



ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL
CURSO DE NIVELACIÓN DE CARRERA 2S-2015
EXAMEN INTEGRADOR DE RECUPERACIÓN PARA NUTRICIÓN

FRANJA (1) 08H30 -12H30 VERSIÓN 1

N° cédula estudiante: _____ Fecha: 12-Marzo-2016 Paralelo: _____

COMPROMISO DE HONOR

Yo, _____ al firmar este compromiso, reconozco que el presente examen está diseñado para ser resuelto de manera individual, que puedo usar un lápiz o esferográfico; que solo puedo comunicarme con la persona responsable de la recepción del examen; y, cualquier instrumento de comunicación que hubiere traído, debo apagarlo y depositarlo en la parte frontal del aula, junto con algún otro material que se encuentre acompañándolo. No debo además, consultar libros, notas, ni apuntes adicionales a las que se entreguen en esta evaluación. Los temas debo desarrollarlos de manera ordenada.
Firmo el presente compromiso, como constancia de haber leído y aceptar la declaración anterior.

"Como aspirante a la ESPOL me comprometo a combatir la mediocridad y actuar con honestidad, por eso no copio ni dejo copiar".

INSTRUCCIONES

- Por favor preste mucha atención a las instrucciones del docente aplicador, para el desarrollo de esta prueba.
- Usted recibirá un cuadernillo con preguntas (examen) y una hoja de respuestas.
- Escriba sus nombres completos con pluma, en el cuadernillo y en la hoja de respuestas
- Escriba su número de cédula con pluma, y marque los casilleros que se encuentran debajo de cada número, con lápiz.
- Marque la respuesta correcta para cada una de las preguntas planteadas, asiente bien el lápiz y realice la marca correcta (■), TODAS LAS RESPUESTAS DEBEN SER MARCADAS CON LÁPIZ EN LA HOJA DE RESPUESTAS, CASO CONTRARIO LA RESPUESTA SERÁ ANULADA POR EL LECTOR ÓPTICO.
- El presente examen debe ser realizado **ESTRICTAMENTE** en forma individual.
- En el cuadernillo de preguntas, escriba el **DESARROLLO** de cada tema en el espacio correspondiente.
- El cuadernillo de preguntas consta de 80 preguntas:
 - 20 Preguntas de Biología
 - 15 Preguntas de Anatomía
 - 15 Preguntas Química
 - 15 Preguntas de Ciudadanía y Proyecto de vida.
 - 15 preguntas de Introducción a la comunicación Académica.
- Controle su tiempo y asegúrese de marcar sus respuestas a las preguntas planteadas, en la hoja de respuestas.
- En caso de tener alguna consulta, por favor levante la mano hasta que el docente que le entregó el examen pueda atenderlo.

Nota. No abra el cuadernillo de preguntas (examen) sólo hasta que el docente le dé la instrucción de hacerlo.

BIOLOGÍA

1. ¿A qué corresponde: Contienen una placa, que es una capa densa de proteínas en el interior de la membrana plasmática unida a proteínas de membrana y a microfilamentos de citoesqueleto?
 - A. Desmosomas
 - B. Uniones Adherentes
 - C. Uniones Herméticas
 - D. Hemidesmosomas
2. ¿Cuál es la teoría de la generación espontánea?
 - A. La Panspermia
 - B. La abiogenista
 - C. La creacionista
 - D. La biogenista
3. ¿A quién corresponde: hay el 65% en el cuerpo humano?
 - A. O
 - B. H
 - C. N
 - D. Na
4. ¿Qué elemento participa en los impulsos nerviosos?
 - A. Na
 - B. O
 - C. Ca
 - D. Cl
5. ¿Cuál es el porcentaje en la célula de los carbohidratos?
 - A. 5%
 - B. 7%
 - C. 6%
 - D. 12%
6. El ADN en las procariontes:
 - A. Tiene un cromosoma único en el citoplasma
 - B. Tiene cromosomas múltiple
 - C. Tiene un cromosoma único en el núcleo
 - D. Tiene cromosomas múltiples en el núcleo
7. ¿Cuántas proteínas tiene la subunidad grande de los ribosomas?
 - A. 40
 - B. 50
 - C. 10
 - D. 30

