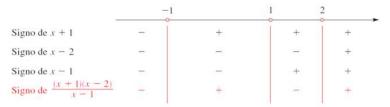
## UMSS - FCYT - EXAMEN-INGRESO 1-2019 (2ª OPCIÓN) - Jueves 24/01/2019

## ARITMÉTICA – ÁLGEBRA SOLUCIÓN FILA 1

A1. 
$$P(x) = x^{101} - x^4 + 2 \rightarrow P(x = -1) = (-1)^{101} - (-1)^4 + 2 = 0$$
 (**D**)  
A2.  $x < \frac{2}{x-1} \rightarrow x - \frac{2}{x-1} < 0 \rightarrow \frac{x^2 - x - 2}{x-1} < 0 \rightarrow \vdots \frac{(x+1)(x-2)}{x-1} < 0$ 

Los factores en este cociente cambian de signo en -1, 1 y 2, de modo que debemos examinar los intervalos  $(-\infty, -1)$ , (-1, 1), (1, 2) y  $(2, \infty)$ . Al usar los valores de prueba, obtenemos el siguiente diagrama de signos.



Como el cociente debe ser negativo, la solución es  $(-\infty, -1) \cup (1, 2)$  -1 0 1 2 (A)

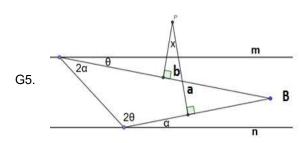
A3. Sea x longitud de cada uno de los dos lados con cerca del rectángulo; por lo tanto, 40 - 2x longitud del tercer lado de la cerca.

A = 
$$x(40 - 2x) = -2x^2 + 40x = -2(x^2 - 20x) = -2(x^2 - 20x + 100 - 100)$$
  
=  $-2(x^2 - 20x + 100) + 200 = -2(x - 10)^2 + 200 \rightarrow A_{MAX} = 200 \text{ pulg}^2$  (A)

A4. Resolver la ecuación: 
$$2^{\frac{1}{\log_5 x}} = \frac{1}{16} \rightarrow 2^{\frac{1}{\log_5 x}} = 2^{-4}$$

$$\frac{2}{\log_5 x} = -4 \rightarrow \log_5 x = -\frac{1}{2} \rightarrow x = 5^{(-1/2)} = \frac{1}{\sqrt{5}} = \frac{\sqrt{5}}{5}$$
 (B)

## GEOMETRÍA – TRIGONOMETRÍA SOLUCION FILA 1

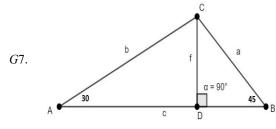


1. 
$$(2\alpha + \theta) + (2\theta + \alpha) = 180 \rightarrow \alpha + \theta = 60$$
  
2.  $2\alpha + 2\theta + B = 180 \rightarrow B = 180 - 2(60) = 60$   
3.  $a + B = 90 \rightarrow a = 30$   
4.  $b = a = 30$   
5.  $b + x = 90 \rightarrow x = 60^{\circ}$  (A)

G6.

$$135^{\circ} = \frac{3\pi}{4} rad \rightarrow A = \frac{34^{2} \left(\frac{3\pi}{4}\right)}{2} - \frac{14^{2} \left(\frac{3\pi}{4}\right)}{2} = \frac{3\pi}{8} (34^{2} - 14^{2}) = \frac{3\pi}{8} (34 + 14)(34 - 14)$$

$$A = \frac{3\pi}{8} (48)(20) = 3\pi(6)(20) = 360\pi. \text{ (A)}$$



$$b = 10 \rightarrow En \triangle ADC : f = 5$$
  
 $En \triangle BDC : f = \overline{DB} = 5 \text{ y } a = 5\sqrt{2}$   
 $a = 5\sqrt{2} \text{ (B)}$ 

G8. 
$$Y = \frac{\cot(450^\circ + \theta) + \sin(450^\circ + \theta)}{\sin(270^\circ - \theta) - \tan(-\theta)} = \frac{-\tan(\theta) + \cos(\theta)}{-\cos(\theta) + \tan(\theta)} = \frac{-(\tan\theta - \cos\theta)}{(\tan\theta - \cos\theta)} = -1$$
 (C)

Mg 
$$\lambda m \theta = Ma$$
  
 $a = g \lambda m \theta = g \frac{H}{L} \Rightarrow a = 2 \left[\frac{m}{s^2}\right]$ 
  
 $\delta m \theta = \frac{H}{L}$ 

$$T - Mg = Ma \Rightarrow T = M(g+a)$$

$$T = 1200[N]$$

‡ 11 Innediatamente després de desprondre de la superfiné:

$$\Sigma F_n = Ma_n = M \frac{\Gamma^2}{R}$$

$$Mq = M \frac{V_i^2}{R} \rightarrow V_i^2 = \frac{Rq}{8} = 10 \left[ \frac{m}{8} \right]$$
C

Q13. Cierta cantidad de gas ideal, bajo ciertas condiciones de presión y temperatura ocupa un volumen de 10 litros. ¿Qué volumen en litros ocupará el gas si la presión se disminuye a la tercera parte de su valor inicial y la temperatura absoluta se incrementa en un 50%?

SOLUCION:

$$V_2 = V_1 x \frac{T_2}{T_1} x \frac{P_1}{P_2} = 10 lx \frac{1,5T_1}{T_1} x \frac{P_1}{1/3P_1} = 45 l$$



a) 60

b) 45

c) 30

d) 20

e) Ninguno

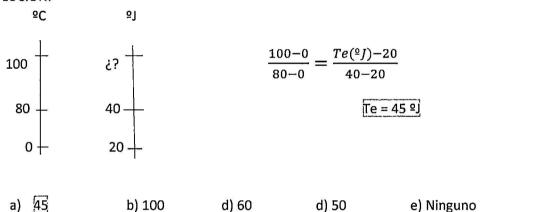
Q14. ¿Qué masa en gramos de piedra caliza del 50% de pureza de CaCO₃ es necesario tratar con un exceso de ácido clorhídrico diluido para desprender 11,2 litros de CO₂ en condiciones normales de presión y temperatura?  $CaCO_{3(s)} + 2 HCl_{(Aq)} \rightarrow CaCl_{2(s)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(1)}$ 

SOLUCION:

$$11,2 \ l \ CO2x \frac{1 \ mol \ CO2}{22,4 \ l \ CO2} x \frac{1 \ mol \ CaCO3}{1 \ mol \ CO2} x \frac{100 \ g \ CaCO3}{1 \ mol \ CaCO3} x \frac{100 \ g \ Piedra \ caliza}{50 \ g \ de \ CaCO3}) = \boxed{100 \ g \ Piedra \ caliza}$$
a) 50 b) 80 c) 125 d) 100 e) Ninguno

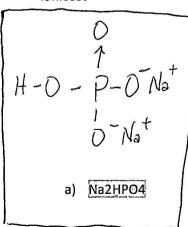
Q15. En cierta nueva escala de temperatura Junior (ºJ), 40ºJ equivalen a 80ºC. Si en esta escala el agua congela a 20ºJ, ¿a qué temperatura en ºJ ebullirá el agua?

SOLUCION:

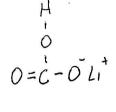


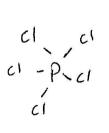
Q16. ¿Cuál de las siguientes moléculas contiene 4 enlaces covalentes, un enlace covalente coordinado y dos enlaces iónicos?

d) 50



d) 60







b) K2SO4

b) 100

c) LiHCO3

d) PCI5

e) Ninguno

e) Ninguno