



ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL

CURSO DE NIVELACIÓN DE CARRERA 1S-2015

EXAMEN FINAL INTEGRADOR DE RECUPERACIÓN PARA NUTRICIÓN

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 desarrollado Estrictamente en forma individual.
- El cuadernillo de preguntas consta de 80 preguntas:
 - 20 Preguntas de Química.
 - 15 Preguntas de Anatomía
 - 15 Preguntas de Biología
 - 15 Preguntas de Universidad y Buen Vivir y Habilidades del Desarrollo del Pensamiento.
 - 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.

FECHA: Guayaquil, 26 de septiembre de 2015.

NOMBRE DEL ASPIRANTE: _____ PARALELO: _____

FIRMA: _____

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

QUÍMICA

- Marque la respuesta **correcta** en cuanto a los enlaces químicos:
 - Al realizar la estructura de Lewis del cianuro de hidrógeno, podemos apreciar 1 par de electrones solitarios (que no intervienen en los enlaces).
 - Entre el carbono e hidrogeno se observan enlaces covalentes iónicos.
 - Un ejemplo de enlaces intramoleculares serían las fuerzas de London.
 - El litio es uno de los elementos que no cumplen con la regla del octeto de Lewis por que puede sobrepasar hasta en 10 el número máximo de electrones en su última capa de valencia.
- Escoja la alternativa **incorrecta** respecto a la tabla periódica:
 - Dentro de un mismo periodo el tamaño atómico aumenta conforme disminuye la electronegatividad.
 - Cuando un átomo pierde un electrón forma un anión, y su tamaño atómico disminuye.
 - La energía mínima que se necesita para remover el último electrón del átomo de potasio es menor que la que se requiere para remover el último electrón de un átomo de bromo.
 - El berilio es un elemento perteneciente al Grupo de los Alcalino Térreos
 - El tamaño atómico del magnesio es mayor que el tamaño atómico de Aluminio.
- Los números atómicos de 4 átomos son: el primero doce; el segundo, dos tercios del primero; el tercero, el doble del primero; y el cuarto, un sexto del primero. De acuerdo con la tabla periódica, la suma de las masas atómicas de dichos átomos es:
 - 96,303 uma
 - 93,603 uma
 - 93,360 uma
 - 90,003 uma
- Una piscina de 3 m de ancho por 3,28 pies de altura y por 2000 cm de largo contiene óxido de hidrógeno, si un gramo de agua contiene 16 gotas de agua, ¿cuántas gotas de agua se encuentran en la piscina?
 - $9,6 \cdot 10^3$.
 - $9,6 \cdot 10^{-6}$.
 - $9,6 \cdot 10^6$.
 - $3,85 \cdot 10^6$.
- En relación a los números cuánticos, determine cuál de los siguientes conjuntos de números cuánticos no es posible y luego selecciona la alternativa correspondiente
 - (3,1,0,-1/2)
 - (1,1,0,+1/2)
 - (4,0,0,-1/2)
 - (2,1,0,+1/2)
 - (4,2,2,+1/2)
- De la siguiente ecuación: $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 Qué cantidad de reactivo queda sin reaccionar al combinar 3,5 moles de HCl con 1,2 moles de $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$?
 - 40,1g
 - 87,48g
 - 127,57g
 - 2,4g
 - 3,5g

7. Se analizaron 3 muestras de óxido de plomo, del que se reportó el siguiente resultado de masas:

MUESTRA	MASA DE PLOMO (g)	MASA DE OXÍGENO (g)
A	41.44	3.2
B	31.08	4.8
C	12.43	0.96

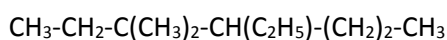
Aplicando la Ley de la Composición definida y la Ley de las Proporciones múltiples identifique la afirmación correcta.

