

UNIVERSIDADES DE ANDALUCÍA EBAU – SEPTIEMBRE 2021 / ENUNCIADOS

CUESTIÓN 1 A.- Formula o nombra los siguientes compuestos: a) Peróxido de mercurio; b) Hidruro de litio; c) Hidrogenocarbonato de bario; d) HBrO_4 ; e) $\text{Cd}(\text{OH})_2$; f) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.

CUESTIÓN 2 A.- Formula o nombra los siguientes compuestos: a) Hidróxido de platino (IV); b) Ácido periódico; c) 3-etil-3-metilpenten-1-ino; d) P_2O_5 ; e) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$; f) $\text{CH}_3\text{--C}(\text{CH}_3)_2\text{--CONH}_2$.

CUESTIÓN 1 B.- Dados los elementos de $Z = 19, 25, 30$ y 48 , indica razonadamente:

- a) ¿Cuál o cuáles presentan algún electrón desapareado?
- b) ¿Cuáles pertenecen al mismo grupo?
- ¿Cuál podría dar un ión estable de carga $+1$?

CUESTIÓN 2 B.- Dado el equilibrio $\text{N}_2\text{F}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NF}_2(\text{g})$ con $\Delta H^\circ = 38,5 \text{ kJ}$, razona los cambios que se producen si:

- a) La mezcla de reacción se calienta.
- b) El gas NF_2 se elimina de la mezcla de reacción a T y V constante.
- c) Se añade helio gaseoso a la mezcla de reacción a T y V constante.

CUESTIÓN 3 B.- Justifica la veracidad o falsedad de las siguientes proposiciones:

- a) Los enlaces por puente de hidrógeno se forman siempre que la molécula tiene un átomo de hidrógeno.
- b) Los puntos de ebullición de los siguientes compuestos H_2O , H_2S y CH_4 , siguen las siguientes secuencias de valores: $\text{CH}_4 > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{O}$.
- c) La temperatura de fusión del dicloro, Cl_2 , es mayor que la del cloruro de sodio (NaCl).

CUESTIÓN 4 B.- Razona si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- a) La primera energía de ionización del Ar es mayor que la del cloro. V
- b) La afinidad electrónica del hierro es mayor que la del oxígeno. F
- c) El argón tiene mayor radio atómico que el selenio. V

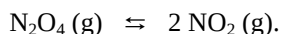
CUESTIÓN 5 B.- Justifica si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones:

- a) En una disolución acuosa básica no existe la especie H_3O^+ . V
- b) Al disminuir la concentración de un ácido en disolución acuosa aumenta el pH. V
- c) Al mezclar 100 mL de una disolución acuosa 1 M de HCl con 200 mL de otra de $\text{NaOH } 0,5 \text{ M}$, el pH de la disolución resultante es básico. F

CUESTIÓN 6 B.- Dados los siguientes compuestos orgánicos: A: $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{OH}$ y B: $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_3$:

- a) Justifica si son isómeros.
- b) Justifica cuál de ellos es más soluble en agua.
- c) Indica cuál de ellos reacciona con H_2SO_4 / calor y escribe la reacción.

PROBLEMA 1 C.- En un recipiente de 250 mL se introducen $0,46 \text{ g}$ de $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$ y se calienta hasta 40°C , disociándose en un 42% al alcanzar el equilibrio:



a) Calcula la constante K_c del equilibrio.

b) Determina la presión total en el equilibrio y el valor de K_p .

DATOS: $A_r(\text{N}) = 14 \text{ u}$; $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$; $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$.

Resultado: a) $K_c = 0,024$; b) $P_t = 0,73 \text{ atm}$; $K_p = 0,062$.

PROBLEMA 2 C.- A 25°C el K_{ps} del sulfuro de níquel (II) es $3,2 \cdot 10^{-19}$. Calcula:

a) La solubilidad de sulfuro de níquel (II) en moles $\cdot \text{L}^{-1}$ y en $\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$.

b) La solubilidad del sulfuro de níquel (II) en una disolución $0,05 \text{ M}$ de Na_2S .

DATOS: $A_r(\text{Ni}) = 58,7 \text{ u}$; $A_r(\text{S}) = 32 \text{ u}$.

Resultado: a) $S = 5,66 \cdot 10^{-10} \text{ moles} \cdot \text{L}^{-1}$; $S = 5,13 \cdot 10^{-8} \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$; b) $K_{ps} = 6,4 \cdot 10^{-18} \text{ moles} \cdot \text{L}^{-1}$.

PROBLEMA 3 C.- Una disolución $0,1 \text{ M}$ de un ácido débil monoprótico HA tiene el mismo pH que una disolución de $\text{HCl } 5,49 \cdot 10^{-3} \text{ M}$. Calcula:

- a) El pH y el grado de ionización del ácido débil.

b) La constante de ionización del ácido débil.

Resultado: a) $\text{pH} = 2,26$; $\alpha = 5,49 \%$; b) $K_a = 3,19 \cdot 10^{-4}$.

PROBLEMA 4 C.- La reacción entre el KMnO_4 y el HCl en disolución permite obtener dicloro gaseoso, además de MnCl_2 , KCl y H_2O .

a) Ajusta ecuación iónica y molecular por el método del ión-electrón.

b) Calcula la masa de KMnO_4 que reacciona con 25 mL de una disolución de HCl del 30 % de riqueza en masa y cuya densidad es $1,15 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$.

DATOS: $A_r(\text{Mn}) = 55 \text{ u}$; $A_r(\text{K}) = 39 \text{ u}$; $A_r(\text{O}) = 16 \text{ u}$; $A_r(\text{Cl}) = 35,5 \text{ u}$; $A_r(\text{H}) = 1 \text{ u}$.

Resultado: a) 4,66 g KMnO_4 .

Tu Profite al Rescate