

**Química**  
**Nivel medio**  
**Prueba 1**

Miércoles 7 de noviembre de 2018 (tarde)

45 minutos

---

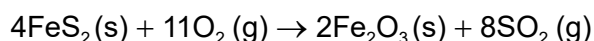
**Instrucciones para los alumnos**

- 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.
- La puntuación máxima para esta prueba de examen es **[30 puntos]**.

Tabla periódica

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1 H 1,01	Número atómico																	2 He 4,00
3 Li 6,94	4 Be 9,01	Elemento																
11 Na 22,99	12 Mg 24,31	Masa atómica relativa																
19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,38	31 Ga 69,72	32 Ge 72,63	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,90	
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,96	43 Tc (98)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,91	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29	
55 Cs 132,91	56 Ba 137,33	57† La 138,91	72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,84	75 Re 186,21	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,2	83 Bi 208,98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)	
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89‡ Ac (227)	104 Rf (267)	105 Db (268)	106 Sg (269)	107 Bh (270)	108 Hs (269)	109 Mt (278)	110 Ds (281)	111 Rg (281)	112 Cn (285)	113 Unt (286)	114 Uug (289)	115 Uup (288)	116 Uuh (293)	117 Uus (294)	118 Uuo (294)	
†		58 Ce 140,12	59 Pr 140,91	60 Nd 144,24	61 Pm (145)	62 Sm 150,36	63 Eu 151,96	64 Gd 157,25	65 Tb 158,93	66 Dy 162,50	67 Ho 164,93	68 Er 167,26	69 Tm 168,93	70 Yb 173,05	71 Lu 174,97			
‡		90 Th 232,04	91 Pa 231,04	92 U 238,03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)			

1. ¿Cuántos moles de  $\text{FeS}_2$  se necesitan para producir 32 g de  $\text{SO}_2$ ? ( $A_r$ : S = 32, O = 16)



- A. 0,25
- B. 0,50
- C. 1,0
- D. 2,0
2. El volumen de una muestra de un gas medido a  $27^\circ\text{C}$  es  $10,0\text{ dm}^3$ . ¿A qué temperatura el volumen se reducirá a  $9,0\text{ dm}^3$  a la misma presión?
- A.  $-3,0^\circ\text{C}$
- B.  $24,3^\circ\text{C}$
- C.  $29,7^\circ\text{C}$
- D.  $57,0^\circ\text{C}$
3. 16 g de bromo reaccionan con 5,2 g de metal, M, para formar  $\text{MBr}_2$ . ¿Cuál es la masa atómica relativa del metal M? ( $A_r$ : Br = 80)
- A. 13
- B. 26
- C. 52
- D. 104
4. Un comprimido de antiácido que contiene 0,50 g de  $\text{NaHCO}_3$  ( $M_r = 84$ ) se disuelve en agua hasta un volumen de  $250\text{ cm}^3$ . ¿Cuál es la concentración, en  $\text{mol dm}^{-3}$ , de  $\text{HCO}_3^-$  en esta solución?
- A.  $\frac{0,250 \times 84}{0,50}$
- B.  $\frac{0,50}{84 \times 0,250}$
- C.  $\frac{250 \times 84}{0,50}$
- D.  $\frac{0,50}{84 \times 250}$

5. ¿Qué enunciados son correctos para el espectro de emisión del hidrógeno?
- I. Las líneas convergen a mayores frecuencias.
  - II. Las transiciones electrónicas a  $n = 2$  son las responsables de las líneas en la región visible.
  - III. Las líneas se producen cuando los electrones se desplazan de niveles de energía menores a niveles de energía mayores.
- A. Solo I y II
  - B. Solo I y III
  - C. Solo II y III
  - D. I, II y III
6. ¿Qué enunciado sobre  $^{56}\text{Fe}^{3+}$  y  $^{54}\text{Fe}^{2+}$  es correcto?
- A. Ambos tienen el mismo número de protones y electrones.
  - B. Ambos tienen el mismo número de protones.
  - C. Ambos tienen el mismo número de neutrones.
  - D. Ambos tienen el mismo número de protones y neutrones.
7. ¿Qué óxidos producen una solución ácida cuando se añaden al agua?
- I.  $\text{Al}_2\text{O}_3$  y  $\text{SiO}_2$
  - II.  $\text{P}_4\text{O}_6$  y  $\text{P}_4\text{O}_{10}$
  - III.  $\text{NO}_2$  y  $\text{SO}_2$
- A. Solo I y II
  - B. Solo I y III
  - C. Solo II y III
  - D. I, II y III
8. ¿Qué especie requerirá menor energía para extraerle un electrón?
- A.  $\text{Na}^+$
  - B.  $\text{Mg}^+$
  - C.  $\text{Al}^{2+}$
  - D.  $\text{C}^{3+}$

9. ¿Qué especie tiene la misma geometría molecular que el  $\text{SO}_3^{2-}$ ?

