ARITHETICA - ALGEBRA

x2+ax+ b  $-x^{4}-ax^{3}-bx^{2}$  $x^{2}-ax+(a^{2}-b)$ -ax3-bx2 tax3 tax2 tabx (a2-b) x2 + abx +4 - (a2-b) x2-(a2-b) ax-(a2-b) b

ax[b-(a2-b)]+4-b(a2-b)

 $ax[2b-a^2]=0$ ;  $a^2 = 2b$ a= 2x2 Da=25

4-b(a2-b)=0 4-6(26-6)=0 4-62=0 からころ

a\*b=42

(VII X-6) = (VAX+5 - VX-1)2 11x-6 = 4x+5+x-1-2VV 2 V(4x+5)(x-1) = (10-6x)  $4x^2 + x - 5 = 25 - 30x + 9x^2$ 5x2-31 x +30=0

X1=5; X2= 6

loge X + logx 2 = 4 - 2 logx # log\_x + log\_x 2 = 4 - 2 log\_x 2 log 2X + 3 log x 2 = 4 1 + 3 log 2 = 4 3(logx2)2 4 logx2+1=0

SOLUC CORRECTO X= 6 VII(6)-6= V4(6)+5 - V6-1 136 = 149 - 15 6 - 7 - VS

a = logx2 302-40+1=0 a,=1; a= 1 logx 2 = 1 } logx 2 = = 3  $\begin{cases} x^{1} = Z \\ x = Z \end{cases}$   $\begin{cases} x^{1/3} = Z \\ x = 8 \end{cases}$ X 43 = 2 ≥2+8=10 L

X = CANT. DE IST. 4 - PREC. UNIT.

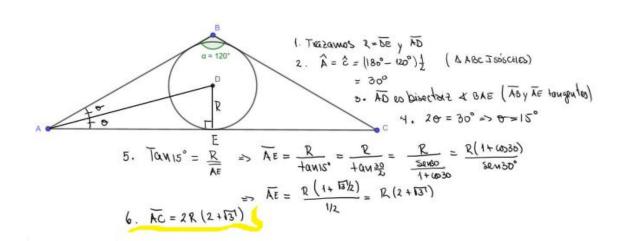
(X × 4 = (X+10)(4-5) X4 = X4 - 5x+104-50 X-24+10=0 (-3) A

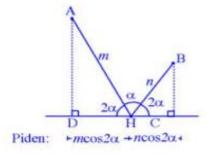
(E) xy = (x-6)(y+5) X4=X4+5x-64-30 5x-6x-30=0 1

(A) -3X + 6y - 30 = 0(B) 5x - 6y - 30 = 0 2x - 60 = 0\$ X = 30

## **RESOLUCION GEOMETRIA TRIGONOMETRIA**

G1. 
$$F = \frac{\sin 2\theta + \sin 4\theta}{\sin 2\theta - \sin 4\theta} + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = \frac{2\sin\left(\frac{2\theta + 4\theta}{2}\right)\cos\left(\frac{2\theta - 4\theta}{2}\right)}{2\cos\left(\frac{2\theta + 4\theta}{2}\right)\sin\left(\frac{2\theta - 4\theta}{2}\right)} + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = \frac{2\sin(3\theta)\cos(\theta)}{2\cos(3\theta)\sin(\theta)} + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = \frac{2\sin(3\theta)\cos(\theta)}{-2\cos(3\theta)\sin(\theta)} + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = -\tan(3\theta)\cot(\theta) + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = -\frac{\tan(3\theta)}{\tan(\theta)} + \frac{\tan 3\theta}{\tan \theta} = 0$$
(B) 0





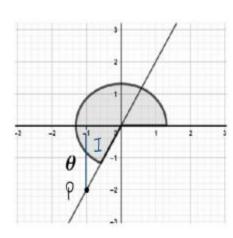
 $CD = m\cos 2\alpha + n\cos 2\alpha$  $CD = (m+n)\cos 2\alpha$ ...(I) Dato:  $\tan \alpha \cdot \tan 2\alpha = \frac{m}{n}$ 

Usando la identidad  $\tan \alpha \cdot \tan 2\alpha = \sec 2\alpha - 1$ , tenemos

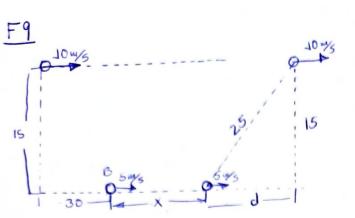
$$\sec 2\alpha - 1 = \frac{m}{n}$$
$$\sec 2\alpha = \frac{m+n}{n}$$
$$\cos 2\alpha = \frac{n}{m+n}...(II)$$

(II) en (I):  $CD(m+n)\left(\frac{n}{m+n}\right)$   $\therefore CD=n$ Respuesta

n



Ec. de la sacta 
$$y = 2x$$
  
 $\Rightarrow Si \ X = -1 \Rightarrow y = -2$   
 $\Rightarrow P = (-1,-2)$   
 $\Rightarrow CoSO = -\frac{1}{15} y + ano = -\frac{2}{-1} = 2$   
 $\Rightarrow CoSO + + ano = \frac{1}{5} + 2 = \frac{11}{5}$ 



$$\frac{25^{2} = 15^{2} + d^{2}}{5^{2} \cdot 5^{2} - 3^{2} \cdot 5^{2} = d^{2}}$$

