



22096125



QUÍMICA
NIVEL SUPERIOR
PRUEBA 1

Lunes 18 de mayo de 2009 (tarde)

1 hora

INSTRUCCIONES PARA LOS ALUMNOS

- No abra esta prueba hasta que se lo autoricen.
- Conteste todas las preguntas.
- Seleccione la respuesta que considere más apropiada para cada pregunta e indique su elección en la hoja de respuestas provista.
- Como referencia, se incluye la tabla periódica en la página 2 de esta prueba.

1. ¿Cuántos átomos de oxígeno hay en un mol de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$?
- A. 5
B. 9
C. $6,0 \times 10^{23}$
D. $5,4 \times 10^{24}$
2. ¿Qué muestra tiene mayor masa?
- A. $6,0 \times 10^{25}$ moléculas de hidrógeno
B. 5,0 moles de átomos de neón
C. $1,2 \times 10^{24}$ átomos de plata
D. $1,7 \times 10^2$ g de hierro
3. ¿Qué volumen de trióxido de azufre, en cm^3 , se puede preparar usando 40 cm^3 de dióxido de azufre y 20 cm^3 de oxígeno gaseoso a partir de la siguiente reacción? Suponga que todos los volúmenes se miden a la misma presión y temperatura.
- $$2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{g})$$
- A. 20
B. 40
C. 60
D. 80
4. ¿Qué muestra de nitrógeno gaseoso, N_2 , contiene mayor número de moléculas de nitrógeno?
- A. 1,4 g de N_2
B. $1,4 \text{ dm}^3$ de N_2 a $1,01 \times 10^5 \text{ Pa}$ y 273 K
C. $1,4 \times 10^{23}$ moléculas de N_2
D. 1,4 moles de N_2

5. La tabla de abajo muestra el número de protones, neutrones y electrones presentes en cinco especies.

Especie	Número de protones	Número de neutrones	Número de electrones
X	6	8	6
Y	7	7	7
Z	7	7	8
W	8	8	8
Q	8	10	8

¿Qué **dos** especies son isótopos del mismo elemento?

- A. X y W
- B. Y y Z
- C. Z y W
- D. W y Q
6. ¿Qué opción presenta orden creciente de energía de los orbitales de un mismo nivel energético?
- A. $d < s < f < p$
- B. $s < p < d < f$
- C. $p < s < f < d$
- D. $f < d < p < s$
7. ¿Cuál es la configuración electrónica del ion Cr^{2+} ?
- A. $[\text{Ar}] 3d^5 4s^1$
- B. $[\text{Ar}] 3d^3 4s^1$
- C. $[\text{Ar}] 3d^6 4s^1$
- D. $[\text{Ar}] 3d^4 4s^0$

8. ¿Qué enunciado describe las tendencias de los valores de electronegatividad en la tabla periódica?
- A. Los valores aumentan de izquierda a derecha a lo largo de un período y aumentan hacia abajo de un grupo.
 - B. Los valores aumentan de izquierda a derecha a lo largo de un período y disminuyen hacia abajo de un grupo.
 - C. Los valores disminuyen de izquierda a derecha a lo largo de un período y aumentan hacia abajo de un grupo.
 - D. Los valores disminuyen de izquierda a derecha a lo largo de un período y disminuyen hacia abajo de un grupo.
9. ¿Qué ecuación representa mejor la energía de primera ionización del magnesio?
- A. $\text{Mg (s)} \rightarrow \text{Mg}^+ \text{(s)} + \text{e}^-$
 - B. $\text{Mg (g)} \rightarrow \text{Mg}^{2+} \text{(g)} + 2\text{e}^-$
 - C. $\text{Mg (g)} \rightarrow \text{Mg}^+ \text{(g)} + \text{e}^-$
 - D. $\text{Mg (s)} \rightarrow \text{Mg}^+ \text{(g)} + \text{e}^-$
10. ¿Cuáles son los productos de la reacción entre cloro y agua?
- A. O_2 , H_2 y HCl
 - B. H_2 y OCl_2
 - C. HCl y HOCl
 - D. HOCl , H_2 y Cl_2
11. ¿Qué enunciado describe mejor el enlace **intramolecular** en el HCN(l) ?
- A. Atracciones electrostáticas entre iones H^+ e iones CN^-
 - B. Sólo fuerzas de van der Waals
 - C. Fuerzas de van der Waals y enlaces de hidrógeno
 - D. Atracciones electrostáticas entre los pares electrónicos y los núcleos cargados positivamente

