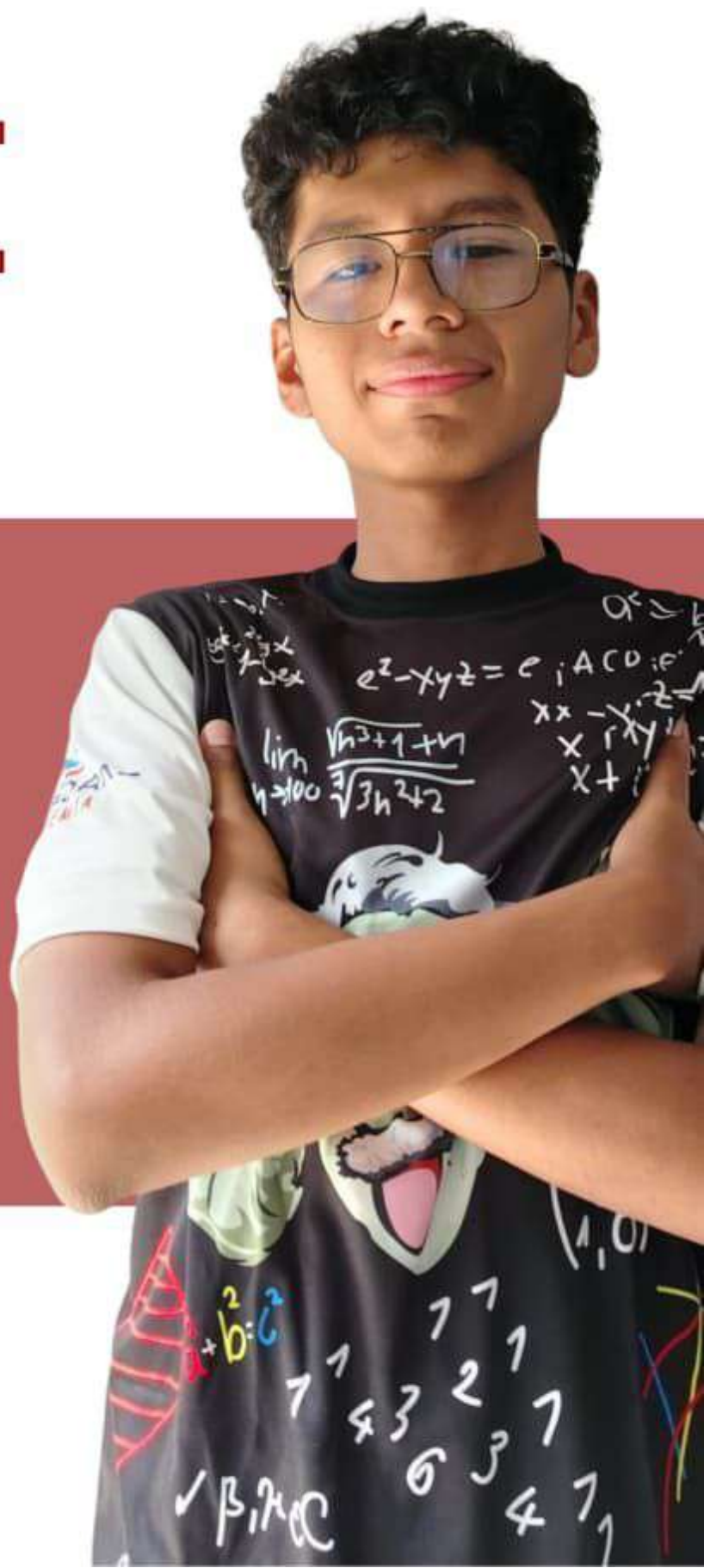


CLAVES

FÍSICA Y QUÍMICA

UNI 2025-2

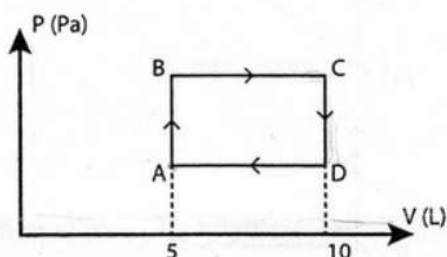


FÍSICA

1. Dos alambres metálicos con coeficientes de dilatación lineal α_1 y α_2 ($\alpha_1 < \alpha_2$) tienen la misma longitud l_0 a la temperatura T . Determine el valor necesario del incremento ΔT de la temperatura para que la diferencia entre sus longitudes sea $l_0/10$.