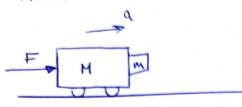
$$\sqrt{5^{2} (5^{2} - 3^{2})} = \sqrt{d^{2}}$$

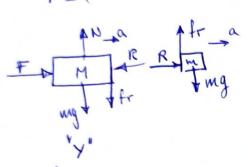
$$5\sqrt{16^{4}} = d$$

$$\boxed{20 = d}$$

- A 30+x+d=10+
- $\begin{array}{ccc}
  \text{B} & X = 5t \\
  \text{Ben } & \\
  50 + 5t = 40t \\
  50 = 5t
  \end{array}$

$$-30 = -45$$





$$F = (50 + 10) \cdot \frac{10}{40}$$

$$E \cdot q - \mu N = ma$$
  
 $E \cdot q = \mu m (\mu q + a)$ 

$$\frac{E.q}{ug+a} = m$$

$$\frac{100.1 \times 10^{3}}{0.5.10 + 3} = m$$

$$\frac{0.1}{5+3} = M$$

$$M = \frac{0.1 \text{ Mg}}{8} \times \frac{1000 \text{ g}}{\text{Mg}}$$

$$m = \frac{100}{8}$$

En un recipiente cilíndrico que contiene un sólido que pueda capturar vapor de agua, se agrega una mezcla de nitrógeno y vapor de agua, es así; que los gases combinados generan una presión de 760,0 mm Hg. Al día siguiente se mide una presión constante en el recipiente de 752,4 mm Hg y no se detecta la presencia de vapor de agua. Determinar la fracción molar del vapor de agua en la mezcla inicial. Considerar que el sólido en ningún momento ejerce alguna presión sobre el recipiente.

Inicio: 
$$P_T = P_{Nz} + P_{Hz0}$$
  $P_{Hz0} = P_T - P_{Nz} = 760 - 752,4$   
Final:  $P_T = P_{Nz} = 752,4$  mm Hg  $P_{Hz0} = 7,6$  mm Hg  $P_{Hz0} = 7,6$  mm Hg  $P_{Hz0} = 7,6$  mm Hg

Para la siguiente reacción: Ácido nítrico + Zinc → Agua + Nitrógeno gaseoso + Nitrato de Zinc. Determinar el valor de la sumatoria de todos de los coeficientes estequiométricos de los productos.

$$HNO_3 + 2n \rightarrow H_2O + N_2 + 2n(NO_3)_2$$
 $10\bar{e} + 12H^{\dagger} + 2NO_3 \rightarrow N_2 + 6H_2O$  (+2)
 $2n \rightarrow 2n^{+2} + 2\bar{e}$  (+10)

 $24H^{\dagger} + 4NO_3 + 102n \rightarrow 2N_2 + 12H_2O + 102n^{+2}$  (7.2)
 $12H^{\dagger} + 2NO_3 + 52n \rightarrow N_2 + 6H_2O + 52n^{+2}$ 
 $12HNO_3 + 52n \rightarrow 6H_2O + N_2 + 52n(NO_3)_2$ 
 $2coef$  productor =  $6+1+5=12f$ 

Para la siguiente reacción: Dicromato de litio + Ácido Clorhídrico → Agua + Cloro gaseoso + Cloruro de litio + Cloruro Crómico. Determinar el valor de la sumatoria de todos de los coeficientes estequiométricos de los reactivos.

a) 15 b) 11 c) 17 d) 5 e) Ninguno

$$Li_{2}Cr_{2}O_{7} + HCL \rightarrow H_{2}O_{7} + CI_{2} + LiCI + CrCI_{3}$$

$$G\bar{e} + 14H^{+} + Cr_{2}O_{7}^{-2} \rightarrow ZCr^{+3} + 7H_{2}O \quad (*2)$$

$$2CC^{-1} \rightarrow CI_{2} + Z\bar{e} \quad (*6)$$

$$28H^{+} + 2Cr_{2}O_{7}^{-2} + 12HCL \rightarrow 4Cr^{+3} + 14H_{2}O + 6CI_{2} \quad (?.)^{2}$$

$$14H^{+} + Cr_{2}O_{7}^{-2} + 6HCL \rightarrow ZCr^{+3} + 7H_{2}O + 3CI_{2}$$

$$Li_{2}Cr_{2}O_{7} + 14HCL \rightarrow 7H_{2}O + 3CI_{2} + 2LiCI + ZCrCI_{3}$$

$$Z coef. reactives = 1 + 14 = 15H$$

El yodo molecular reacciona con el ácido nítrico para producir: monóxido de nitrógeno, ácido yódico y agua. Determinar los gramos de yodo molecular que se requiere para obtener 300 g de monóxido de nitrógeno.

e) Ninguno