12. ¿Cuántos pares electrónicos enlazantes y cuántos pares solitarios rodean al átomo de azufre en la molécula de SF₄?

	Pares enlazantes	Pares solitarios
A.	4	1
B.	4	0
C.	6	0
D.	8	2

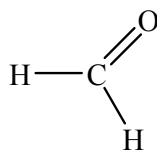
13. El metal M tiene sólo un número de oxidación y forma un compuesto de fórmula MCO₃. ¿Qué fórmula es correcta?

- A. MNO₃
- B. MNH₄
- C. MSO₄
- D. MPO₄

14. ¿En qué opción se describe mejor la formación de enlaces π?

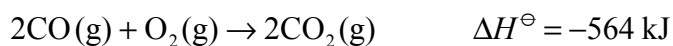
- A. Se forman por solapamiento lateral de orbitales paralelos.
- B. Se forman por solapamiento axial de orbitales.
- C. Se forman por solapamiento lateral de un orbital s y un orbital p.
- D. Se forman por solapamiento axial de orbitales s o p.

15. ¿Cuál es la hibridación del átomo de carbono y cuántos enlaces σ y π hay en la molécula de metanal?



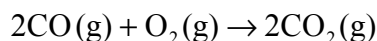
	Hibridación	Enlaces σ	Enlaces π
A.	sp^2	3	1
B.	sp^3	3	1
C.	sp^3	4	0
D.	sp^2	4	0

16. ¿Qué cantidad de energía, en kJ, se libera cuando 1,00 mol de monóxido de carbono arde de acuerdo con la siguiente ecuación?



- A. 141
- B. 282
- C. 564
- D. 1128
17. El calor específico del hierro es de $0,450 \text{ J g}^{-1} \text{ K}^{-1}$. ¿Qué cantidad de energía, en J, se necesita para aumentar la temperatura de 50,0 g de hierro en 20,0 K?
- A. 9,00
- B. 22,5
- C. 45,0
- D. 450

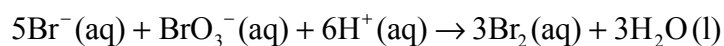
18. ¿Cuál es la variación de entropía estándar, ΔS^\ominus , para la siguiente reacción?



	CO(g)	O₂(g)	CO₂(g)
$S^\ominus / \text{J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$	198	205	214

- A. -189
- B. -173
- C. +173
- D. +189
19. ¿Qué etapa(s) del ciclo de Born-Haber para la formación del LiCl es/son endotérmica(s)?
- A. $\frac{1}{2}\text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Cl}(\text{g})$ y $\text{Li}(\text{s}) \rightarrow \text{Li}(\text{g})$
- B. $\text{Cl}(\text{g}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^-(\text{g})$ y $\text{Li}(\text{g}) \rightarrow \text{Li}^+(\text{g}) + \text{e}^-$
- C. $\text{Li}^+(\text{g}) + \text{Cl}^-(\text{g}) \rightarrow \text{LiCl}(\text{s})$
- D. $\frac{1}{2}\text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Cl}(\text{g})$ y $\text{Cl}(\text{g}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^-(\text{g})$
20. ¿Cuál es la función del hierro en el proceso de Haber?
- A. Desplaza la posición de equilibrio hacia los productos.
- B. Disminuye la velocidad de la reacción.
- C. Proporciona una secuencia de reacción alternativa que tiene menor energía de activación.
- D. Reduce la variación de entalpía de la reacción.