A) $1/20(\alpha_2 - \alpha_1)$
B) $1/10(\alpha_2 - \alpha_1)$
 C) $1/5(\alpha_2 - \alpha_1)$
 D) $1/2(\alpha_2 - \alpha_1)$
 E) $1/(\alpha_2 - \alpha_1)$

2. Un gas ideal monoatómico realiza un proceso cíclico, tal como se indica en el diagrama $P - V$.



En el punto A, la temperatura del gas es 300 K y en la trayectoria $A \rightarrow B$ el gas absorbe 200 cal. Calcule aproximadamente (en J) el trabajo efectuado por el gas en un ciclo.

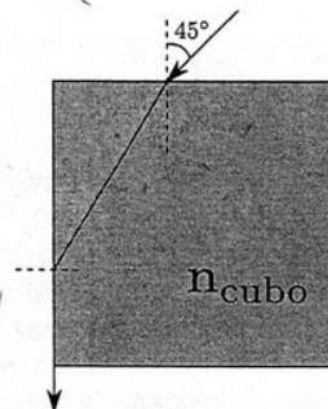
Dato: 1 cal = 4,184 J

A) 237,21 B) 342,15 **C) 557,87**
 D) 622,66 E) 821,11

3. Un móvil parte del reposo y se mueve en una trayectoria que describe una circunferencia de radio R cuyo módulo de la componente tangencial de su aceleración, que es denotado por a , es constante. Calcule al cabo de qué tiempo el módulo de la aceleración centrípeta será el doble del módulo de la aceleración tangencial. Considere que todas las cantidades son medidas en el Sistema Internacional.

A) $\sqrt{2R/a}$ B) $\sqrt{8R/a}$ C) $2R/a$
 D) $8R/a$ E) $2R$

4. Un rayo de luz incide desde el aire con un ángulo de $45,0^\circ$ por una de las caras de un cubo transparente. Calcule aproximadamente el índice de refracción del cubo, con la condición de que, cuando el rayo de luz incida sobre la cara interna adyacente, lo haga con el ángulo crítico, según se muestra en la figura.

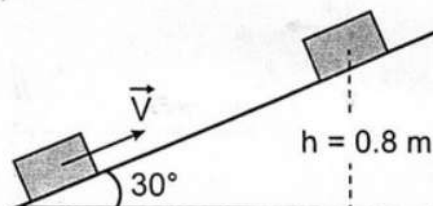


n_{cubo} : índice de refracción

A) 1,15 **B) 1,22** C) 1,34
 D) 1,41 E) 1,52

5. Se lanza un bloque de 12 kg con una rapidez de 5 m/s desde la base de un plano inclinado que forma un ángulo de 30° , respecto de la horizontal. Si el bloque llega hasta una altura de 0,8 m, tal como se muestra en la figura, e inmediatamente después regresa, calcule aproximadamente la rapidez (en m/s) del bloque al llegar a la base del plano inclinado.

Considere $g = 9,81 \text{ m/s}^2$.



A) 1,3 **B) 2,5** C) 3,2
 D) 4,2 E) 6,1

6. La siguiente ecuación física es dimensionalmente correcta:

$$A = A_0 \cos(\alpha t^2 + \beta x^{0,5})$$

Halle la dimensión de α/β , si "t" es el tiempo y "x" es el desplazamiento.

