ARITMÉTICA – ÁLGEBRA

- A1. Resolver la ecuación logarítmica: $(x-1)^{\log(x-1)} = (100)(x-1)$. Luego la suma de las soluciones es:

- (A) $\frac{1001}{10}$ (B) $\frac{1011}{10}$ (C) $\frac{11}{10}$ (D) $\frac{1021}{10}$ (E) NINGUNO
- **A2.** Calcular el término 21 de la sucesión geométrica: 2, 2+2i, 4i, -4+4i, -8. (Aquí $\mathbf{i} = \sqrt{-1}$)
 - (A) 1024+1024i
- (B) **-**2048
- (C) 2048
- (D) 20+20i
- (E) NINGUNO
- A3. Mario, Carla y Lena entregan folletos de propaganda en la ciudad. Si cada uno de ellos trabaja solo, Mario tarda 4 h en entregar todos los folletos y Lena se tarda una hora más que Carla. Si trabajan juntos, pueden entregar toda la propaganda en 40% del tiempo que tarda Carla cuando trabaja sola. ¿Cuánto tarda Carla en entregar toda la propaganda ella sola?
 - (A) 2.5 h
- (B) 3.5h
- (C) 2h
- (D) 3h
- (E) NINGUNO
- $\frac{\sqrt{x^2+4}-2}{x^2}$ y hallar el valor numérico de la fracción simplificada **A4.** Racionalizar el numerador de la fracción: obtenida, cuando x = 0.
 - (A) 0
- (B) 1/4
- (C) 1/2
- (D) 1/8
- (E) NINGUNO

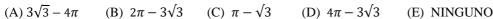
GEOMETRÍA - TRIGONOMETRÍA

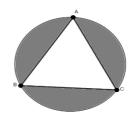
- **G5.** Al simplificar la fórmula $\frac{\text{sen}2\theta + \text{sen}4\theta}{\text{sen}2\theta \text{sen}4\theta} + \frac{\text{tan}3\theta}{\text{tan}\theta}$, se obtiene:
 - (A) $tan3\theta$
- (B) $tan\theta$
- (C) $sen\theta$
- (D) 0
- (E) NINGUNO
- **G6.** Calcular el $\cos \theta$, si θ es un ángulo del III cuadrante y su lado terminal está sobre la recta 4y-2x=0
 - (A) -1/2
- (B) -1/5

- (C) $-1/\sqrt{5}$ (D) $-2/\sqrt{5}$ (E) NINGUNO
- **G7.** Resolver la siguiente ecuación en el intervalo $0 \le x \le 2\pi$, luego hallar la suma de las soluciones obtenidas.

$$\operatorname{sen}\left(\frac{\pi}{4} + x\right) - \operatorname{sen}\left(\frac{\pi}{4} - x\right) = \frac{\sqrt{2}}{2}$$

- (A) 4π
- (B) 3π
- (C) π
- (D) 2π (E) NINGUNO
- G8. Un triángulo equilátero está inscrito a una circunferencia de radio 2 cm. Hallar el área sombreada.





FISICA

F9 Dos móviles parten simultáneamente desde el mismo punto y en el mismo sentido recorriendo una trayectoria circular. El primero se mueve con movimiento circular uniforme de velocidad angular $2 \, rad/s$, y el segundo hace su recorrido con aceleración angular constante de $1 \, rad/s^2$ y velocidad angular inicial de $2 \, rad/s$. ¿Cuánto tiempo tardarán en encontrarse de nuevo?

a) $\sqrt{3\pi}$

b) $2\sqrt{\pi}$

c) $\sqrt{2\pi}$

d) $\sqrt{\pi}$

e) Ninguno

F10 Desde lo alto de un edificio de altura h se deja caer un cuerpo. ¿A qué distancia respecto al suelo su velocidad es igual a la mitad de la que tiene al llegar al suelo?

a) $\frac{1}{2}h$

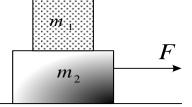
b) $\frac{3}{2}h$

c) $\frac{1}{4}h$

d) $\frac{3}{4}h$

e) Ninguno

F11 Se coloca un bloque de 2 kg arriba de otro de 5 kg como muestra la figura. El coeficiente de fricción cinético entre el bloque de 5 kg y la superficie es de $\mu_c=0,2$. Si se aplica una fuerza horizontal F sobre el bloque de 5 kg, calcule la fuerza F necesaria para jalar ambos bloques hacia la derecha con una aceleración de 3 m/s^2 . Considere $g=10m/s^2$



a) 45 *N*

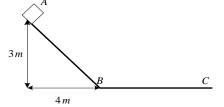
b) 40 N

c) 35 N

d) 30 N

e) ninguno

F12 Se deja caer un objeto desde un plano inclinado sin fricción cuya base es 4 m y altura 3 m posteriormente continua sobre un plano horizontal rugoso hasta que se detiene. Calcular la distancia total recorrida si en la trayectoria "BC" $\mu_c = 0.1$. Considere $g = 10m/s^2$.



a) 35 m

b) 30 m

c) 25 m

d) 20 m

e) ninguno

OUIMICA

Q13.- ¿Cuál de las siguientes moléculas posee, entre sus diferentes enlaces, dos enlaces covalentes doble?

a) HNO₃

b) KCl

c) CO₂

d) H₃PO₃

e) Ninguno

Q14.- Se hacen reaccionar 200 litros de aire (79% nitrógeno y 21% de oxígeno en volumen) con un mineral que contiene sulfuro de cinc de alta pureza, ¿Cuántos litros de dióxido de azufre en las mismas condiciones de presión y temperatura se formarán si el rendimiento de la reacción es del 50%?.

 $ZnS + O_2 \rightarrow ZnO + SO_2$

a) 14

b) 5

c) 10

d) 7

e) Ninguno

Q15.- ¿Cuántos moles de átomos de oxígeno están contenidos en 73,5 g de H₂SO₄?

a) 4

b) 5

c) 3

d)6

e) Ninguno

Q16.- Luego de igualar por el método del ion electrón la siguiente reacción, el valor del coeficiente estequiométrico del KMnO₄ es:

 $KMnO_4 + H_2S + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + MnSO_4 + SO_2 + H2O$

a) 1

b) 6

c) 5

d) 3

e) Ninguno

BIOLOGIA

B17. Los lípidos se caracterizan por:

a) Ser compuestos orgánicos insolubles en agua.

b) Disolverse en solventes orgánicos no polares.

c) Ser de consistencia grasosa u oleosa.

d) Todos los anteriores.

e) Ninguno de los anteriores

B18. La protección de la célula es realizada por:

a) Mitocondrias.

b) Membrana plasmática.

c) Citoplasma.

d) Membrana nuclear.

e) Aparato de Golgi.

B19. Bacterias y algas verdeazules pertenecen al reino:

a) Monera.

b) Protista.

c) Fungi.

d) Plantae.

e) Animalia.

B20. La biodiversidad es importante por:

a) Satisfacer las necesidades básicas como alimento.

b) El papel que desempeña en la regulación del clima.

c) Brindar oportunidades para el turismo y recreación.

d) Todas.

e) Ninguna.