



22076125

**QUÍMICA**  
**NIVEL SUPERIOR**  
**PRUEBA 1**

Jueves 10 de mayo de 2007 (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.

## Tabla periódica

1	2	3	4	5	6	7	0										
1 <b>H</b> 1,01		Número atómico						2 <b>He</b> 4,00									
3 <b>Li</b> 6,94	4 <b>Be</b> 9,01	Elemento					9 <b>F</b> 19,00	10 <b>Ne</b> 20,18									
11 <b>Na</b> 22,99	12 <b>Mg</b> 24,31	Masa atómica					17 <b>Cl</b> 35,45	18 <b>Ar</b> 39,95									
19 <b>K</b> 39,10	20 <b>Ca</b> 40,08	21 <b>Sc</b> 44,96	22 <b>Ti</b> 47,90	23 <b>V</b> 50,94	24 <b>Cr</b> 52,00	25 <b>Mn</b> 54,94	26 <b>Fe</b> 55,85	27 <b>Co</b> 58,93	28 <b>Ni</b> 58,71	29 <b>Cu</b> 63,55	30 <b>Zn</b> 65,37	31 <b>Ga</b> 69,72	32 <b>Ge</b> 72,59	33 <b>As</b> 74,92	34 <b>Se</b> 78,96	35 <b>Br</b> 79,90	36 <b>Kr</b> 83,80
37 <b>Rb</b> 85,47	38 <b>Sr</b> 87,62	39 <b>Y</b> 88,91	40 <b>Zr</b> 91,22	41 <b>Nb</b> 92,91	42 <b>Mo</b> 95,94	43 <b>Tc</b> 98,91	44 <b>Ru</b> 101,07	45 <b>Rh</b> 102,91	46 <b>Pd</b> 106,42	47 <b>Ag</b> 107,87	48 <b>Cd</b> 112,40	49 <b>In</b> 114,82	50 <b>Sn</b> 118,69	51 <b>Sb</b> 121,75	52 <b>Te</b> 127,60	53 <b>I</b> 126,90	54 <b>Xe</b> 131,30
55 <b>Cs</b> 132,91	56 <b>Ba</b> 137,34	57 † <b>La</b> 138,91	72 <b>Hf</b> 178,49	73 <b>Ta</b> 180,95	74 <b>W</b> 183,85	75 <b>Re</b> 186,21	76 <b>Os</b> 190,21	77 <b>Ir</b> 192,22	78 <b>Pt</b> 195,09	79 <b>Au</b> 196,97	80 <b>Hg</b> 200,59	81 <b>Tl</b> 204,37	82 <b>Pb</b> 207,19	83 <b>Bi</b> 208,98	84 <b>Po</b> (210)	85 <b>At</b> (210)	86 <b>Rn</b> (222)
87 <b>Fr</b> (223)	88 <b>Ra</b> (226)	89 ‡ <b>Ac</b> (227)															
†																	
58 <b>Ce</b> 140,12	59 <b>Pr</b> 140,91	60 <b>Nd</b> 144,24	61 <b>Pm</b> 146,92	62 <b>Sm</b> 150,35	63 <b>Eu</b> 151,96	64 <b>Gd</b> 157,25	65 <b>Tb</b> 158,92	66 <b>Dy</b> 162,50	67 <b>Ho</b> 164,93	68 <b>Er</b> 167,26	69 <b>Tm</b> 168,93	70 <b>Yb</b> 173,04	71 <b>Lu</b> 174,97				
‡																	
90 <b>Th</b> 232,04	91 <b>Pa</b> 231,04	92 <b>U</b> 238,03	93 <b>Np</b> (237)	94 <b>Pu</b> (242)	95 <b>Am</b> (243)	96 <b>Cm</b> (247)	97 <b>Bk</b> (247)	98 <b>Cf</b> (251)	99 <b>Es</b> (254)	100 <b>Fm</b> (257)	101 <b>Md</b> (258)	102 <b>No</b> (259)	103 <b>Lr</b> (260)				

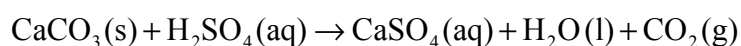
1. Una muestra de un hidrocarburo produce 1,5 moles de dióxido de carbono y 2,0 moles de agua por combustión completa. ¿Cuál es la fórmula molecular de este hidrocarburo?