- A. La muestra A, es de la misma naturaleza que la muestra B
 B. Las muestras A y C, son un ejemplo de la Ley de las Proporciones múltiples.
 C. Las muestra B y C cumplen con la Ley de las composiciones definidas.
 D. Si en la muestra B, le duplicamos la masa del plomo; obtendremos relaciones iguales entre las muestras A, B, y C.
 E. Si a la masa del oxígeno de la muestra C se la duplica, las 3 muestras tendrían la misma relación de masas.
8. La densidad de una disolución que contiene 5,0 g de tolueno (C_7H_8) y 225 g de benceno es de 0,876 g/mL, calcule la molaridad y la molalidad de la disolución
 A. 0,2 M; 0,24 m.
 B. 0,6 M; 0,42 m
 C. 0,8 M; 0,31 m
 D. 0,3 M; 0,55 m
9. Entre las alternativas expuestas, seleccione aquella cuya fórmula química es **incorrecta**.
 A. La fórmula del óxido de manganeso IV es: MnO_4
 B. La fórmula del hidróxido de litio es: LiOH
 C. La fórmula del sulfuro de estaño II es: SnS
 D. La fórmula del fosfuro de aluminio es: AlP
 E. La fórmula del tetracloruro de carbono es: CCl_4
10. De las siguientes afirmaciones sobre la configuración electrónica, identifique la **incorrecta**.
 A. La configuración electrónica del nitrógeno es $1s^2 2s^2 2p^3$
 B. La configuración electrónica del ión azufre (-2), es $[Ar]3s^2 3p^6$
 C. La configuración electrónica abreviada del Tecnecio es $[Kr]5s^2 4d^5$
 D. La configuración $[Xe]6s^2 4f^{14} 5d^8$ corresponde a un átomo con 78 electrones.
 E. La configuración electrónica abreviada del paladio es $[Kr]5s^2 4d^8$
11. Se mezclan 250 mL de una disolución de tiosulfato de sodio 2 molar con 450 mL de otra disolución de tiosulfato de sodio 1.5 molar y además 150 mL de agua al sistema resultante. ¿Cuál es la molaridad de la nueva disolución?
 A. 5.19 M
 B. 2.51 M
 C. 0.23 M
 D. 1.38 M.
 E. 0.76 M

12. En una muestra de jugo de limón tiene una concentración de ácido ascórbico ($\text{HC}_6\text{H}_7\text{O}_6$) es de 3.8×10^{-4} M; ¿Cuál es el pH?
- 1.42
 - 7.42
 - 3.42
 - 4.42

13. Una muestra de jugo de manzana recién extraído tiene un pOH de 10,24. Calcule $[\text{H}^+]$.
- $[\text{H}^+] = 1.7 \times 10^{-4}$ M
 - $[\text{H}^+] = 1.3 \times 10^{-6}$ M
 - $[\text{H}^+] = 5.7 \times 10^{-8}$ M
 - $[\text{H}^+] = 4.7 \times 10^{-4}$ M

14. Analice el siguiente compuesto orgánico y luego señale la alternativa correcta sobre:



- Presenta un carbón cuaternario y un carbón terciario.
 - Presenta 2 carbonos primarios.
 - Presenta 6 carbonos secundarios.
 - Presenta 2 carbonos cuaternarios.
 - Presenta 2 carbonos terciarios.
15. El contenido “normal” de plomo de la sangre humana es de unas 0.40 partes por millón (es decir, 0,40 g de plomo por millón de gramos de sangre). Se considera peligroso que alcance un valor de 0,80 partes por millón (ppm). ¿Cuántos gramos de plomo contienen $6,03 \times 10^3$ g de sangre (la cantidad promedio en un adulto) si el contenido de plomo es de 0.62 ppm?
- 37×10^{-3} g Pb
 - $3,7 \times 10^{-3}$ g Pb
 - 0,62 g Pb
 - 0,40 g Pb
 - 1,12 g Pb
16. Se ha encontrado una sustancia que se presenta como: un líquido viscoso; de color amarillo; al calentarlo a 150°C se evapora; su densidad es de 2,5 g/cc; se mezcla fácilmente con agua; es insoluble en alcohol; es altamente corrosivo; es muy tóxico; reacciona fácilmente con los ácidos. Luego, seleccione la alternativa correcta
- Hay 3 propiedades químicas y 6 propiedades físicas.
 - Hay 8 propiedades químicas y 1 propiedad física.
 - Hay 4 propiedades químicas y 5 propiedades físicas.
 - Hay 3 propiedades físicas y 6 propiedades químicas.
 - Hay 7 propiedades físicas y 2 propiedades químicas.
17. Un recipiente posee como rotulo ácido sulfúrico comercial al 35% en masa cuya densidad es 2.34 g/cc. Hallar su molaridad.
- $8,35 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$.
 - 0,35 molar.
 - 8,35 N.
 - $4,18 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$.
 - 4,18 m.