- A) $T^{-3}L^{0,5}$ B) $T^{-2}L^{-0,5}$ C) $T^{-2}L^{0,5}$
D) $T^2L^{-0,5}$ E) $T^3L^{0,5}$

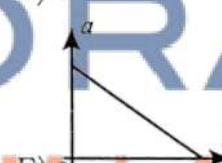
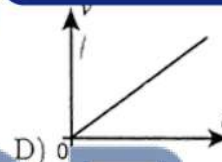
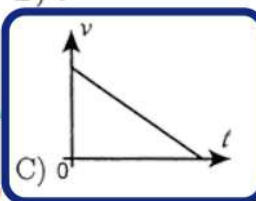
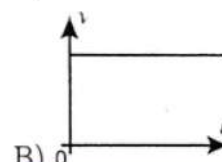
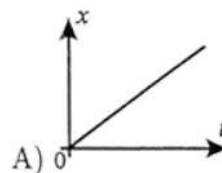
7. Calcule aproximadamente la energía cinética máxima (en 10^{-19} J) de un electrón, emitido desde la superficie de una placa metálica cuando incide sobre ella un haz de luz de cierta frecuencia, cuya energía es 5,2 eV. Considere la función trabajo de la placa igual a 4,3 eV, donde $1 \text{ eV} = 1,6 \times 10^{-19} \text{ J}$.

- A) 1,4 B) 2,4 C) 3,4
D) 4,4 E) 5,4

8. En un experimento de cinemática, se registran las posiciones del movimiento de un insecto, que en el inicio se encontraba en el origen de coordenadas. El insecto empieza a moverse a lo largo del eje X positivo con aceleración constante. En intervalos iguales de tiempo, se obtienen los registros que se muestran en la figura



insecto?



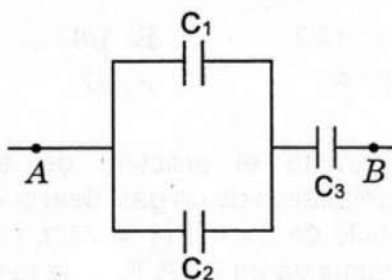
9. Una bobina circular de 3 cm de radio tiene su sección recta perpendicular a un campo magnético de 4 T. Calcule el flujo magnético (en W_b) a través de la bobina.

Dato: $1 W_b = 1 \text{ T}\cdot\text{m}^2$

- A) $1,6\pi \times 10^{-5}$
B) $2,6\pi \times 10^{-4}$
C) $3,6\pi \times 10^{-3}$
D) $4,6\pi \times 10^{-2}$
E) $5,6\pi \times 10^{-1}$

¿Cuál de las siguientes gráficas describe mejor el movimiento del

10. Se sabe que $C_1 = 1 \mu\text{F}$, $C_2 = 2 \mu\text{F}$ y $C_{eq} = 2 \mu\text{F}$, donde C_{eq} es la capacidad eléctrica equivalente del conjunto de los tres condensadores entre los puntos A y B. Determine el valor de la capacidad eléctrica del condensador C_3 (en μF) que aparece en el sistema de condensadores mostrado en la figura adjunta.



- A) 2 B) 3 C) 4
D) 5 **E) 6**
11. El campo magnético máximo de una onda electromagnética es $40 \mu\text{T}$. Calcule aproximadamente (en mJ/m^3) la densidad de energía promedio de la onda electromagnética. La permeabilidad magnética en el vacío es $4\pi \cdot 10^{-7} \text{ T}\cdot\text{m/A}$.
- A) 0,24 B) 0,34 C) 0,44
D) 0,54 **E) 0,64**
12. Respecto al movimiento de una partícula, indique la verdad (V) o falsedad (F) de las siguientes proposiciones:

- I. La trayectoria se describe de la misma forma desde cualquier sistema de referencia.
- II. Su desplazamiento depende del sistema de referencia.
- III. Una trayectoria curva observada desde un sistema de referencia puede observarse como una trayectoria rectilínea desde otro sistema de referencia.

