átomo de neón.

3.- Razone la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones referidas al equilibrio de solubilidad del hidróxido de calcio:

- a) Por cada mol de iones Ca²⁺ hay 2 moles de iones OH⁻.
- b) La relación entre la solubilidad de esta sustancia y el producto de solubilidad es K_S = 2 s³.
- c) La solubilidad del hidróxido de calcio disminuye al añadir HCl.

4.- Un vaso contiene 100 mL de agua. Calcule:

- a) ¿Cuántos moles de agua hay en el vaso?
- b) ¿Cuántas moléculas de agua hay en el vaso?
- c) ¿Cuántos átomos de hidrógeno hay en el vaso?

Datos: Masas atómicas H=1; O=16. Densidad del agua: 1 g/mL.

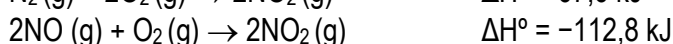
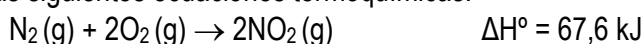
5.- Dada la reacción: CuS + HNO₃ → S + NO + Cu(NO₃)₂ + H₂O

a) Ajuste las semirreacciones de oxidación y reducción por el método de ión electrón y ajuste tanto la reacción iónica como la molecular.

b) Calcule el volumen de una disolución de ácido nítrico del 65% de riqueza en peso y densidad de 1,4 g/mL que se necesitan para que reaccionen 20 g de sulfuro de cobre(II).

Datos: Masas atómicas S=32; Cu=63,5; N=14; H=1; O=16.

6.- A partir de las siguientes ecuaciones termoquímicas:



a) Calcule la entalpía de formación estándar, a 25°C, del monóxido de nitrógeno.

b) Calcule los litros de aire necesarios para convertir en dióxido de nitrógeno 50 L de monóxido de nitrógeno, todos ellos medidos en condiciones normales.

Datos: Composición volumétrica del aire: 21% O₂ y 79% N₂.

- Instrucciones:**
- a) **Duración: 1 hora y 30 minutos.**
 - b) Elija y desarrolle una opción completa, sin mezclar cuestiones de ambas. Indique, **claramente**, la opción elegida.
 - c) No es necesario copiar la pregunta, basta con poner su número.
 - d) Se podrá responder a las preguntas en el orden que desee.
 - e) Puntuación: Cuestiones (nº 1, 2, 3 y 4) hasta 1,5 puntos cada una. Problemas (nº 5 y 6) hasta 2 puntos cada uno.
 - f) Exprese sólo las ideas que se piden. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas y la capacidad de síntesis.
 - g) Se permitirá el uso de calculadoras que no sean programables, gráficas ni con capacidad para almacenar o transmitir datos.

OPCIÓN B

1.- Formule o nombre los siguientes compuestos: **a)** Hidrogenocarbonato de níquel(II) **b)** Ácido nitroso **c)** 1,3,5-Trimetilbenceno **d)** $\text{Cd}(\text{OH})_2$ **e)** Al_2S_3 **f)** CH_2ClCOOH .

2.- Dadas las sustancias: N_2 , KF , H_2S , PH_3 , C_2H_4 y Na_2O , indique razonadamente cuáles presentan:

- a) Enlaces covalentes con momento dipolar resultante distinto de cero.
- b) Enlaces iónicos.
- c) Enlaces múltiples.

3.- Para la reacción: $2\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C}$, se ha comprobado experimentalmente que es de primer orden respecto al reactivo A y de segundo orden respecto al reactivo B.

- a) Escriba la ecuación de velocidad.
- b) ¿Cuál es el orden total de la reacción?
- c) ¿Influye la temperatura en la velocidad de reacción? Justifique la respuesta.

4.- Dado el compuesto $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$:

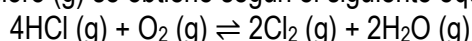
- a) Escriba la reacción de adición de Cl_2 .
- b) Escriba la reacción de hidratación con disolución acuosa de H_2SO_4 , indicando el producto mayoritario.
- c) Escriba la reacción ajustada de combustión.

5.- Se disuelven 2,3 g de KOH en agua hasta alcanzar un volumen de 400 mL. Calcule:

- a) La molaridad y el pH de la disolución resultante.
- b) ¿Qué volumen de HNO_3 0,15 M será necesario para neutralizar completamente 20 mL de la disolución inicial de KOH ?

Datos: Masas atómicas $\text{K}=39$; $\text{O}=16$; $\text{H}=1$.

6.- En el proceso Deacon, el cloro (g) se obtiene según el siguiente equilibrio:



Se introducen 32,85 g de $\text{HCl}(\text{g})$ y 38,40 g de $\text{O}_2(\text{g})$ en un recipiente cerrado de 10 L en el que previamente se ha hecho el vacío. Se calienta la mezcla a 390°C y cuando se ha alcanzado el equilibrio a esta temperatura se observa la formación de 28,40 g de $\text{Cl}_2(\text{g})$.

- a) Calcule el valor de K_c .
- b) Calcule la presión parcial de cada componente en la mezcla de equilibrio y, a partir de estas presiones parciales, calcule el valor de K_p .

Datos: Masas atómicas $\text{H}=1$; $\text{Cl}=35,5$; $\text{O}=16$. $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$.