18. Escoja la opción correcta de las siguientes proposiciones:
- La química orgánica estudia todos los compuestos formados por Carbono.
 - La combustión incompleta de los hidrocarburos producen CO_2 y H_2O .
 - El octano cuya fórmula es C_8H_{16} , corresponde a un hidrocarburo saturado.
 - Los primeros hidrocarburos poseen nombres especiales, no se usa prefijos IUPAC.**
 - El benceno es un carbohidrato de cadena abierta e inflamable.
19. Cuantos iones hidróxidos se encuentran en una muestra de $6 \cdot 10^{-5}$ kg de hidróxido de aluminio que posee un 25% de pureza.
- $1,16 \cdot 10^{21}$ iones.
 - $3,47 \cdot 10^{20}$ iones.**
 - $3,47 \cdot 10^{17}$ iones.
 - $1,16 \cdot 10^{20}$ iones.
 - $1,16 \cdot 10^{126}$ iones.
20. Un compuesto gaseoso formado por C, H y O es sometido a combustión. Si 10 g de compuesto forman 8,18 g de agua y además 0,452 moles CO_2 . Seleccione la alternativa con la fórmula empírica del compuesto:
- $\text{C}_2\text{H}_8\text{O}_2$
 - $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$**
 - CH_4O
 - $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$
 - $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$

ANATOMÍA

CORRELACIONE LOS NUMERALES DE LA COLUMNA A CON LOS LITERALES DE LA COLUMNA B

COLUMNA A	COLUMNA B
1.- Hipogloso mayor	A.- Par craneal 11
2.- Vago	B.- Par craneal 12
3.- Olfatorio	C.- Par craneal 10
4.- Espinal	D.- Par craneal 1
5.- Motor ocular común	E.- Par craneal 3

21. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?

- 1 y B**
- 1 y A
- 1 y E
- 1 y D

22. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 2 y C
 - B. 2 y D
 - C. 2 y E
 - D. 2 y A
23. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 3 y E
 - B. 3 y B
 - C. 3 y D
 - D. 3 y C
24. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 4 y B
 - B. 4 y C
 - C. 4 y A
 - D. 4 y E
25. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 5 y E
 - B. 5 y A
 - C. 5 y D
 - D. 5 y C
26. ¿Qué receptor nervioso se relaciona con el calor?
- A. Krause
 - B. Terminaciones libres
 - C. Ruffini
 - D. Husos neuromusculares
27. ¿A qué parte del sistema nervioso pertenece el bulbo raquídeo?
- A. Tronco cerebral
 - B. Cerebro
 - C. Sistema nervioso periférico
 - D. Mesencéfalo
28. ¿Qué células tienen valores normales entre 4 y 5 millones?
- A. Eritrocito
 - B. Osteocitos
 - C. Leucocitos
 - D. Trombocitos

29. ¿Qué célula es la tercera línea de defensa del organismo?

- A. **Linfocitos**
- B. Monocitos
- C. Eosinófilos
- D. Basófilos

30. ¿Qué estructura está relacionada con la vía biliar?

- A. Conducto deferente
- B. **Conducto colédoco**
- C. Duodeno
- D. Colon ascendente

31. ¿Qué estructura se corresponde con la médula renal?

- A. **Columnas de malpighi**
- B. Pelvis renal
- C. Seno renal
- D. Cápsula renal

DEL SIGUIENTE CUADRO CONTESTAR LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

A) Decúbito prono	B) Decúbito supino	C) Supinación
D) Pronación	E) Distal	F) Flexión lateral
G) Protrusión	H) Dorsiflexión	I) Flexión plantar

32. ¿Cuál de los literales corresponde a la siguiente definición: Movimiento que aleja el pie de la pierna?

- A. **I**
- B. F
- C. H
- D. E

33. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Movimiento que acerca el pie hacia la pierna?

- A. F
- B. I
- C. A
- D. **H**

34. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Movimiento del maxilar hacia delante?

- A. E
- B. **G**
- C. A
- D. F

35. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Movimiento de flexión de lado de la columna?

- A. F
- B. C
- C. E
- D. G

BIOLOGÍA

CORRELACIONE LOS NUMERALES DE LA COLUMNA A CON LOS LITERALES DE LA COLUMNA B

COLUMNA A	COLUMNA B
1.- Endocitosis	A.- Paso libre a través de la membrana
2.- Exocitosis	B.- Burbujas en el citoplasma
3.- Transporte pasivo	C.- Incorporación de sustancias a la célula por invaginación de membrana
4.- Cilios y flagelos	D.- Descarga de ciertas sustancias celulares
5.- Vacuolas	E.- Apéndices motores

36. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?