- A.  $C_2H_2$
- B.  $C_2H_4$
- C.  $C_3H_4$
- D.  $C_3H_8$

2. Cuando se añadió un exceso de  $BaCl_2(aq)$  a una muestra de  $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2(aq)$  para determinar la cantidad de moles de sulfato presentes, se obtuvieron  $5,02 \times 10^{-3}$  moles de  $BaSO_4$ . ¿Cuántos moles de iones sulfato y iones hierro había en la muestra de  $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ ?

	Cantidad de iones sulfato /moles	Cantidad de iones hierro /moles
A.	$5,02 \times 10^{-3}$	$2,51 \times 10^{-3}$
B.	$10,04 \times 10^{-3}$	$5,02 \times 10^{-3}$
C.	$2,51 \times 10^{-3}$	$5,02 \times 10^{-3}$
D.	$10,04 \times 10^{-3}$	$2,51 \times 10^{-3}$

3. ¿Qué volumen de solución de ácido sulfúrico de concentración  $0,500 \text{ mol dm}^{-3}$  se requieren para reaccionar completamente con 10,0 g de carbonato de calcio de acuerdo con la siguiente ecuación?



- A.  $100 \text{ cm}^3$
- B.  $200 \text{ cm}^3$
- C.  $300 \text{ cm}^3$
- D.  $400 \text{ cm}^3$

4. La configuración electrónica de un ion metálico de transición  $X^{2+}$  es  $[Ar]3d^9$ . ¿Cuál es el número atómico del elemento?
- A. 27
  - B. 28
  - C. 29
  - D. 30
5. ¿Qué enunciados son correctos cuando se refieren al espectro de emisión del átomo de hidrógeno?
- I. Las líneas convergen a baja energía.
  - II. Las transiciones electrónicas  $n = 1$  son responsables de las líneas en la región UV.
  - III. Las líneas se producen cuando los electrones se mueven de niveles energéticos mayores a menores.
- A. Sólo I y II
  - B. Sólo I y III
  - C. Sólo II y III
  - D. I, II y III
6. ¿Qué enunciado es correcto para el grupo de los halógenos?
- A. Todos los iones haluro son agentes reductores y los iones yoduro son los más débiles.
  - B. Todos los halógenos son agentes oxidantes y el cloro es el más fuerte.
  - C. Los iones cloruro se pueden oxidar a cloro por acción del bromo.
  - D. Los iones yoduro se pueden oxidar a yodo por acción del cloro.

7. ¿Cuáles de los siguientes enunciados son correctos?

- I. Para los metales alcalinos, los puntos de fusión disminuyen desde Li → Cs.
- II. Para los halógenos, los puntos de fusión aumentan desde F → I.
- III. Para los elementos del periodo 3, los puntos de fusión disminuyen desde Na → Ar.

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

8. El compuesto  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$  es isómero del compuesto  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$ . ¿Cuál es el estado de oxidación del cobalto en estos compuestos?

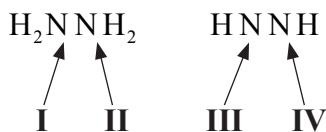
	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$	$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SO}_4]\text{Br}$
A.	+3	+3
B.	+2	+1
C.	+3	+2
D.	+2	+3

9. ¿En qué opción los compuestos  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$  and  $\text{C}_2\text{H}_6$  están ordenados de forma **creciente** respecto de la longitud del enlace C–C?

- A.  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$
- B.  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$
- C.  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$
- D.  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$

10. ¿Qué compuesto contiene **ambos** enlaces, iónico y covalente?
- A.  $\text{MgCl}_2$
  - B.  $\text{HCl}$
  - C.  $\text{H}_2\text{CO}$
  - D.  $\text{NH}_4\text{Cl}$
11. ¿En qué opción las especies  $\text{BF}_2^+$ ,  $\text{BF}_3$  y  $\text{BF}_4^-$  están ordenadas de forma **creciente** respecto del ángulo de enlace  $\text{F}-\text{B}-\text{F}$  ?
- A.  $\text{BF}_3$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{BF}_2^+$
  - B.  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{BF}_3$ ,  $\text{BF}_2^+$
  - C.  $\text{BF}_2^+$ ,  $\text{BF}_4^-$ ,  $\text{BF}_3$
  - D.  $\text{BF}_2^+$ ,  $\text{BF}_3$ ,  $\text{BF}_4^-$
12. ¿Qué molécula tiene forma plana cuadrada?
- A.  $\text{XeO}_4$
  - B.  $\text{XeF}_4$
  - C.  $\text{SF}_4$
  - D.  $\text{SiF}_4$

13. ¿Qué hibridación presentan los átomos de nitrógeno I, II, III y IV en las siguientes moléculas?

