## **ARITMETICA - ALGEBRA**

<u>A1.</u> Hallar el valor de  $E = \frac{x^{-1}+11}{x}$ , sabiendo que x es solución de la ecuación:

$$\frac{3}{4x^2 - 1} - \frac{1}{2x + 1} = \frac{3}{2x - 1}$$

- a) 64/89
- b) 152
- c) 89/64
- d) 154
- e ) Ninguno

A2. Halla la solución x tal que  $x \ge 5$  de la ecuación:  $\log_2(x+1) + \log_2(3x-5) = \log_2(5x-3) + 2$ 

- b) 7
- c) 6
- d) 8
- e) Ninguno

A3. Halle el producto de las soluciones de la ecuación:

$$\sqrt{2-3x} + \sqrt{11+3x} = 5$$

- a) 14/9
- b) 15/7
- c) 4/3
- d) 20/9
- e) Ninguno

A4. Resolver la siguiente ecuación exponencial:

$$\frac{e^y-1}{2-3e^y} = \frac{2}{7}$$

- a)  $\ln(\frac{12}{11})$  b)  $-\ln(\frac{12}{11})$  c)  $\ln(\frac{13}{11})$
- d)  $-ln(\frac{13}{11})$
- e) Ninguno

## **GEOMETRIA - TRIGONOMETRIA**

G5. Se tienen 3 circunferencias tangentes exteriormente entre sí de radio 2, determinar el área del triángulo formado por los puntos de tangencia de las circunferencias.

- a)  $2\sqrt{3}$
- b)  $\frac{\sqrt{3}}{2}$
- $d)\sqrt{3}$
- e) Ninguno

G6. Hallar la ecuación de la recta que pasa por (1,2) y es paralela a la recta: x-2y=7.

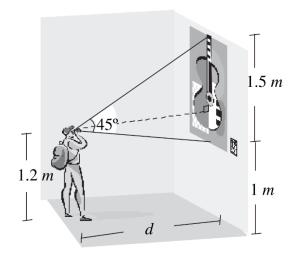
- a) -x-2y-3=0 b) -x+2y-3=0
- c) 4x-y+15=0
- d) 4x-y+15=0
- e) Ninguno

G7. El centro de una circunferencia está en el eje x y pasa por (1,0) y (5,4). Encuentra la ecuación de la circunferencia.

- a)  $x^2 + y^2 + 9x 10 = 0$  b)  $x^2 + y^2 10x + 9 = 0$  c)  $x^2 + y^2 + 3x 5 = 0$

- $d) x^2 + y^2 3x + 5 = 0$
- e) Ninguno

G8. Una persona cuyos ojos están a 1.2 metros del suelo, observa una pintura que se encuentra a un metro del suelo y mide 1.5 metros. ¿A qué distancia d en metros se debe parar la persona para que el ángulo de visión sea de 45°?