21. Para la siguiente reacción.



Se determinó que la expresión de velocidad es:

$$\text{velocidad} = k [\text{Br}^-][\text{BrO}_3^-][\text{H}^+]^2$$

¿Qué enunciado es correcto?

- A. El orden total es 12.
- B. Duplicar la concentración de todos los reactivos al mismo tiempo haría que se incrementase la velocidad de la reacción por un factor de 16.
- C. Las unidades de la constante de velocidad, k , son $\text{mol dm}^{-3} \text{s}^{-1}$.
- D. Una variación en la concentración de Br^- o de BrO_3^- no afecta la velocidad de reacción.

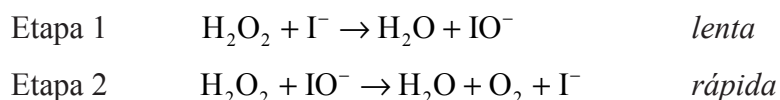
22. La expresión de velocidad para una reacción es:

$$\text{velocidad} = k [\text{X}][\text{Y}]$$

¿Qué enunciado es correcto?

- A. A medida que la temperatura aumenta la constante de velocidad disminuye.
- B. La constante de velocidad aumenta con el aumento de temperatura pero eventualmente alcanza un valor constante.
- C. A medida que la temperatura aumenta la constante de velocidad aumenta.
- D. La constante de velocidad no se ve afectada por un cambio de temperatura.

23. Considere el siguiente mecanismo de reacción.



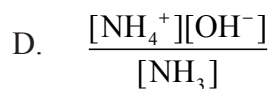
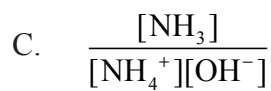
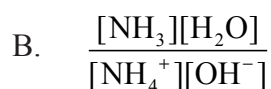
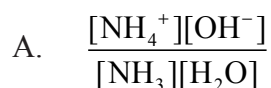
¿Qué enunciado identifica correctamente la etapa determinante de la velocidad de la reacción y su explicación?

- A. La etapa 2 porque es la etapa más rápida
 - B. La etapa 1 porque es la etapa más lenta
 - C. La etapa 1 porque es la primera etapa
 - D. La etapa 2 porque es la última etapa
24. ¿Qué enunciado es correcto para el equilibrio $\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ en un sistema cerrado a 100 °C?
- A. Todas las moléculas de $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ se han convertido en $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$.
 - B. La velocidad de la reacción directa es mayor que la velocidad de la reacción inversa.
 - C. La velocidad de la reacción directa es menor que la velocidad de la reacción inversa.
 - D. La presión se mantiene constante.
25. ¿Cuáles son las definiciones de ácido de acuerdo con las teorías de Brønsted-Lowry y de Lewis?

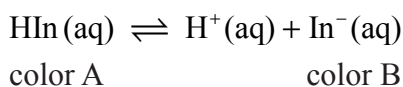
	Teoría de Brønsted-Lowry	Teoría de Lewis
A.	donante de protones	receptor de pares electrónicos
B.	receptor de protones	receptor de pares electrónicos
C.	receptor de protones	donante de pares electrónicos
D.	donante de protones	donante de pares electrónicos

26. Se mezclan 100 cm^3 de una solución de NaOH de pH 12 con 900 cm^3 de agua. ¿Cuál es el pH de la solución resultante?
- A. 1
 B. 3
 C. 11
 D. 13

27. Cuando el amoníaco reacciona con agua, se comporta como base débil. ¿Cuál es la expresión de K_b para esta reacción?

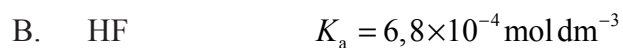


28. En una titulación entre un ácido y una base se usa el indicador HIn. ¿Qué enunciado sobre la disociación del indicador, HIn, es correcto?

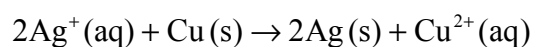


- A. En solución fuertemente alcalina, se observaría el color B.
 B. En solución fuertemente ácida, se observaría el color B.
 C. En el punto de equivalencia, $[\text{In}^-]$ es mayor que $[\text{HIn}]$.
 D. En solución débilmente ácida, se observaría el color B.