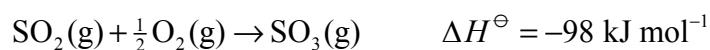


	I	II	III	IV
A.	sp <sup>2</sup>	sp <sup>2</sup>	sp <sup>3</sup>	sp <sup>3</sup>
B.	sp <sup>3</sup>	sp <sup>3</sup>	sp <sup>2</sup>	sp <sup>2</sup>
C.	sp <sup>2</sup>	sp <sup>2</sup>	sp	sp
D.	sp <sup>3</sup>	sp <sup>3</sup>	sp	sp

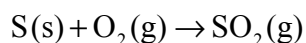
14. En un recipiente cerrado a 298 K, se colocan 1 mole de hidrógeno, 2 moles de oxígeno y 3 moles de dióxido de carbono. ¿Cuál es la relación de la energía cinética **media** de cada gas en dichas condiciones?

- A. 1 : 2 : 3
- B. 3 : 2 : 1
- C. 1 : 1 : 1
- D. 1 : 2 : 1

15. Considere las siguientes reacciones.



¿Cuál es el valor de  $\Delta H^\ominus$  (expresado en kJ mol<sup>-1</sup>) para la siguiente reacción?



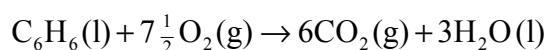
- A. -297
- B. +297
- C. -493
- D. +493

16. ¿Qué enunciado es correcto para una reacción endotérmica?

- A. Los enlaces de los productos son más fuertes que los enlaces de los reactivos.
- B. Los enlaces de los reactivos son más fuertes que los enlaces de los productos.
- C. La entalpía de los productos es menor que la de los reactivos.
- D. La reacción es espontánea a temperatura baja, pero se torna no espontánea a temperatura elevada.

17. Considere la siguiente información.

Compuesto	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> (l)	CO <sub>2</sub> (g)	H <sub>2</sub> O(l)
$\Delta H_f^\ominus / \text{kJ mol}^{-1}$	+49	-394	-286



¿Qué expresión se puede usar para calcular el valor correcto de la variación de entalpía estándar de combustión para el benceno (l), expresado en kJ mol<sup>-1</sup>?

- A.  $12(-394) + 6(-286) - 2(49)$
- B.  $12(394) + 6(286) - 2(-49)$
- C.  $6(-394) + 3(-286) - (49)$
- D.  $6(394) + 3(286) - (-49)$

18. ¿Qué ecuación representa la entalpía de red del óxido de magnesio?

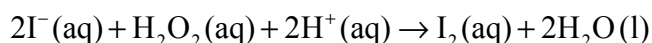
- A.  $\text{Mg}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$
- B.  $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \text{O}^{2-}(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{g})$
- C.  $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$
- D.  $\text{Mg}^{2+}(\text{g}) + \text{O}^{2-}(\text{g}) \rightarrow \text{MgO}(\text{s})$



19. A 25 °C, 100 cm<sup>3</sup> de ácido clorhídrico de concentración 1,0 mol dm<sup>-3</sup> se añaden a 3,5 g de carbonato de magnesio. Si la muestra de carbonato de magnesio se mantiene constante ¿qué combinación **no** aumentará la velocidad inicial de reacción?

	Volumen de HCl / cm <sup>3</sup>	Concentración de HCl / mol dm <sup>-3</sup>	Temperatura / °C
A.	200	1,0	25
B.	100	2,0	25
C.	100	1,0	35
D.	200	2,0	25

20. Considere la reacción



En presencia de S<sub>2</sub>O<sub>3</sub><sup>2-</sup>(aq) y solución de almidón, se determinó el tiempo necesario para la aparición del color azul a varias concentraciones de reactivos.

Experimento	[I <sup>-</sup> ] / mol dm <sup>-3</sup>	[H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> ] / mol dm <sup>-3</sup>	[H <sup>+</sup> ] / mol dm <sup>-3</sup>	Tiempo / s
1	0,10	0,12	0,01	25
2	0,05	0,12	0,01	50
3	0,10	0,06	0,01	100

¿Cuál es el orden correcto con respecto al I<sup>-</sup> y H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>?