Marque la alternativa que presenta la secuencia correcta.

- A) FFF B) VFF C) VVF
D) FVV E) FFV

13. Un objeto se aproxima con velocidad constante a lo largo del eje óptico de una lente convergente, cuya distancia focal es 20 cm. Si el objeto pasa de una distancia, medida desde el vértice de la lente, de 100 cm a otra de 30 cm, en un intervalo de tiempo de 5 s, determine la rapidez promedio (en cm/s) con la que se desplaza la imagen.

- A) 5 **B) 7** C) 9
D) 11 E) 13

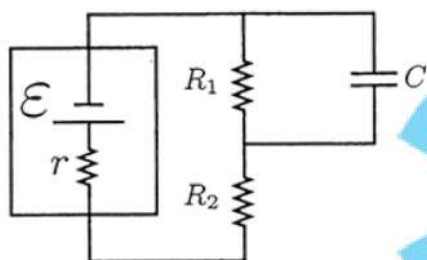
14. Un resorte de constante elástica K_0 se encuentra sujeto a una pared por uno de sus extremos, tal como se muestra en la figura.



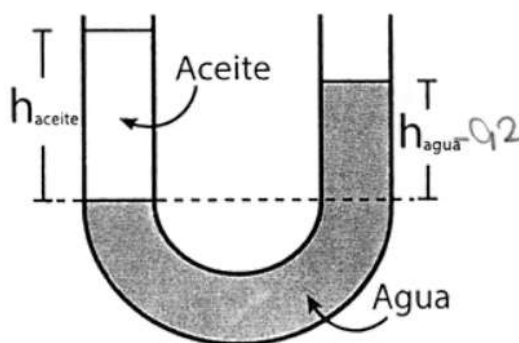
Por el otro extremo, el resorte está sometido a una fuerza de 90 N, lo cual incrementa su longitud en $\Delta\ell$. Para obtener el mismo incremento de longitud, aplicando una fuerza de 60 N, la constante del resorte debe ser

- A) $\frac{4}{9}K_0$ B) $\frac{1}{2}K_0$ **C) $\frac{2}{3}K_0$**
D) $\frac{3}{2}K_0$ E) $\frac{9}{4}K_0$

15. En el esquema mostrado, determine el valor de $\mathcal{E}$ de la fuente (en V) para que la intensidad del campo eléctrico en el condensador plano sea $E = 2,0 \times 10^3$ V/m. Considere que los valores de las resistencias son $r = R_1 = R_2$ y la distancia entre las placas del condensador es $d = 5,0$ mm.



- A) 10
D) 40
B) 20
E) 50
C) 30
16. Un manómetro de tubo en forma de U, abierto en ambos extremos, contiene inicialmente agua; luego, se vierte aceite, cuya densidad es de 750 kg/m^3 , que no se mezcla con el agua. Calcule aproximadamente la altura de la columna de aceite (en m), que se muestra en la figura, si la altura de la columna de agua es de 0,2 m.



- ~~A) 0,15~~
D) 0,30
B) 0,20
E) 0,35

C) 0,26

17. Un satélite, cuando orbita alrededor de un planeta A a una altura h , presenta el mismo periodo cuando orbita alrededor de la Tierra a una altura $2R$ (R es el radio de la Tierra). Calcule la razón h/R , si se sabe que la masa del planeta A es 27 veces la masa de la Tierra y sus radios son iguales

- A) $1/27$
D) 8
B) $1/8$
E) 27
C) 1

18. Durante el proceso de expansión adiabática de un gas ideal que sigue el ciclo de Carnot ($\gamma = 5/3$), el volumen aumenta en un 25 %. Si la temperatura inicial es t_0 , calcule la temperatura final.

