$$MA = \frac{a+b}{2}$$
,  $MG = \sqrt{ab}$ 

$$MA = \frac{\overline{ab} + \overline{ba}}{2} = 66 \Rightarrow 132 = 10a+b+10b+a \Rightarrow a+b=12$$

Tenemos:

$$\begin{cases} a+b=12 & como: (a+b)^2 = a^2 + 2ab + b^2 \Rightarrow 12^2 = 90 + 2ab \Rightarrow a^2 + b^2 = 90 \Rightarrow ab = 27 + b^2 = 3\sqrt{3}.$$

- (A.2) Sean las cantidades de reparto: ayb autonces: a+b=738 y  $\frac{b}{a}=\frac{32}{9}$ , de donde "a" es el monor número. a+b=738  $a+\frac{32}{9}a=738 \Rightarrow a=162$ .
- (A.3) sea "c" el producto y "a", "b" Los factores, tenemos:

y tenemos

$$\begin{cases} a + b = 57 \\ a - b = 18 \end{cases}$$
 resolviendo:  $a = 35$ ,  $b = 17$ 

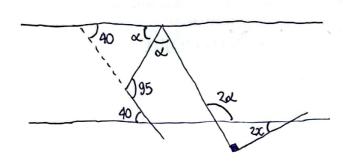
$$\left(\frac{3x^{3}}{y^{2}} + \frac{y^{4}}{9x^{6}}\right)^{12} = \sum_{i=0}^{12} {12 \choose i} \left(\frac{3x^{3}}{y^{2}}\right)^{i} \left(\frac{y^{4}}{9x^{6}}\right)^{12-i} = \sum_{i=0}^{12} {12 \choose i} \frac{3^{i-24}}{3} x^{0i-72} + \frac{48-6i}{y^{3}}$$

observemos que para i=8 no se tienen terminos en x ni y y el termino currespondiente es:

$$\binom{12}{8} = \frac{12!}{8! \ 4!} = \frac{12 \cdot 11 \cdot 10 \cdot 9 \cdot 8!}{8! \ 4 \cdot 8 \cdot 8} = \frac{495}{8!}$$

## Soluciones GEOMETRIA - TRIGONOMETRIA





$$95 = 40 + \alpha \implies \alpha = 55$$
  
 $2\alpha = 90 + 2x \implies 110 = 96 + 2x$ 

$$180 - 8x + 3x = 4x$$

$$180 = 9x \Rightarrow x = 20$$

$$\tan 30 = \frac{4}{\frac{b}{2} - 2} \Rightarrow \frac{1}{\sqrt{3}} = \frac{4}{\frac{b - 4}{2}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\sqrt{3}} = \frac{8}{b - 4} \Rightarrow b - 4 = 8\sqrt{3}$$

$$\Rightarrow b = 4 + 8\sqrt{3}$$

$$\frac{(G.8)}{5\text{en}(2\theta) - 5\text{en}(4\theta)} = \frac{5\text{en}(2\theta) - 25\text{en}(2\theta)\cos(2\theta)}{5\text{en}(2\theta) + 5\text{en}(4\theta)} = \frac{5\text{en}(2\theta) - 25\text{en}(2\theta)\cos(2\theta)}{5\text{en}(2\theta) + 25\text{en}(2\theta)\cos(2\theta)} = \frac{5\text{en}(2\theta)\left[1 - 2\cos(2\theta)\right]}{5\text{en}(2\theta)\left[1 + 2\cos(2\theta)\right]} = \frac{1 - 2\left[2\cos^2(\theta) - 1\right]}{1 + 2\left[2\cos^2(\theta) - 1\right]} = \frac{3 - 4\cos^2(\theta)}{4\cos^2(\theta) - 1} : A = 4$$