8. ¿Quién es el rector de la célula?
- A. El ADN
 - B. El nucléolo
 - C. El cromosoma
 - D. El núcleo
9. ¿Cuál es el tamaño de los cloroplastos?
- A. 2 a 3 micras
 - B. 1 a 2,5 micras
 - C. 4 a 10 micras
 - D. 12 micras
10. ¿A qué solución corresponde: más agua y menos soluto?
- A. Hipertónica
 - B. Isotónica
 - C. Hipotónica
 - D. Ósmosis
11. ¿A qué fase de la mitosis se refiere cuando los cromosomas se separan por sus centrómeros y las cromátidas se dirigen a los polos opuestos de la célula?
- A. Metafase
 - B. Anafase
 - C. Profase
 - D. Telofase
12. ¿En qué fase de la meiosis ocurre el entrecruzamiento de los cromosomas homólogos?
- A. Profase I
 - B. Metafase II
 - C. Profase II
 - D. Anafase I
13. ¿A qué epitelio se refiere: cuando las capas basales suelen estar compuestas por células pequeñas de forma irregular. Solo la capa apical presenta células cilíndricas?
- A. Epitelio cilíndrico estratificado
 - B. Epitelio cúbico estratificado
 - C. Epitelio pavimentoso estratificado
 - D. Epitelio cilíndrico simple pseudoestratificado
14. ¿Qué tejido proporciona resistencia a la tensión en varias direcciones?
- A. Tejido conectivo denso regular
 - B. Tejido conectivo denso irregular
 - C. Tejido conectivo reticular
 - D. Tejido conectivo elástico
15. ¿Quién provee superficies lisas para los movimientos articulares?
- A. El cartílago hialino
 - B. El cartílago fibroso
 - C. El cartílago elástico
 - D. La cápsula articular

16. ¿A qué se refiere el siguiente concepto: es la fuerza del agua para atravesar una membrana con permeabilidad selectiva, desde una región con mayor concentración a otra con menor concentración de agua?
- A. Presión osmótica
 - B. Ósmosis
 - C. Presión arterial
 - D. Exocitosis
17. ¿Cuál es la enzima que une los nucleótidos libres a las cadenas originales del ADN solo en una dirección, recorriendo de manera uniforme una de las cadenas, mientras que la otra la recorre por segmentos?
- A. ADN polimerasa
 - B. Helicasa
 - C. Amilasa
 - D. ARN polimerasa
18. ¿Cuál es el pH de la solución jabonosa?
- A. 5
 - B. 10
 - C. 6
 - D. 8
19. ¿Cuál es el pH de la leche agria?
- A. 5
 - B. 14
 - C. 13
 - D. 6
20. ¿De qué tipo de fósil son las conchas de organismos marinos?
- A. Moldes y vaciados
 - B. Rastros
 - C. Momificación
 - D. Petrificación

ANATOMÍA

21. ¿Cuál de las siguientes células se encuentran en el hígado?
- A. Schwann
 - B. Satélite
 - C. Astrocitos
 - D. Kuffer
22. ¿Qué sangre contienen los sinusoides hepáticos?
- A. Oxigenada y desoxigenada a la vez
 - B. Desoxigenada
 - C. Oxigenada
 - D. Linfa