- A) $t_0(\frac{1}{5})^{2/3}$
D) $4(t_0)^{2/3}$
B) $t_0(\frac{3}{5})^{2/3}$
E) $5(t_0)^{2/3}$
C) $t_0(\frac{4}{5})^{2/3}$

19. Un decibelímetro mide un nivel de intensidad sonora de 120 decibeles. ¿Cuál es el valor correspondiente de la intensidad sonora en W/m^2 ?

- A) 10^{-4}
D) 10^{-1}
B) 10^{-3}
E) 1
C) 10^{-2}

20. Una bala de 100 g de masa, que viaja a 200 m/s, golpea un bloque de madera y la penetra hasta una profundidad de 0,12 m. Calcule aproximadamente la magnitud de la fuerza (en 10^4 N) que ejerce la madera sobre la bala. Considere que la fuerza es constante y que para detener a la bala se usó toda su energía.

- A) 1,6
D) 4,0
B) 2,3
E) 4,6
C) 3,6

QUÍMICA

21. Se tienen las siguientes especies químicas NH_3 , CN^- , CO_3^{2-} .

Indique la alternativa que contenga sus respectivos ácidos conjugados.



22. En 1789, se publicó el libro *Traité Elementaire de Chimie*, en el cual se menciona: "Podemos asentar como un axioma incontrovertible que, en todas las operaciones del arte y la naturaleza, nada se crea; existe una cantidad igual de materia tanto antes como después del experimento". ¿A qué principio fundamental hacía referencia el autor?

A) Ley de la conservación de la masa

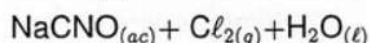
B) Ley de la composición fija de los compuestos

C) Ley de las proporciones equivalentes

D) Ley de las masas de combinación

E) Ley de los volúmenes de combinación

23. Para la siguiente ecuación redox no balanceada:



¿Cuáles de las siguientes proposiciones son correctas?

I. El HClO es el agente oxidante.

II. El CN^- se oxida a CNO^- .

III. La relación molar (agente oxidante / agente reductor) es 2.

- A) Solo I B) Solo II C) Solo III
D) I y II E) I, II y III

24. Respecto a la ubicación y propiedades de los elementos químicos en la tabla periódica moderna, determine si las proposiciones son verdaderas (V) o falsas (F).

I. El número de oxidación máximo del bromo es +7 al estar ubicado en el grupo VIIA.

II. De todos los elementos químicos, la primera energía de ionización más alta le corresponde al helio.

III. En un periodo, a medida que aumenta el número atómico, disminuye el radio atómico.

Marque la alternativa que contiene la secuencia correcta.

- A) FFF B) FFV C) VFF
D) VVF E) VVV

25. La contaminación ambiental es un problema que afecta actualmente nuestro planeta. Luego de analizar las siguientes proposiciones, identifique cuáles son verdaderas.

I. La combustión de algunos productos derivados del petróleo produce SO_2 , que es uno de los causantes de la lluvia ácida.

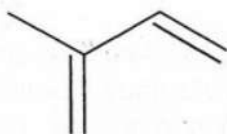
II. El uso de los pesticidas sintéticos utilizados en la agricultura es uno de los causantes de la contaminación ambiental.

III. El uso de compuestos biodegradables disminuiría la contaminación ambiental.

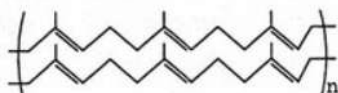
Marque la alternativa correcta.

- A) Solo I B) Solo II C) Solo III
D) I y II E) I, II y III

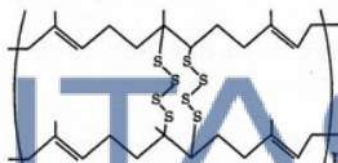
26. La molécula del isopreno es



Su polimerización origina el caucho natural



La vulcanización del caucho natural con azufre origina el entrecruzamiento y un producto menos flexible, como el mostrado en la gráfica.



¿Qué masa de azufre (en g), por cada gramo de isopreno, se requiere para entrecruzar 5% del caucho natural?