	I <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
A.	1	2
B.	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{4}$
C.	2	1
D.	2	4

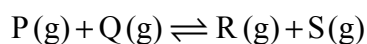
21. ¿Qué enunciado es correcto cuando se refiere al transcurso de una reacción dada con o sin catalizador?
- A. La variación de entalpía de la reacción con catalizador es menor que la variación de entalpía de la reacción sin catalizador.
  - B. La variación de entalpía de la reacción con catalizador es mayor que la variación de entalpía de la reacción sin catalizador.
  - C. La variación de entalpía de la reacción con catalizador es igual a la variación de entalpía de la reacción sin catalizador.
  - D. La energía de activación de la reacción con catalizador es mayor que la energía de activación para la reacción sin catalizador.

22. Considere la siguiente reacción de equilibrio que se produce en un recipiente cerrado a 350 °C.



¿Qué enunciado es correcto?

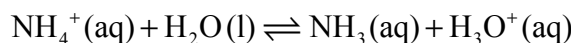
- A. Disminuir la temperatura aumentará la cantidad de  $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$ .
  - B. Aumentar el volumen del recipiente aumentará la cantidad de  $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$ .
  - C. Aumentar la temperatura aumentará la cantidad de  $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$ .
  - D. Añadir un catalizador aumentará la cantidad de  $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{g})$ .
23. Un recipiente de reacción de 1,0 dm<sup>3</sup> contiene inicialmente 6,0 moles de **P** y 6,0 moles de **Q**. En el equilibrio hay 4,0 moles de **R**. ¿Cuál es el valor de  $K_c$  para la siguiente reacción?



- A. 0,11
- B. 0,25
- C. 0,44
- D. 4,00

24. En recipientes separados, se hicieron reaccionar completamente soluciones de ácido clorhídrico (HCl (aq)) y ácido etanoico (CH<sub>3</sub>COOH(aq)) de la misma concentración con 5,0 g de carbonato de calcio. ¿Qué enunciado es correcto?
- A. El CH<sub>3</sub>COOH(aq) reaccionó más lentamente porque tiene menor pH que el HCl(aq).
- B. El volumen de CO<sub>2</sub>(g) producido con el CH<sub>3</sub>COOH(aq) es menor que el producido con HCl(aq).
- C. El volumen de CO<sub>2</sub>(g) producido con el CH<sub>3</sub>COOH(aq) es mayor que el producido con HCl(aq).
- D. El volumen de CO<sub>2</sub>(g) producido con CH<sub>3</sub>COOH(aq) es el mismo que el producido con el HCl(aq).

25. El amoníaco (NH<sub>3</sub>) en solución acuosa es una base débil cuya constante de ionización es  $K_b$ . ¿Cuál expresión es igual a la constante de ionización para la siguiente reacción?



- A.  $\frac{K_w}{K_a}$
- B.  $\frac{K_a}{K_w}$
- C.  $\frac{K_w}{K_b}$
- D.  $\frac{K_b}{K_w}$
26. Los valores de  $pK_a$  para cuatro ácidos son los siguientes.

W	4,87
X	4,82
Y	4,86
Z	4,85

¿Cuál es el orden correcto cuando estos ácidos se colocan de forma **creciente** respecto de su fuerza ácida?

- A. X, Z, Y, W
- B. X, Y, Z, W
- C. W, Z, Y, X
- D. W, Y, Z, X

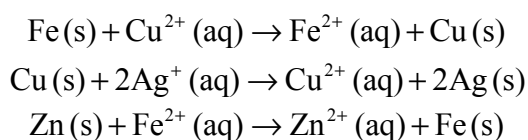
27. Se diluyen 10 cm<sup>3</sup> de solución de ácido nítrico (HNO<sub>3</sub>) de concentración 0,01 mol dm<sup>-3</sup> con 90 cm<sup>3</sup> de agua. ¿Cuál es el pH de la solución resultante?

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4

28. Se titula una base de concentración 0,10 mol dm<sup>-3</sup> con 25 cm<sup>3</sup> de un ácido de concentración 0,10 mol dm<sup>-3</sup>. ¿Qué par base-ácido tendrá el mayor pH en el punto de equivalencia?

- A. NaOH(aq) y CH<sub>3</sub>COOH(aq)
- B. NaOH(aq) y HNO<sub>3</sub>(aq)
- C. NH<sub>3</sub>(aq) y HNO<sub>3</sub>(aq)
- D. NH<sub>3</sub>(aq) y CH<sub>3</sub>COOH(aq)

29. Considere las siguientes reacciones espontáneas.



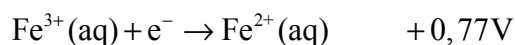
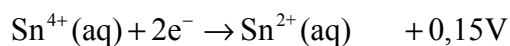
¿Cuál es la combinación correcta del agente oxidante más fuerte y el agente reductor más fuerte?