23. ¿Qué es la masa muscular?
- A. Es el conjunto de fascículos musculares
 - B. Es el conjunto de grupos de sarcómeras
 - C. Es el conjunto de miofibrillas
 - D. Es el conjunto de masa muscular
24. ¿En qué célula se produce el surfactante?
- A. En los neutrófilos
 - B. En los neumocitos tipo 1
 - C. En los neumocitos tipo 2
 - D. En los miocitos
25. ¿Quién se encarga de degradar las partículas extrañas en mayor volumen?
- A. Los macrófagos
 - B. El linfocito B
 - C. El linfocito T
 - D. Los eosinófilos
26. ¿Cuántas piezas dentales existen normalmente en un niño?
- A. 23 piezas
 - B. 20 piezas
 - C. 31 piezas
 - D. 19 piezas
27. ¿Cuál es la glándula salival más pequeña?
- A. La Parótida
 - B. La submaxilar
 - C. Todas son iguales
 - D. La sublingual
28. ¿Qué glándula elabora la hormona Tirotrópica?
- A. Hipófisis
 - B. Paratiroides
 - C. Tiroides
 - D. Timo
29. ¿Cómo se denominan los tubérculos de las areolas?
- A. De Griffin
 - B. De Malpighi
 - C. De Morgagni
 - D. De Graff
30. ¿Cuál es la acción de la neurohipófisis?
- A. Secreta oxitocina
 - B. Produce la leche en glándula mamaria
 - C. Contrae los vasos sanguíneos
 - D. Elaborar vasopresina

31. ¿Cuáles son los receptores del frío?
- A. Meissner
 - B. Ruffini
 - C. Terminaciones libres
 - D. Krause
32. ¿Quiénes se encargan de elaborar factor intrínseco?
- A. Las células parietales
 - B. Las células de Leydig
 - C. Las células de Sertoli
 - D. Los capilares linfáticos
33. ¿Cómo se denomina el sitio donde se debe implantar el nuevo ser en el útero?
- A. Fondo
 - B. Cuerpo
 - C. Trompa
 - D. Istmio
34. ¿En dónde se encuentran las fimbrias?
- A. En la vagina
 - B. En el tercio externo de las trompas de Falopio
 - C. En el tercio interno de las trompas de Falopio
 - D. En el tercio medio de las trompas de Falopio
35. ¿Qué hormona disminuye las contracciones uterinas?
- A. La progesterona
 - B. La LH
 - C. La FSH
 - D. La Tiroxina

QUÍMICA

36. Clasifique las siguientes características del papel bond en físicas o químicas, y luego señale la alternativa correcta: es blanco; denso; liso; su gramaje es de 90 g/m²; combustiona con facilidad; en contacto con el aire puede oxidarse; permite que la tinta se adhiera; se arruga; el papel A4 mide 210 mm *279,4 mm.
- A. Tenemos 3 propiedades químicas y 6 propiedades físicas.
 - B. Tenemos 4 propiedades químicas y 5 propiedades físicas.
 - C. Tenemos 2 propiedades químicas y 7 propiedades físicas.
 - D. Tenemos 5 propiedades químicas y 4 propiedades físicas.
 - E. Tenemos 6 propiedades químicas y 3 propiedades físicas.
37. Del siguiente listado de elementos químicos, seleccione la alternativa que presente el número correcto de metaloides presentes: Boro; carbono; fósforo; selenio; bromo; argón; galio; plomo; telurio; tecnecio; estaño; antimonio; yodo; cloro; silicio.
- A. Tenemos 4 metaloides.
 - B. Tenemos 7 metaloides.
 - C. Tenemos 6 metaloides.
 - D. Tenemos 5 metaloides.
 - E. Tenemos 3 metaloides.

38. Del siguiente listado de elementos químicos: Boro; carbono; fósforo; selenio; bromo; argón; galio; plomo; tecnecio; estaño; antimonio; iodo; cloro; silicio; hidrógeno; xenón; platino; arsénico; azufre; bismuto.

Es correcto asegurar:

- A. Tenemos 4 elementos diatómicos y 6 metales.
- B. Tenemos 6 elementos diatómicos y 5 metales.
- C. Tenemos 5 elementos diatómicos y 6 metales.
- D. Tenemos 6 elementos diatómicos y 6 metales.
- E. Tenemos 4 elementos diatómicos y 7 metales.