- A. 1 y C
- B. 1 y A
- C. 1 y B
- D. 1 y E

37. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?

- A. 2 y C
- B. 2 y E
- C. 2 y D
- D. 2 y A

38. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?

- A. 3 y A
- B. 3 y D
- C. 3 y E
- D. 3 y B

39. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 4 y B
 - B. 4 y E
 - C. 4 y A
 - D. 4 y C
40. ¿Cuál de las alternativas está íntimamente relacionada?
- A. 5 y B
 - B. 5 y A
 - C. 5 y D
 - D. 5 y C
41. ¿Qué son los órganos análogos?
- A. Son los órganos que desempeñan funciones similares, pero su origen embrionario diferente
 - B. Son los órganos que desempeñan funciones diferentes, pero su origen embrionario diferente
 - C. Son los órganos que desempeñan funciones diferentes, pero su origen embrionario iguales
 - D. Son los órganos que desempeñan funciones similares, pero su origen embrionario iguales
42. ¿Cuál de las siguientes es un tipo de momificación?
- A. Congelación
 - B. Reemplazamiento
 - C. Moldes y vaciados
 - D. Rastros
43. ¿Qué literal indica una característica de los seres vivos?
- A. Hematosis
 - B. Homeostasis
 - C. Hemostasia
 - D. Hipótesis
44. ¿A qué tipo de tejido pertenece la linfa?
- A. Al tejido conectivo líquido
 - B. Al tejido conectivo denso
 - C. Al tejido conectivo laxo
 - D. Al tejido conectivo maduro
45. ¿Qué tipo de tejido conectivo maduro es el tejido adiposo?
- A. Tejido conectivo denso
 - B. Tejido conectivo laxo
 - C. Tejido conectivo líquido
 - D. Tejido conectivo embrionario
46. ¿Qué sustancia le da la dureza a la pared celular?
- A. La peptina
 - B. El almidón
 - C. La insulina
 - D. Los leucoplastos

DEL SIGUIENTE CUADRO CONTESTAR LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

A) Epitelio cúbico simple	B) Epitelio cilíndrico simple no ciliado	C) Epitelio cilíndrico simple ciliado
D) Mitocondrias	E) Lisosomas	F) Aparato de Golgi
G) Membrana plasmática	H) Citoesqueleto	I) Cloroplastos

47. ¿Cuál de los literales corresponde a la siguiente definición: Estructuras responsables de la respiración celular?
- A. H
B. I
C. D
D. E
48. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Estructuras que participan en la degradación de partículas Alimenticias y de organelos viejos?
- A. F
B. I
C. A
D. E
49. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Sitio donde se almacenan las proteínas?
- A. F**
B. G
C. E
D. A
50. ¿Qué literal corresponde a la definición de: Es como el portero de la célula?
- A. G**
B. C
C. E
D. F

UBV-DHP

51. Según lo estudiado los rumores se caracterizan por:
- A. Las cosas a las que le tememos por ellos es mejor no rumorar
B. El reconocimiento a la diversidad de manifestaciones étnico-culturales en las esferas local, regional, nacional y planetaria.
C. Los valores y actitudes que adoptamos
D. La realidad que nos ha tocado vivir; pero somos capaces de cambiar la visión y revalorizar nuestra vida
52. Urie Bronfrenbrenner en el Modelo Ecológico señala que “la relación de un niño entre los padres y la escuela” se identifica con:
- A) El Mesosistema**
B) El Exosistema
C) El Microsistema
D) El Cronosistema

53. Lea las afirmaciones sobre *los patrones de la comunicación* y elija respectivamente la respuesta correcta:

AFIRMACIONES	
I	Suponer situaciones que no existen
II	Ampliar y ahondar la visión de los hechos
III	Pensar que siempre van a actuar de determinada manera

- A) I Interpretar los hechos; II Exagerar los hechos; III Etiquetar a las personas
 B) I personalizar situación; II pensar polarizadamente; III sobre generalizar
 C) I interpretar los hechos; II sobre generalizar; III personalizar situación
 D) I Pensar polarizadamente; II personalizar situación; III etiquetar a las personas

54. Identifique y marque qué alternativa NO corresponde a uno de los métodos o estilos personales de resolución de conflicto:

- A) Re-encuadre y Negociación
 B) Colaboración – cooperación
 C) Competir u obligación
 D) Concesión o pacto
 E) Evitarlo o retirarse

55. A los procesos en los que generamos un producto concreto se les llama de:

- A) Considerar Variables.
 B) Contracción de Ideas.
 C) Considerar Extremos.
 D) Expansión de Ideas.

