



## OPCION B

### CUESTION 1

a) Escriba la configuración electrónica de cada una de las siguientes especies químicas:  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Cl}$ ,  $\text{Se}^{2-}$ . **(0,9 puntos)**

b) Explique, justificando la respuesta, si son ciertas o falsas las siguientes afirmaciones:

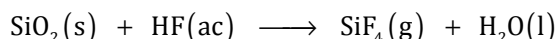
b<sub>1</sub>) La primera energía de ionización del átomo de selenio es mayor que la del átomo de cloro. **(0,6 puntos)**

b<sub>2</sub>) El radio del átomo de calcio es menor que el del átomo de cloro. **(0,5 puntos)**

Datos- Números atómicos:  $\text{Cl}$  (17);  $\text{Ca}$  (20);  $\text{Se}$  (34).

### PROBLEMA 2

El ácido fluorhídrico,  $\text{HF}$  (ac), es capaz de disolver al vidrio, formado mayoritariamente por dióxido de silicio,  $\text{SiO}_2$  (s), de acuerdo con la reacción (no ajustada):



A 150 mL de una disolución 0,125 M de  $\text{HF}$  (ac) se le añaden 1,05 g de  $\text{SiO}_2$  (s) puro.

a) Ajuste la reacción anterior y calcule los gramos de cada uno de los dos reactivos que quedan sin reaccionar. **(1 punto)**

b) ¿Cuántos gramos de  $\text{SiF}_4$  se habrán obtenido? **(1 punto)**

Datos.- Masas atómicas relativas:  $\text{H}$  (1);  $\text{O}$  (16);  $\text{F}$  (19);  $\text{Si}$  (28,1).

### CUESTION 3

Se dispone de disoluciones 0,05 M de los siguientes compuestos:  $\text{KCN}$ ,  $\text{NaNO}_2$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$  y  $\text{KOH}$ . Responda a las siguientes cuestiones:

a) Explique, razonadamente, si cada una de las anteriores disoluciones será ácida, básica o neutra. **(0,8 puntos)**

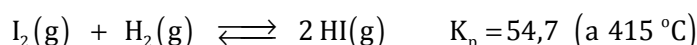
b) Explique, justificando la respuesta, si la disolución resultante de mezclar 50 mL de la disolución de  $\text{NH}_4\text{Cl}$  y 50 mL de la disolución de  $\text{KOH}$ , será ácida, básica o neutra. **(0,7 puntos)**

c) ¿Qué efecto producirá en el pH de una disolución de  $\text{NH}_4\text{Cl}$  la adición de una pequeña cantidad de amoníaco? **(0,5 puntos)**

Datos.-  $K_a(\text{HCN}) = 4,8 \cdot 10^{-10}$ ;  $K_a(\text{HNO}_2) = 5,1 \cdot 10^{-4}$ ;  $K_b(\text{NH}_3) = 1,8 \cdot 10^{-5}$ .

### PROBLEMA 4

A 415 °C el yodo reacciona con el hidrógeno según el siguiente equilibrio:



En un recipiente cerrado, en el que previamente se ha hecho el vacío, se introducen 0,5 moles de yodo y 0,5 moles de hidrógeno. Una vez alcanzado el equilibrio, la presión total en el interior del recipiente es de 1,5 atmósferas. Calcule:

a) La presión parcial de cada uno de los gases presentes en el equilibrio a 415 °C. **(1,2 puntos)**

b) El porcentaje en peso de yodo que ha reaccionado. **(0,8 puntos)**

Datos- Masa atómica relativa:  $\text{I}$  (126,9).  $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$ .

### CUESTION 5

Complete las siguientes reacciones y nombre los compuestos orgánicos que intervienen en ellas. **(0,4 puntos cada una)**