39. Determine cuántos moles de iones de sodio Na^+ , contienen un mol de carbonato de sodio.

- A. 7,68 mol de iones Na^+
- B. 4.62×10^{24} mol de iones Na^+
- C. $6,022 \times 10^{23}$ mol de iones Na^+
- D. 2 mol de iones Na^+
- E. Un mol de iones Na^+

40. La densidad de cierto gas es 1,64 g/L; si el mismo se encuentra encerrado en una esfera a cierta temperatura y presión, cuál es la masa del gas si la esfera tiene un radio de 10 cm.

- A. 6.87 g
- B. 4,19 g
- C. 4190 g
- D. 0.07g

41. Escoja la opción correcta de las siguientes proposiciones:

- A. La combustión completa de los hidrocarburos producen CO_2 y H_2O
- B. La química orgánica estudia compuestos como los hidruros.
- C. Los primeros hidrocarburos se los denomina usando los prefijos de la nomenclatura sistemática o IUPAC.
- D. El octano cuya fórmula es C_8H_{16} , corresponde a un hidrocarburo insaturado.
- E. El eteno es un carbohidrato de cadena abierta muy inflamable.

42. Señale la alternativa que presente la sumatorio correcta de los números de oxidación del carbono en las siguientes sustancias:

ión bicarbonato; monóxido de carbono; diamante; metano

A. 2	B. 10	C. 0	D. 12	E. -2
------	-------	------	-------	-------

43. Cuántas moles de oxígeno se forman al reaccionar 30 g de sulfuro de plata con 5,2 g de agua de acuerdo a la siguiente ecuación química :



- A. 0,11 moles
- B. 0,061 g.
- C. 0,144 moles.
- D. 0,061 moles.
- E. 1,95 g.

44. Reaccionan 126 g de boramina (BH₃) con 300 g de O₂. Determine la masa de agua que se obtiene, la ecuación química es:



- A. 168,7 g.
B. 246,3 g.
C. 82,1 g.
D. 108 g.
E. 95,2 g.
45. De los siguientes compuestos hidratados el que tiene el menor porcentaje de agua es:
A. Carburo de litio monohidratado.
B. Cloruro de magnesio tetrahidratado.
C. Tetraborato de sodio pentahidratado.
D. Sulfato de sodio dihidratado.
46. Una disolución que contiene masas iguales de glicerol (C₃H₈O₃) y agua tiene una densidad de 1,10 g/mL. Calcule la molalidad del glicerol.
A. 10,9 M.
B. 42,1 m.
C. 2,45 m.
D. 10,9 m.
E. 10,9 m.
47. Un compuesto gaseoso formado por C, H y O tiene una densidad de 0.617 g/L. Al quemar 10 g de compuesto se obtienen 8,18 g de agua y además 19,93 g de dióxido de carbono. Seleccione la alternativa con la fórmula empírica del compuesto:
A. C₂H₄O
B. C₂H₈O₂
C. CH₄O
D. C₂H₆O₂
E. C₄H₈O₂
48. La masa atómica de tres isotopos del boro son 10.055 uma, 11.016 uma y 12.005 uma respectivamente, seleccione la alternativa que indique las abundancias naturales de los dos primeros isotopos del boro, si el tercero existe en un porcentaje de 9.5%.
A. 29.46% y 61.04%
B. 35.09% y 55.41%
C. 28.79% y 61.71%
D. 31,09% y 59,4%
E. 38.24% y 52.26%

49. El pH del agua lluvia recolectada en determinada región del noreste de Estados Unidos en un día particular fue de 4.82 , calcule la concentración del ion H^+ del agua lluvia.
- A. 1.5×10^{-5}
 - B. 1.8×10^{-4}
 - C. 4.5×10^{-7}
 - D. 2.5×10^{-4}
 - E. 9.5×10^{-3}
50. Señale la alternativa incorrecta:
- A. Un ácido de Bronsted-Lowry, es una sustancia dadora de protones.
 - B. Si se combina un ácido fuerte con una base débil, la solución resultante tiene un pH mayor que siete.
 - C. Un ácido fuerte es el ácido clorhídrico.
 - D. Una base débil es aquella que se disocia parcialmente en agua, ejemplo el amoniaco.