	Agente oxidante más fuerte	Agente reductor más fuerte
A.	Ag(s)	Zn(s)
B.	Ag <sup>+</sup> (aq)	Zn(s)
C.	Zn <sup>2+</sup> (aq)	Ag(s)
D.	Zn(s)	Ag <sup>+</sup> (aq)

30. ¿Qué enunciado es correcto?

- A. En una celda electrolítica las reacciones rédox espontáneas producen electricidad.
- B. La electricidad se usa para llevar a cabo reacciones rédox no espontáneas en una pila.
- C. La oxidación tiene lugar en el electrodo negativo en una pila y en el electrodo positivo en una celda electrolítica.
- D. La oxidación tiene lugar en el electrodo negativo en una pila y la reducción tiene lugar en el electrodo positivo en una celda electrolítica.

31. Considere los potenciales de electrodo estándar de las siguientes reacciones:



¿Cuál es el valor del potencial de la celda (expresado en volts) para la reacción espontánea?

- A. +1,69
  - B. +1,39
  - C. +0,92
  - D. +0,62
32. Si durante la electrólisis de agua acidificada se desprendieron  $8,4 \text{ cm}^3$  de hidrógeno gaseoso, ¿qué volumen de oxígeno gaseoso se desprendió?
- A.  $4,2 \text{ cm}^3$
  - B.  $8,4 \text{ cm}^3$
  - C.  $12,6 \text{ cm}^3$
  - D.  $16,8 \text{ cm}^3$

33. ¿Qué factores afectan la cantidad de metal formado durante la electrólisis?

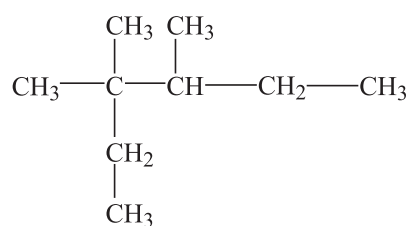
- I. Carga del ion metálico
- II. Corriente
- III. Tiempo

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

34. El nylon es un polímero de condensación formado por ácido hexanodioico y 1,6-diaminohexano. ¿Qué tipo de enlace presenta el nylon?

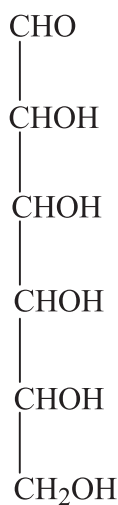
- A. Amida
- B. Ester
- C. Amina
- D. Carboxilo

35. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto de acuerdo con la IUPAQ?



- A. 3,3,4-trimetilhexano
- B. 3,4,4-trimetilhexano
- C. 4-etil-3,4-dimetilpentano
- D. 2-etil-2,3-dimetilpentano

36. ¿Cuántos átomos de carbono quirales hay en una molécula de glucosa?



- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
37. Un compuesto orgánico **X**, reacciona con exceso de dicromato(VI) de potasio acidificado para formar el compuesto **Y**, que reacciona con carbonato de sodio para producir  $\text{CO}_2(\text{g})$ .

¿Cuál es una posible fórmula del compuesto **X**?

- A.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- B.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
- C.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
- D.  $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$

38. ¿Cuál es la relación de las áreas comprendidas debajo de los picos del espectro de  $^1\text{H}$  RMN del siguiente compuesto?



- A. 3 : 1 : 3 : 2 : 3
- B. 3 : 2 : 3 : 1 : 3
- C. 3 : 1 : 3 : 5
- D. 6 : 1 : 2 : 3
39. ¿Qué afirmación es correcta con respecto a una reacción de sustitución nucleófila?
- A. Los halógenoalcanos terciarios reaccionan más lentamente que los halógenoalcanos primarios.
- B. La velocidad de hidrólisis del  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$  es mayor que la del  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$ .
- C. Cuando se duplica la concentración de  $\text{OH}^-$  se duplica la velocidad de la reacción  $\text{S}_{\text{N}}2$  pero no la de la reacción  $\text{S}_{\text{N}}1$ .
- D. Los halógenoalcanos primarios generalmente siguen un mecanismo  $\text{S}_{\text{N}}1$  mientras que los halógenoalcanos terciarios siguen un mecanismo  $\text{S}_{\text{N}}2$ .
40. El espectro de masas de una molécula  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$  presenta picos principales en valores de  $m/z$  de 58, 43 y 15. ¿Cuál es la fórmula estructural más probable de este compuesto?
- A.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
- B.  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$
- C.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
- D.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
-