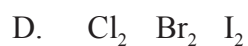
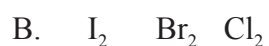
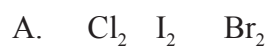
29. ¿Qué ácido tendrá menor pH a igual concentración?



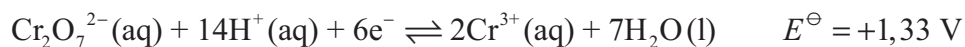
30. ¿Qué especie se oxida en la siguiente reacción?



31. ¿En qué lista los halógenos presentan orden **creciente** respecto de su fuerza como oxidante (el agente oxidante más débil primero)?

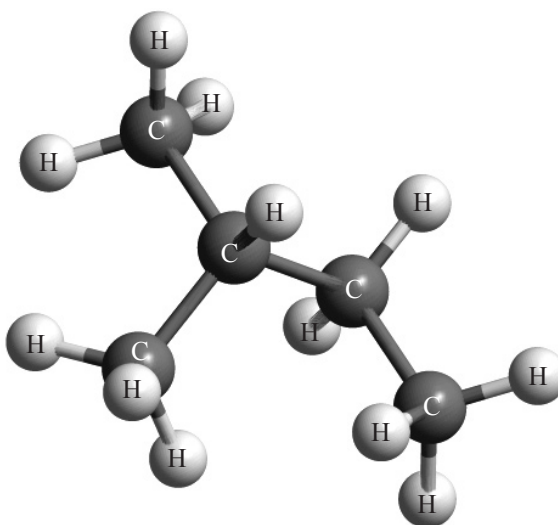


32. ¿Cuál es el potencial de la celda, en V, para la reacción que se produce cuando se conectan las dos siguientes semiceldas?



- A. +0,01
- B. +0,89
- C. +1,77
- D. +2,65
33. ¿Qué característica estructural debe poseer una molécula para sufrir una reacción de polimerización por adición?
- A. Dos grupos funcionales
- B. Un enlace doble carbono-carbono
- C. Átomos de carbono unidos por enlace simple entre sí
- D. Un enlace covalente polar
34. ¿Cuál es el producto de la oxidación del 2-butanol?
- A. 2-buteno
- B. Ácido butanoico
- C. Butanal
- D. Butanona

35. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto según la IUPAQ?



- A. 2-metilbutano
- B. Etilpropano
- C. 3-metilbutano
- D. Pentano

36. ¿Qué ecuaciones representan la combustión incompleta del metano?

- I. $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- II. $\text{CH}_4(\text{g}) + 1\frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- III. $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

- A. Sólo I y II
- B. Sólo I y III
- C. Sólo II y III
- D. I, II y III

37. ¿Cuál es el producto orgánico de la reacción entre $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ y $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$?
- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCOCH}_2\text{CH}_3$
 - B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCOCH}_3$
 - C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCOCH}_3$
 - D. $\text{CH}_3\text{NHCOCH}_3$
38. ¿Cuál es el nombre, según la IUPAQ, del compuesto $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$?
- A. Etanoato de etilo
 - B. Etanoato de propilo
 - C. Propanoato de etilo
 - D. Propanoato de pentilo
39. ¿Qué enunciado es correcto sobre los enantiómeros de un compuesto quiral?
- A. Sus propiedades físicas son diferentes.
 - B. Todas sus reacciones químicas son idénticas.
 - C. Una mezcla racémica hará rotar el plano de la luz polarizada.
 - D. Harán rotar el plano de la luz polarizada en direcciones opuestas.
40. ¿Cuál será el mejor método para disminuir la incertidumbre **aleatoria** de una medición durante una titulación ácido-base?
- A. Repetir la titulación
 - B. Asegurarse de que su ojo esté a la misma altura que el menisco cuando se realiza la lectura de la bureta
 - C. Usar una bureta diferente
 - D. Usar un indicador diferente para la titulación