- A.  $\text{BF}_3$
- B.  $\text{SO}_3$
- C.  $\text{PF}_3$
- D.  $\text{CO}_3^{2-}$

10. ¿Cuántos pares de electrones solitarios y enlazantes rodean al átomo central de cloro en el  $\text{ClF}_2^+$ ?

	Pares solitarios	Pares enlazantes
A.	0	2
B.	0	4
C.	2	4
D.	2	2

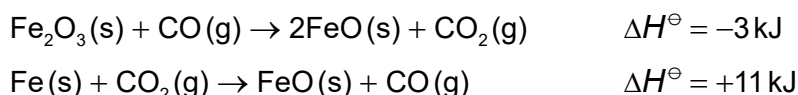
11. ¿Qué compuesto tiene mayor punto de ebullición?

- A.  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- B.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{F}$
- C.  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$
- D.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$

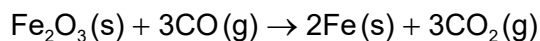
12. ¿Qué molécula es polar?

- A.  $\text{BeCl}_2$
- B.  $\text{BCl}_3$
- C.  $\text{NCl}_3$
- D.  $\text{CCl}_4$

13. Considere las siguientes reacciones:

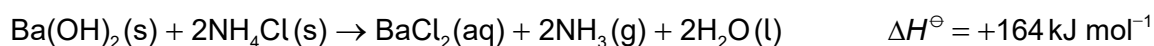


¿Cuál es el valor de  $\Delta H^\ominus$ , en kJ, para la siguiente reacción?



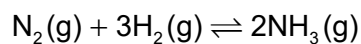
- A. –25
- B. –14
- C. +8
- D. +19

14. ¿Qué es correcto cuando el  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  reacciona con  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ?



	Temperatura	Entalpía	Estabilidad
A.	aumenta	la entalpía de los productos es menor que la de los reactivos	los productos son menos estables que los reactivos
B.	disminuye	la entalpía de los productos es menor que la de los reactivos	los productos son más estables que los reactivos
C.	disminuye	la entalpía de los productos es mayor que la de los reactivos	los productos son menos estables que los reactivos
D.	aumenta	la entalpía de los productos es mayor que la de los reactivos	los productos son más estables que los reactivos

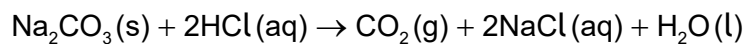
15. Considere la siguiente reacción:



	Entalpías de enlace / $\text{kJ mol}^{-1}$ (a 298 K)
H–H	$x$
N≡N	$y$
N–H	$z$

¿Qué cálculo nos da  $\Delta H^\ominus$ , en kJ, para la reacción directa?

- A.  $2z - y - 3x$
- B.  $y + 3x - 2z$
- C.  $y + 3x - 6z$
- D.  $6z - y - 3x$
16. Muestras de carbonato de sodio en polvo se hicieron reaccionar por separado con muestras de ácido clorhídrico en exceso.



Reacción I: se añadió 1,0 g  $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s})$  a  $\text{HCl}(\text{aq})$   $0,50 \text{ mol dm}^{-3}$

Reacción II: se añadió 1,0 g  $\text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s})$  a  $\text{HCl}(\text{aq})$   $2,0 \text{ mol dm}^{-3}$

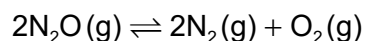
¿Qué es igual para las reacciones I y II?

- A. La velocidad inicial de reacción
- B. La masa total de  $\text{CO}_2$  producido
- C. El tiempo total de reacción
- D. La velocidad media de producción de  $\text{CO}_2$

17. ¿Qué disminuye la energía de activación de una reacción?

- A. Aumento de la temperatura
- B. Añadido de un catalizador
- C. Añadido de más reactivos
- D. Aumento de la frecuencia de colisión de los reactivos

18. Considere la reacción:



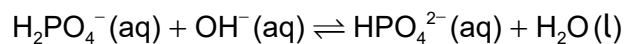
Los valores de  $K_c$  a diferentes temperaturas son:

Temperatura / K	$K_c$
838	$1,10 \times 10^{-3}$
1001	$3,80 \times 10^{-1}$
1030	$8,71 \times 10^{-1}$
1053	1,67

¿Qué enunciado es correcto a mayor temperatura?

- A. Se favorece la reacción directa.
- B. Se favorece la reacción inversa.
- C. La velocidad de la reacción inversa es mayor que la velocidad de la reacción directa.
- D. La concentración de ambos, reactivos y productos, aumenta.

19. ¿Qué dos especies actúan como ácidos de Brønsted–Lowry en la reacción?