- a) 1.73
- b) 1.70
- c) 1.66
- d) 2.00
- e) Ninguno

UNIVERSIDAD MAYOR DE SAN SIMON EXAMEN-INGRESO 1-2025-1op FACULTAD DE CIENCIAS Y TECNOLOGIA Jueves, 23 de enero del 2025	
FACULTAD DE CIENCIAS Y TECNOLOGIA  Jueves, 23 de enero del 2025  FISICA	
<u>F9.</u> Se lanza un balón de básquet con una velocidad de 20m/s, a un ángulo de 30° con la horizontal. ¿cuánto tiempo d	espués de
ser lanzada será recibida por un jugador de la misma altura? ( $g = 10 \text{ m/s}^2$ )	
a) 1s b) 2s c) 3s d) 4s e) Ninguno	
<u>F10</u> . Una piedra es lanzada desde lo alto de un acantilado con una velocidad de 30 m/s dirigida horizontalmente. Si la	a altura del
acantilado es h= 180m, ¿cuánto tiempo tardara en caer? ( $g = 10 \text{ m/s}^2$ )	
a) 7s b) 5s c) 6s d) 4s e) Ninguno	
F11. Dos niños juegan con canicas dentro de una caja en el suelo. Utilizan un juguete que lanza las canicas descomprimiendo un resorte colocado horizontalmente sobre una mesa donde la fricción es despreciable. El primer niño comprime el resorte 2 cm y la canica cae 1.5 m antes de llegar al objetivo, el cual se encuentra a 4.0 m horizontalmente desde el borde de la mesa ¿Cuánto debe comprimir el resorte el segundo niño para que la canica llegue justo al objetivo?	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
a) 3.0 cm b) 3.2 cm c) 3.4 cm d) 3.6 cm e) Ninguno	,
F12. Si la esfera de 10 N de peso se deja en libertad en la posición mostrada, determine la tensión en la cuerda cuando la esfera pase por la posición más baja de la trayectoria semicircular.	
a) 120 N b) 90 N c) 60 N d) 30 N e) Ninguno	
QUIMICA Q13 Ajusta por el método del ion-electrón la siguiente reacción en medio ácido:	
$K_2Cr_2O_7 + HI + HClO_4 \rightarrow Cr(ClO_4)_3 + KClO_4 + I_2 + H_2O$ Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos):	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos):	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos):	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $\mathbf{Q14}.\text{-} \text{ Una mezcla de } 0,20 \text{ moles de SO}_2,\ 0,60 \text{ moles de NH}_3 \text{ y } 1,2 \text{ moles de SO}_3 \text{ está a una presión total de } 700 \text{ torda presión parcial, en torr, de SO}_2?$	r. ¿Cuál es
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $\mathbf{Q14}.\text{- Una mezcla de 0,20 moles de SO}_2,\ 0,60\ \text{moles de NH}_3\ \text{y 1,2 moles de SO}_3\ \text{está a una presión total de 700 torla presión parcial, en torr, de SO}_2?$ A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $\mathbf{Q14}.\text{-} \text{ Una mezcla de } 0,20 \text{ moles de SO}_2,\ 0,60 \text{ moles de NH}_3 \text{ y } 1,2 \text{ moles de SO}_3 \text{ está a una presión total de } 700 \text{ torda presión parcial, en torr, de SO}_2?$	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $ \mathbf{Q14.} \text{- Una mezcla de 0,20 moles de SO}_2, 0,60 \text{ moles de NH}_3 \text{ y 1,2 moles de SO}_3 \text{ está a una presión total de 700 torla presión parcial, en torr, de SO}_2? A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno  \mathbf{Q15.} - Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 D) 210 C) 300 C) $	
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno	gramos de
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $\mathbf{Q14.}\text{- Una mezcla de 0,20 moles de SO}_2,\ 0,60\ \text{moles de NH}_3\ y\ 1,2\ \text{moles de SO}_3\ \text{está}\ a\ \text{una presión total de 700 toral a presión parcial, en torr, de SO}_2?}$ A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno $\mathbf{Q15.}\text{- Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción, \text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	gramos de on es de 5
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $ \mathbf{Q14}. \text{ Una mezcla de 0,20 moles de SO}_2, 0,60 \text{ moles de NH}_3 \text{ y 1,2 moles de SO}_3 \text{ está a una presión total de 700 tor la presión parcial, en torr, de SO}_2? A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno  \mathbf{Q15}. \text{ Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción,  \mathbf{CaCO}_3 + \mathbf{HCl} \rightarrow \mathbf{CaCl}_2 + \mathbf{CO}_2 + \mathbf{H}_2\mathbf{O} \\ \mathbf{A}) 50 \mathbf{B}) 100 \mathbf{C}) 150 \mathbf{D}) 200 \mathbf{E}) \text{ Ninguno}   \mathbf{Q16}. \text{ Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presióatm. Si la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba inila tapa. Suponer el proceso a temperatura constante.} $	gramos de in es de 5 cialmente
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor\ -\ agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $\mathbf{Q14.}\text{-} \text{Una mezcla de } 0,20\ \text{moles de SO}_2,\ 0,60\ \text{moles de NH}_3\ y\ 1,2\ \text{moles de SO}_3\ \text{está a una presión total de } 700\ \text{torda presión parcial, en torr, de SO}_2?}$ A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno $\mathbf{Q15.}\text{-} \text{-} \text{Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico } 3N\ \text{que se necesita para reaccionar con } 30\ \text{carbonato de calcio, del } 75\%\ \text{de pureza, según la siguiente reacción,}$ $\mathbf{CaCO}_3 + \mathbf{HCl} \rightarrow \mathbf{CaCl}_2 + \mathbf{CO}_2 + \mathbf{H}_2\mathbf{O}$ A) 50 B) 100 C) 150 D) 200 E) Ninguno $\mathbf{Q16.}\text{-} \text{-} \text{Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presió atm. Si la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba inila tapa. Suponer el proceso a temperatura constante.}$ Dato: Vcilindro = $\pi r^2 h$	gramos de in es de 5 cialmente