Datos:

Masas atómicas:

H = 1; C = 12; S = 32

- A) 0,060 B) 0,071 C) 0,081
D) 0,094 E) 0,108

27. Calcule la fuerza electromotriz (en V), en condiciones estándar, de una celda galvánica construida con una semicelda de cobre ($\text{Cu}^{2+}_{(ac)}$ 1 mol/L y electrodo de cobre) y una semicelda de cadmio ($\text{Cd}^{2+}_{(ac)}$ 1 mol/L y electrodo de cadmio).

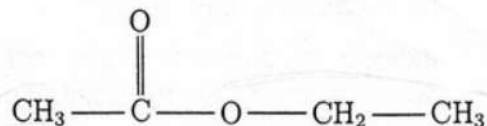
Datos:

$E^\circ (\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = +0,34 \text{ V}$

$E^\circ (\text{Cd}^{2+}/\text{Cd}) = +0,40 \text{ V}$

- A) 0,06 B) 0,16 C) 0,74
D) 1,08 E) 1,14

28. ¿A qué función química corresponde el siguiente compuesto?



- A) Ácido carboxílico
B) Éter
C) Amida
D) Amina
E) Éster

29. Las fuerzas intermoleculares influyen principalmente en las propiedades físicas de las sustancias. Teniendo en cuenta esta acotación, ¿cuál de las siguientes sustancias presenta el mayor punto de ebullición?

Datos:

Masas atómicas:

H = 1; C = 12; F = 19; Cl = 35,5;

Br = 80; I = 127

- A) CH_4 B) CF_4 C) CCl_4
D) CBr_4 E) Cl_4

30. Con referencia a la fuerza de los ácidos en agua, ¿cuál de las siguientes comparaciones son verdaderas?

I. $\text{HNO}_3 > \text{HNO}_2$

II. $\text{HBrO}_4 > \text{HClO}_4$

III. $\text{HClO}_4 > \text{HClO}_2$

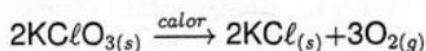
Datos:

Números atómicos:

H = 1; O = 8; Cl = 17; Br = 35

- A) Solo I B) Solo II C) Solo III
D) I y II E) I y III

31. En un laboratorio se realizó la descomposición térmica del clorato de potasio obteniéndose dos productos, tal como se indican en la ecuación química



El volumen del oxígeno gaseoso obtenido fue 0,25 L, a 26 °C y 740 torr de presión. Calcule la masa (en g) de KClO_3 que se descompuso.

Datos:

$$R = 62,4 \text{ L.torr /mol.K}$$

Masas atómicas:

$$\text{O} = 16; \text{Cl} = 35,5; \text{K} = 39$$

A) 0,8

B) 1,6

C) 1,7

D) 2,0

E) 6,6

32. Respecto a una solución acuosa de H_2SO_4 3 molar, determine si las siguientes proposiciones son verdaderas (V) o falsas (F).

I. La solución contiene 3 equivalentes químicos de soluto por cada litro de solución.

II. La solución contiene 3 milimoles de soluto en un mililitro de solución.

III. En un litro de solución, existen 294 g del soluto.

Dato:

Masas atómicas: $\text{H}=1$, $\text{O}=16$, $\text{S}=32$

Marque la alternativa que contenga la secuencia correcta.

A) FFV

B) FVF

C) VFV

D) VVF

E) FVV

33. La industria moderna obtiene $\text{Mg}_{(s)}$ y $\text{Cl}_{2(g)}$ por electrólisis de cloruro de magnesio fundido ($\text{MgCl}_{2(l)}$).

Calcule el tiempo (en horas) que debe pasar una corriente de 2,5 A a través de la celda electrolítica que genere 9,4 L de $\text{Cl}_{2(g)}$, medido a condiciones normales de presión y temperatura.