CIUDADANÍA Y PROYECTO DE VIDA

51. ¿Cuál de las siguientes opciones define a la identidad desde el punto de vista sociológico?
- A. Es un proceso en construcción permanente en los individuos, basada en lo cognitivo, en los aspectos emocionales y pasionales.
 - B. Está formada por la conciencia del grupo atendiendo a las necesidades sociales.
 - C. Es un proceso de construcción del grupo para atender la realidad humana
 - D. Es un proceso de construcción del sentido, atendiendo a un conjunto de atributos culturales a los que se da prioridad sobre el resto de fuentes de sentido.
 - E. Conjunto de rasgos internos del grupo que se va construyendo en interacción con el medio.
52. Erich Fromm, afirma que los seres humanos, utilizan patrones de conductas que nos harán parecer “normales y comunes”. La máscara que podría atribuirse el siguiente comportamiento es:

“No está de acuerdo con lo que otros dicen y hacen, siempre está cuestionando a los demás, aparece como sabelotodo y desde esa posición desvaloriza”

- A. Agresivo
 - B. Pesimista
 - C. Popular
 - D. Indiferente
 - E. Crítico
53. De acuerdo a la gramática del cuerpo, si una persona se muestra con brazos y rodillas cruzados significa:
- A. Que es una persona sumisa
 - B. Que es una persona agresiva
 - C. Que es una persona interesada
 - D. Que es una persona cerrada
 - E. Que es una persona dominante
54. En la resolución de conflictos, el re-encadre significa:
- A. Repetir lo que dice el Otro.
 - B. Un nuevo marco, una nueva ventana para poder mirar lo que desde nuestra posición no alcanzamos a hacerlo.
 - C. Dar afirmaciones que deben ser legítimos y legitimadas.
 - D. Establecer qué es lo que no le podemos pedir a la otra parte en función de sus contextos.
 - E. Nuevo posicionamiento en la mente de las personas.

55. En relación al proceso de considerar extremos, identifique el enunciado que es FALSO:

- A. Pensar en lo adecuado e inadecuado de la situación.
- B. Pensar en ideas que se contraponen.
- C. Pensar sobre las ventajas de la situación.**
- D. Pensar en lo útil o inútil de una decisión
- E. Pensar en los riesgos y las oportunidades de una decisión

56. Cuando en un proceso de integración sólo se permite la incorporación de partes, elementos o relaciones con las que se disponen para elaborar el producto final, se está frente un proceso de síntesis del tipo:

A. Evaluativa	B. Cerrada	C. Abierta	D. De orden	E. De funciones
---------------	-------------------	------------	-------------	-----------------

57. Complete la secuencia:

Secuencia: SCD, TEF, UGH, _____, WKL

- A. VMN
- B. UJI
- C. VIJ**
- D. VJT

A	B	C	D	E	F	G	H	I	...
1	2	3	4	5	6	7	8	9	...
S	C	D	T	E	F	U	G	H	...
20	3	4	21	5	6	22	7	8	23
									9
									10
									24
									11
									12

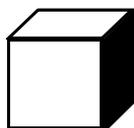
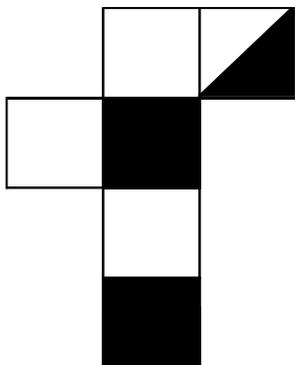
58. En la siguiente serie, complete la secuencia:

Secuencia: 1/16; 1/4; 1/2; 2; 4; 16; _____

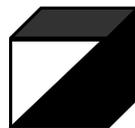
- A. 24
- B. 32**
- C. 48
- D. 64
- E. 80

Clave: x4x2

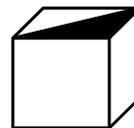
59. Construya el cubo que se presenta a continuación y elija la opción correcta:



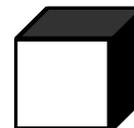
a)



b)



c)



d)