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno  Q14 Una mezcla de 0,20 moles de SO <sub>2</sub> , 0,60 moles de NH <sub>3</sub> y 1,2 moles de SO <sub>3</sub> está a una presión total de 700 tor la presión parcial, en torr, de SO <sub>2</sub> ?  A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno  Q15 Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción,  CaCO <sub>3</sub> + HCl $\rightarrow$ CaCl <sub>2</sub> + CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O  A) 50 B) 100 C) 150 D) 200 E) Ninguno  Q16 Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presió atm. Si la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba inila tapa. Suponer el proceso a temperatura constante.  Dato: Vcilindro = $\pi$ <sup>2</sup> h  A) sube 4 cm B) baja 4 cm C) sube 5 cm D) baja 5 cm E) Ninguno  BIOLOGIA	gramos de on es de 5 cialmente
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor-agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno $ \mathbf{Q}14.\text{- Una mezcla de } 0,20\ \text{moles de SO}_2,0,60\ \text{moles de NH}_3\ y\ 1,2\ \text{moles de SO}_3\ \text{está}\ a\ \text{una presión total de }700\ \text{tor la presión parcial, en torr, de SO}_2?} \\ A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E)\ \text{Ninguno} \\ \mathbf{Q}15.\text{- Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción,  \text{CaCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \\ \text{A) }50 \text{B) }100 \text{C) }150 \text{D) }200 \text{E) Ninguno} \\ \mathbf{Q}16.\text{- Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presió atm. Si la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba ini la tapa. Suponer el proceso a temperatura constante. Dato: Vcilindro = \pi r^2 h A) sube 4 cm B) baja 4 cm C) sube 5 cm D) baja 5 cm E) Ninguno  \mathbf{B}10\mathbf{L}06\mathbf{L}4 $	gramos de on es de 5 cialmente
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor\ -\ agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno  Q14 Una mezcla de 0,20 moles de SO <sub>2</sub> , 0,60 moles de NH <sub>3</sub> y 1,2 moles de SO <sub>3</sub> está a una presión total de 700 tor la presión parcial, en torr, de SO <sub>2</sub> ?  A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno  Q15 Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción, $CaCO_3 + HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$ A) 50 B) 100 C) 150 D) 200 E) Ninguno  Q16 Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presión atm. Si la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba ini la tapa. Suponer el proceso a temperatura constante.  Dato: Vcilindro = $\pi$ <sup>2</sup> h A) sube 4 cm B) baja 4 cm C) sube 5 cm D) baja 5 cm E) Ninguno $\frac{B10LOG1A}{B17}$ B17. La hemoglobina es una sustancia que pertenece al grupo de: a) Polisacáridos b) Lípidos Saponificables c) Lípidos Insaponificables d) Proteínas e) Nir	gramos de on es de 5 cialmente
Hallar la relación molar (entre los coeficientes de los reactivos): $x = \frac{sustancia\ oxidada}{agente\ reductor\ -\ agente\ oxidante}$ A) 6 B) 6/5 C) 1/5 D) 5 E) Ninguno  Q14 Una mezcla de 0,20 moles de SO <sub>2</sub> , 0,60 moles de NH <sub>3</sub> y 1,2 moles de SO <sub>3</sub> está a una presión total de 700 tor la presión parcial, en torr, de SO <sub>2</sub> ?  A) 400 B) 70 C) 300 D) 210 E) Ninguno  Q15 Calcular el volumen (ml) de una solución de ácido clorhídrico 3N que se necesita para reaccionar con 30 carbonato de calcio, del 75% de pureza, según la siguiente reacción, $CaCO_3 + HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$ A) 50 B) 100 C) 150 D) 200 E) Ninguno  Q16 Un cilindro con tapa móvil contiene un gas ideal, cuando la tapa se encuentra a 20 cm de la base, la presión disminuye a 4 atm. Calcular la distancia que sube o baja respecto al nivel donde se encontraba ini la tapa. Suponer el proceso a temperatura constante.  Dato: Vcilindro = $\pi$ r <sup>2</sup> h A) sube 4 cm B) baja 4 cm C) sube 5 cm D) baja 5 cm E) Ninguno  B17. La hemoglobina es una sustancia que pertenece al grupo de:  a) Polisacáridos b) Lípidos Saponificables c) Lípidos Insaponificables d) Proteínas e) Nir	gramos de 5 cialmente

**<u>B20.</u>** ¿Cuál de estas afirmaciones corresponde al concepto de población?

d) Comunidad de especies más el ambiente donde viven

b) Grupo de individuos de especies diferentes

e) Ninguno

a) Son organismos de especies diferentes que viven en el mismo lugar y tiempo

c) Conjunto de individuos de la misma especie que pueden reproducirse y dejar descendencia fértil