Datos:

Masas atómicas:

$$\text{Mg} = 24; \text{Cl} = 35,5$$

$$1 \text{ Faraday} = 96\,500 \text{ C}$$

$$R = 0,082 \frac{\text{atm.L}}{\text{mol.K}}$$

Marque la alternativa correcta.

A) 6,3

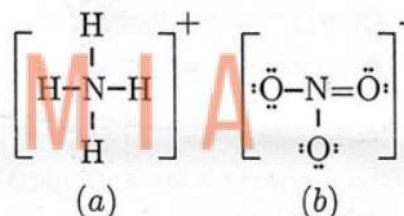
B) 9,0

C) 13,2

D) 18,0

E) 20,0

34. Para las siguientes proposiciones referidas a los iones presentes en el nitrato de amonio (NH_4NO_3):



Determine si son verdaderas (V) o falsas (F).

I. (a) tiene 4 enlaces covalentes simples y 4 enlaces covalentes polares.

II. (b) presenta un enlace covalente múltiple y 2 enlaces covalentes polares.

III. En ambos iones (a) y (b), el átomo central cumple la regla del octeto.

Marque la alternativa que contenga la secuencia correcta.

A) VVV

B) VFV

C) VFF

D) VVF

E) FFF

35. ¿Cuántas de las siguientes materias son clasificadas como sustancias compuestas?

- a. Arena de mar
- b. Cloruro de sodio
- c. Varilla de acero
- d. Sacarosa
- e. Alambre de cobre

A) 1
D) 4

B) 2
E) 5

C) 3

36. Indique la alternativa que contenga la relación correcta entre la fórmula química y el nombre de la especie química.

- A) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow$ ion cromato
- B) $\text{HCl}_{(g)} \rightarrow$ ácido clorhídrico
- C) $\text{PO}_3^{3-} \rightarrow$ ion fosfato
- D) $\text{Cu}^{2+} \rightarrow$ ion cuproso
- E) $\text{HCO}_3^- \rightarrow$ ion bicarbonato

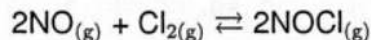
37. Con respecto a las aplicaciones de los cristales líquidos:

- I. Los cristales líquidos se utilizan en la fabricación de termómetros para detectar las variaciones de temperatura a través de cambios de color.
- II. Los cristales líquidos solo tienen aplicaciones en dispositivos inalámbricos de bolsillo.
- III. Los cristales líquidos pueden utilizarse en sensores de temperatura y de presión.

Marque la alternativa que contiene las proposiciones correctas.

- A) Solo I
- B) Solo II
- C) Solo III
- D) I y III
- E) I, II y III

38. En un recipiente cerrado de 2 L, ocurre la siguiente reacción:



Si en un determinado momento, y en equilibrio, están presentes 0,04 mol de $\text{NO}_{(g)}$, 0,01 mol de $\text{Cl}_{2(g)}$ y 0,02 mol de $\text{NOCl}_{(g)}$, calcule K_c .

- A) 0,01
- B) 0,02
- C) 25
- D) 50
- E) 75

39. Determine si las proposiciones son verdaderas (V) o falsas (F).

- I. El orbital atómico 1s presenta mayor energía que un orbital atómico 2p.
- II. Los orbitales atómicos se representan por los tres números cuánticos: n, l y m_l .
- III. La forma del orbital atómico 4s es dilobular.

Marque la alternativa que contiene la secuencia correcta.

- A) VVV
- B) VVV
- C) FFV
- D) FFF
- E) FVF

40. Un hidrocarburo presenta la siguiente composición centesimal: 81,81% de carbono y 18,19% de hidrógeno. Su densidad a condiciones normales es 1,965 g/L.

Datos:

Masas atómicas: $\text{H} = 1$; $\text{C} = 12$

$R = 0,082 \frac{\text{atm.L}}{\text{mol.K}}$

Indique el nombre del hidrocarburo.

- A) Etano
- B) Propano
- C) Butano
- D) Pentano
- E) Hexano