Respuesta A

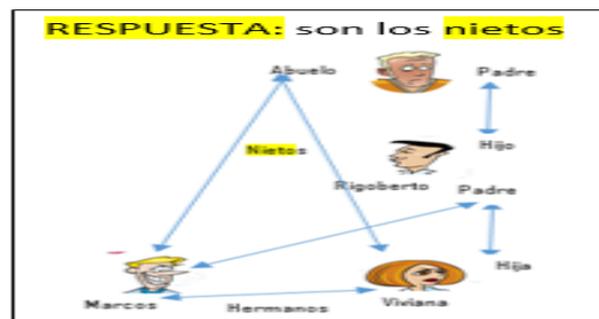
60. Para la exposición de los proyectos élitos de PISA, la Coordinación plantea que los stands se arreglen en un área de 18 mt, según las siguientes instrucciones: en la tercera parte se deben organizar los alumnos del grupo A y el grupo B se le asignará la mitad de la parte que corresponde al grupo A. **¿Cuántos metros han sido asignados para el grupo C?**

- A. 6 mt
- B. 3 mt
- C. 9 mt**
- D. 8 mt

RESPUESTA:
 Área total: 18 mts
 Grupo A: $18/3 = 6$ mts
 Grupo B: $6/2 = 3$
 Grupo C: $18 - 6 - 3 = 9$

61. Juan José es mi compañero en Psicología y me dice que es el único hijo del abuelo de Marcos y que Viviana es la hija de Juan José. **¿Qué son Marcos y Viviana del padre de Juan José?**

- A. Son los hijos
- B. Son los hermanos
- C. Son padre e hijos
- D. Son los nietos**



62. Guido nació 2 años después de Luis. Jorge es 3 años mayor que Guido. Francisco es 6 años menor que Jorge. Wladimir nació 5 meses después que Francisco. **¿Quién es el más joven y quién es el más viejo?**

- A. El más joven es Wladimir y el más viejo es Jorge.**
- B. El más joven es Francisco y el más viejo es Jorge.
- C. El más joven es Wladimir y el más viejo es Francisco.
- D. El más joven es Luis y el más viejo es Guido.
- E. El más joven es Jorge y el más viejo Wladimir



63. José, Pedro y Julio practican 3 deportes (crossfit, parkour y atletismo), y entre los tres hacen 48 horas de ejercicio. De las doce horas que practica José, la mitad practica crossfit y tres horas parkour. Pedro hace la misma cantidad de horas que José, pero solo practica la mitad de horas de atletismo y la misma cantidad de parkour que José. Julio practica 9 horas atletismo, sin embargo, practica tantas horas parkour como horas que practica Pedro atletismo. **¿Cuántas horas practican parkour entre los tres?**

- A. 12**
- B. 24
- C. 18
- D. 6
- E. 13

Deportes	José	Pedro	Julio	TOTAL
Horas de Crossfit	6	3	9	18
Horas de Parkour	3	3	6	12

Horas de Atletismo	3	6	9	18
TOTAL	12	12	24	48

64. Milena, Ivanna e Isabella son amigas desde la infancia y deciden reencontrarse por lo que asisten al “Restaurante Lo Nuestro” y desayunaron con comidas diferentes. Cada una consumió uno de los siguientes alimentos: Tortillas de yuca, Bolón mixto y Humitas. Milena no comió ni tortillas de yuca ni humitas. Ivanna no comió tortilla de yuca. **¿Qué comió cada una?**

- A. Milena, bolón mixto; Ivanna, humitas e Isabella, tortilla de yuca
- B. Milena, tortilla de yuca; Ivanna, bolón mixto e Isabella, humitas
- C. Milena, humitas; Ivanna, tortilla de yuca e Isabella, bolón mixto
- D. Milena, bolón mixto; Ivanna, tortilla de yuca e Isabella, humitas

COMIDA \ NOMBRES	COMIDA		
	TORTILLA DE YUCA	BOLÓN MIXTO	HUMITAS
Milena	F	V	F
Ivanna	F	F	V
Isabella	V	F	F