$$E = \frac{3}{5\alpha^2} + \frac{\text{Atano}}{\alpha}$$

$$E = \frac{ML^2}{T^2} \qquad A = \frac{ML}{T^2}$$
  
Energia Fuerza

$$E = \frac{A \tan \theta}{\alpha}$$

$$\alpha = \frac{1}{L}$$

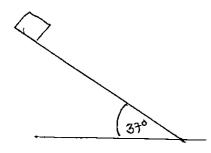
$$E = \frac{B}{50^2}$$

$$\frac{HL^2}{T^2} = \frac{B}{\left(\frac{1}{L}\right)^2}$$

$$M = 0,25$$

$$0.25$$

$$0.37 = 30 \text{ m/s}^2 \text{ Sen37} = 3 \text{ Cos37} = 45$$



$$\Sigma Fy = 0$$

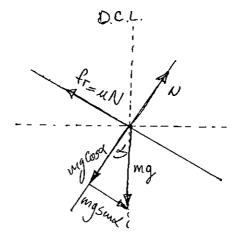
$$N - mg \cos \alpha = 0$$

$$N = mg \cos \alpha$$

$$\Sigma F_{X} = MQ$$

$$6 - 2 = 0$$

$$| 4w_2 = 0 |$$



$$d = 10t^{2} + \frac{1}{2}at^{2}$$
 $d = \frac{1}{2}.4.t^{2}$ 

$$200 = 2t^{2}$$

$$200 = zt^2$$

$$\sqrt{100} = \sqrt{t^2}$$

$$1.40s = t$$



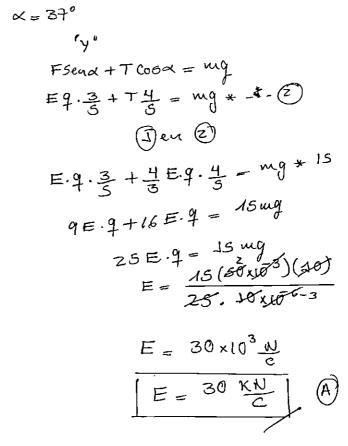
$$|'x''|$$
 $F \cos x = T \sin x$ 
 $E.q. \frac{4}{3} = T. \frac{3}{5}$ 
 $T = \frac{4}{3} = 0.9 - 0$ 

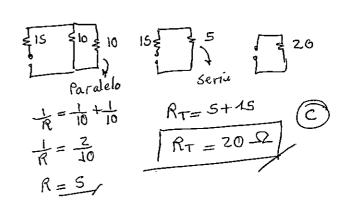
Paralelo
$$R = \frac{2}{10}$$

$$R = \frac{2}{10}$$

$$R = \frac{2}{10}$$

$$R = \frac{2}{10}$$





## SOLUCIONARIO PREGUNTAS EXAMEN DE INGRESO 1-2023 (1) QUIMICA

13. Para la siguiente reacción: Sulfuro de litio + Ácido nítrico → Nitrato de Litio + Monóxido de nitrógeno + Azufre + Agua. Determinar el valor de la sumatoria de todos los coeficientes estequiométricos de los productos.

$$5^{-2} \rightarrow S + 2\bar{e}$$
 (+3)  
 $3\bar{e} + 4H^{\dagger} + NO_3^{\dagger} \rightarrow NO + 2H_{2O}$  (+2)  
 $3S^{-2} + 2NO_3^{\dagger} + 8H^{\dagger} \rightarrow 3S + 2NO + 4H_{2O}$   
 $3Li_2S + 8HNO_3 \rightarrow 6Li NO_3 + 2NO + 3S + 4H_{2O}$   
 $2coef. productos = 6 + 2 + 3 + 4 = 15H$ 

14. Determinar la concentración, en gramos/litro, de una solución de fructosa si a 87 °C tiene una presión osmótica de 0,82 atmósferas. Considerar la fórmula de la fructosa como C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>.

$$T = \frac{nRT}{V} = \frac{mRT}{VH} \Rightarrow \frac{M}{V} = \frac{11 + M}{R + T} = \frac{0.82 \text{ atm.} \cdot 180g/mol}{0.082 \text{ atm.} \cdot 180g/mol} \times \frac{M}{molk} \times (87 + 273) \times \frac{M}{V} = \frac{9}{L} = \frac{5}{9} \frac{1}{L}$$

15. El carburo de silicio se fabrica según la reacción: Dióxido de silicio + Carbón → Carburo de Silicio + Monóxido de carbono. Determinar la cantidad en Litros de monóxido de carbono (medidos en condiciones normales de temperatura y presión), si se ha combinado 72 gramos de Carbón con 100 gramos de arena que tiene 60 % de Dióxido de silicio.

16. ¿Qué masa de urea (CO(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>) en gramos habría que disolver en agua para tener 1000 cm<sup>3</sup> de una solución cuya presión osmótica sea de 0,82 atm y esta se encuentre a 27 °C?