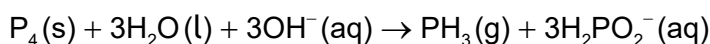
- A.  $\text{HPO}_4^{2-}(\text{aq})$  y  $\text{OH}^-(\text{aq})$
- B.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-(\text{aq})$  y  $\text{HPO}_4^{2-}(\text{aq})$
- C.  $\text{HPO}_4^{2-}(\text{aq})$  y  $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- D.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-(\text{aq})$  y  $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$



20. ¿Cuál es el orden creciente de pH para las siguientes soluciones de la misma concentración?

- A.  $\text{HCl (aq)} < \text{NH}_3\text{(aq)} < \text{NaOH (aq)} < \text{CH}_3\text{COOH (aq)}$
- B.  $\text{CH}_3\text{COOH (aq)} < \text{HCl (aq)} < \text{NH}_3\text{(aq)} < \text{NaOH (aq)}$
- C.  $\text{HCl (aq)} < \text{CH}_3\text{COOH (aq)} < \text{NH}_3\text{(aq)} < \text{NaOH (aq)}$
- D.  $\text{NaOH (aq)} < \text{NH}_3\text{(aq)} < \text{CH}_3\text{COOH (aq)} < \text{HCl (aq)}$

21. ¿Qué es correcto para la reacción?



	Agente oxidante	Agente reductor
A.	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{P}_4$
B.	$\text{P}_4$	$\text{OH}^-$
C.	$\text{OH}^-$	$\text{P}_4$
D.	$\text{P}_4$	$\text{P}_4$

22. ¿Cuál describe el flujo de electrones en una pila voltaica?

- A. Desde el cátodo (electrodo positivo) hacia el ánodo (electrodo negativo) a través del circuito externo
- B. Desde el ánodo (electrodo negativo) hacia el cátodo (electrodo positivo) a través del circuito externo
- C. Desde el agente oxidante hacia el agente reductor a través del puente salino
- D. Desde el agente reductor hacia el agente oxidante a través del puente salino

23. ¿Cuál representa una reducción?

- A.  $\text{SO}_3$  a  $\text{SO}_4^{2-}$
- B.  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  a  $\text{MnO}_2$
- C.  $\text{H}_2\text{O}_2$  a  $\text{OH}^-$
- D.  $\text{CrO}_4^{2-}$  a  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

24. ¿Qué compuestos provocan la variación de color de púrpura a incoloro en el manganato (VII) de potasio acidificado?
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
  - $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{OH}$
  - $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- Solo I y II
  - Solo I y III
  - Solo II y III
  - I, II y III
25. ¿Cuál es el orden creciente de puntos de ebullición para los isómeros del  $\text{C}_5\text{H}_{12}$ ?
- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_3$
  - $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_3 < \text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
  - $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_3 < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$
  - $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3 < \text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_3 < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
26. ¿Qué es correcto para el benceno?
- Sufre fácilmente reacciones de adición y decolora al agua de bromo.
  - Contiene enlaces carbono-carbono simples y dobles alternos y es plano.
  - Su espectro de RMN de  $^1\text{H}$  presenta seis señales y sufre fácilmente reacciones de sustitución.
  - Su espectro de RMN de  $^1\text{H}$  presenta una única señal y forma un único isómero  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$ .
27. ¿Qué compuestos reaccionan para formar  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ?
- ácido propanoico y 2-propanol
  - ácido propanoico y 2-butanol
  - ácido butanoico y 1-propanol
  - ácido butanoico y 2-propanol

28. ¿Qué es correcto para los espectros de los compuestos orgánicos?
- A. La espectroscopía de masas proporciona información sobre las vibraciones de los enlaces.
  - B. La espectroscopía de RMN de  $^1\text{H}$  proporciona los valores de las longitudes de enlace carbono-hidrógeno.
  - C. La espectroscopía infrarroja proporciona el número de átomos de hidrógeno.
  - D. La espectroscopía de masas proporciona información sobre la estructura.
29. ¿Cuál es la relación de las áreas debajo de cada señal en el espectro de RMN de  $^1\text{H}$  del 2-metilbutano?
- A. 6:1:2:3
  - B. 3:3:1:5
  - C. 6:1:5
  - D. 3:3:1:2:3
30. ¿Cuáles son las incertidumbres absoluta y porcentual para el cambio de masa?

Masa inicial:  $22,35 \pm 0,05 \text{ g}$   
 Masa final:  $42,35 \pm 0,05 \text{ g}$

	Incertidumbre absoluta / g	Incertidumbre porcentual
A.	$\pm 0,05$	0,1 %
B.	$\pm 0,10$	0,5 %
C.	$\pm 0,05$	0,5 %
D.	$\pm 0,10$	0,1 %

---