65. De un total de nueve personas, tres toman el examen de Química, tres el examen de Física y los tres restantes el examen de Matemática. Las nueve personas están divididos en partes iguales entre chicos de 17 años, chicos de 18 años y chicos de 19 años. También, de las nueve personas tres son de la carrera de Nutrición, tres de la carrera de Ing. Industrial y tres de Ingeniería Naval. De las tres personas que fueron sometidas a un mismo examen (Química, Física o Matemática), no hay dos o más de la misma edad o carrera. Si una de las personas que se sometió al examen de Física es de Ingeniería Naval y tiene 17 años. Otra se sometió al examen de Química es de la carrera de Ingeniería Naval con 18 años de edad, y el examen de Matemática un joven de la carrera de Nutrición de 18 años. **¿A qué exámenes se sometió el chico de la carrera de Ingeniería Naval de 19 años y el de Nutrición de 17 años?**

- A. El chico de la carrera de Ingeniería Naval de 19 años: examen de Matemática y el de Nutrición de 17 años: Examen de Química.
- B. El chico de la carrera de Ingeniería Naval de 19 años: examen de Física y el de Nutrición de 17 años: Examen de Química.
- C. El chico de la carrera de Ingeniería Naval de 19 años: examen de Matemática y el de Nutrición de 17 años: Examen de Física
- D. El chico de la carrera de Ingeniería Naval de 19 años: examen de Química y el de Nutrición de 17 años: Examen de Física

EDAD DEL ESTUDIANTE CARRERA	17 AÑOS	18 AÑOS	19 AÑOS
NUTRICIÓN	QUÍMICA	MATEMÁTICA	FÍSICA
INDUSTRIAL	MATEMÁTICA	FÍSICA	QUÍMICA
NAVAL	FÍSICA	QUÍMICA	MATEMÁTICA

INTRODUCCIÓN A LA COMUNICACIÓN ACADÉMICA

La Proxemia es la distancia entre personas, y cada espacio tiene una “zona que la identifica”. De acuerdo a la siguiente tabla que se encuentra desordenada expresamente, marque las respuestas correctas según corresponda a cada pregunta planteada.

INTERACCIÓN	DISTANCIA
Es la distancia usada cuando se dirige a un auditorio o grupo numeroso de personas.	Más de 360cm
Usamos este espacio con las personas que no conocemos, con quienes no tenemos relación de amistad	120 a 360 cm
Es la distancia en la cual se ubican generalmente las personas en una conversación; si extendemos el brazo se puede tocar a la persona con la que se conversa. Estas distancias se dan en oficinas, reuniones, conversaciones amistosas.	46 a 120 cm
Es el espacio que acceden las personas de mayor confianza y fuertes lazos emocionales.	15 a 45 cm

66. ¿Cómo se llama el espacio cuya distancia mínima aceptada es entre 15 a 45 cm?
A. Zona íntima B. Zona personal C. Zona social D. Zona pública
67. ¿Cómo se llama el espacio cuya distancia mínima aceptada es más de 360 cm?
A. Zona íntima B. Zona personal C. Zona social D. Zona pública
68. Cómo se llama el espacio cuya distancia mínima aceptada es más de 46 a 120 cm?
A. Zona íntima B. Zona personal C. Zona social D. Zona pública
69. Cómo se llama el espacio cuya distancia mínima aceptada es más de 120 a 360 cm?
A. Zona íntima B. Zona personal C. Zona social D. Zona pública

Complete los espacios en blanco, seleccionando las palabras que le den un sentido y precisión semántica a la oración.

70. La _____ se descubrió hace unos cuatro mil años. Fue el primer éxito en el largo camino de controlar el _____ y adaptarlo a las necesidades humanas.
- A. navegación-mar
B. rueda-suelo
C. Agricultura-medio
D. labranza –suelo
71. La turbina es _____ por los gases que se _____ en la combustión de productos derivados del petróleo.
- A. atraída –libran
B. movida -comprimen
C. impulsada-mezclan
D. accionada – originan
E. manejada-expanden

72. Las conclusiones y cálculos inexactos proceden a menudo de la noción _____ de otras culturas que tienen la misma _____ de valores que la muestra.
- A. correcta- conducta
 - B. continua – cantidad
 - C. específica – esencia
 - D. aceptada- comunicación
 - E. **errónea- forma**

Lea el siguiente texto y responda a las preguntas solicitadas:

La piromanía se cataloga en las clasificaciones diagnósticas actuales (DSM-IV y CIE-10) dentro del grupo de trastornos de control de impulso, como la Cleptomanía (robo compulsivo) o el juego patológico, trastornos en los que la característica principal consiste en la dificultad para resistir un impulso, una motivación o una tentación de llevar a cabo un acto perjudicial para las personas o para los demás.

La piromanía se define como el impulso irrefrenable por la provocación de incendios de forma deliberada e intencionada, en los que la persona experimenta tensión o activación emocional antes de provocar el incendio. Suele darse una fascinación por el fuego, sus contextos y sus consecuencias. Muy a menudo, se trata de vigilantes del fuego apreciados por las instituciones, el equipo y el personal asociado con la extinción de incendios. Las personas con este trastorno experimentan bienestar, gratificación o liberación de la tensión cuando encienden el fuego, presencian sus efectos devastadores o participan de sus consecuencias. En la provocación del incendio no interviene una motivación económica, ni responde a otros factores, aunque en el trastorno de la personalidad antisocial, la provocación de incendios puede ser un síntoma frecuente.

Aunque su prevalencia es escasa, por debajo del 1% siempre hacia fin de año, las noticias revelan que muchos de los incendios son provocados, aunque se desconoce si parte de ellos corresponde a individuos que encajarían en este diagnóstico. Finalmente algunos casos, son atribuidos a personas con este problema de control de impulsos del que apenas existen investigaciones científicas. Se sabe que más del 40% de los arrestados por provocación de incendios en Estados Unidos son menores de 18 años y a esta edad se relacionan con el trastorno disocial y trastorno por déficit de atención e hiperactividad. Es más frecuente en varones y especialmente en los que tienen pocas habilidades sociales y dificultades de aprendizaje.

73. Fundamentalmente, el texto trata sobre:
- A. Cuál es el concepto actual de piromanía
 - B. Las consecuencias de un impulso irrefrenable
 - C. Cómo se origina el trastorno piromaníaco
 - D. **La naturaleza del trastorno piromaníaco**
 - E. Los alcances perniciosos de la piromanía
74. En el tercer párrafo del texto el sinónimo de la palabra prevalencia es:
- A. Intermitencia
 - B. **Incidencia**
 - C. Fluctuación
 - D. Predominancia
 - E. Ausencia
75. Se infiere del texto, que la Piromanía es catalogada como patológica por el carácter _____ que el sujeto afectado muestra en su conducta.
- A. **antisocial**
 - B. provocativo
 - C. clandestino
 - D. tensional
 - E. ansioso

76. De acuerdo al contexto defina que es la piromanía

- A. Impulso de Cleptomanía
- B. Provocación deliberada de incendios
- C. Fascinación por el fuego
- D. Motivación económica para provocar fuego

77. En las patologías mencionadas en el primer párrafo, el elemento común es la prevalencia _____ sobre _____.

- A. del impulso- responsabilidad
- B. de la conciencia-lo inconsciente.
- C. de la seguridad- compulsión
- D. del bien- el mal
- E. de la salud-enfermedad

78. De acuerdo al contexto, determine un sinónimo para la palabra cleptomanía (cleptómano)

- A. desfalco
- B. desaprensivo
- C. pundonoroso
- D. indeseable
- E. ladrón

De las palabras base enlistada, seleccione el ANTÓNIMO de la misma:

79. PALABRA: HOSCO

- A. arisco
- B. afable
- C. diligente
- D. huraño

De las palabras base enlistada, seleccione el SINONIMO de la misma:

80. PALABRA: ABSORTO

- A. abstraído
- B. triste
- C. alegre
- D. introvertido