56. El siguiente enunciado define a uno de los estilos básicos de enfrentamiento. Marque la respuesta correcta.

Los miembros del equipo se enfrentan directamente al asunto, buscando un resultado ganar-ganar. Le asigna un gran valor tanto al resultado como a la relación entre las personas. Cada cual tiene que abordar el conflicto con una actitud constructiva y con disposición a trabajar de buena fe con los demás para resolverlo. Existe un intercambio de información abierta del conflicto, tal y como cada uno lo ve. Se estudian las diferencias y se trabaja con ellas para llegar a la mejor solución global. Cada persona está dispuesta a abandonar o modificar su posición, según se

- A) Colaboración, cooperación.
 B) Evitarlo o retirarse.
 C) Competir, u Obligar, o Poder.
 D) Adaptación y Conciliación o Complacer.
 E) Concesión o Pacto.

57. El proceso básico del pensamiento que responde a las preguntas: ¿Qué es?, ¿Qué tiene? ¿Cómo es?, ¿Qué función cumple?, ¿Qué pasó?; corresponde con

- A) Descripción
- B) Clasificación
- C) Comparación
- D) Relación
- E) Observación

58. Un artesano elabora 10 sombreros en 480 minutos. Trabajando al mismo ritmo: ¿Qué tiempo se demora en hacer 25 sombreros?

- A) 1200 minutos
- B) 4800 minutos
- C) 12 horas
- D) 25horas
- E) 18 horas

59. Siguiendo el proceso de secuencia, elija la letra y número que falta en los espacios correspondientes:

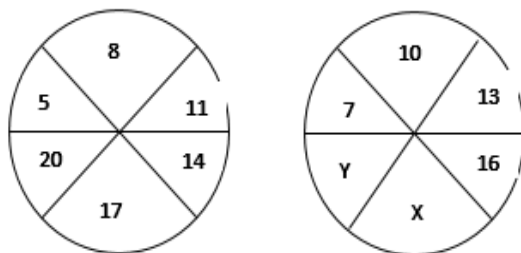
G	8	K	
6	I	10	

- A) M Y 12 B) M Y 10 C) M Y 8 D) 12 Y N E) 10 Y N

60. Me preguntaron por la edad que tengo y respondí: “Si a 10 veces los años que tendré dentro de 10 años le restas 10 veces los años que tenía hace 10 años, resulta 9 veces más los años que tengo” ¿Cuál es mi edad actual?

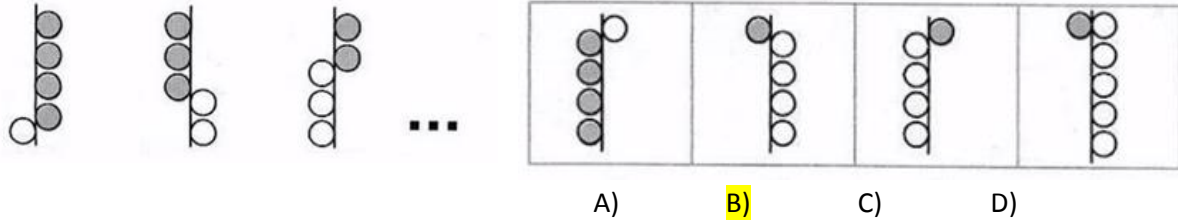
- A)19 B)20 C)21 D)22

61. Siguiendo el proceso de secuencia, halle el valor de X+Y:



- A)41 B)38 C)35 D)21 E)19

62. Aplique el proceso de secuencia y elija la respuesta correcta:



63. En una oficina se escuchó cierta conversación: “Ten en cuenta que mi madre es la suegra de tu padre”.
¿Qué parentesco une a las dos personas?

- A) Tío-Sobrino B) Abuelo-nieto C) Primos D) Hermanos E) Suegro-Yerno

64. Seis amigos: Óscar, Augusto, Sara, Valeria, María y Carlos, van al cine y se sientan en una fila de 6 asientos contiguos. Se sabe que:

- Dos amigos del mismo género no están juntos
- Carlos se sienta en el extremo izquierdo
- Óscar y Sara se sientan a la derecha de todos
- Valeria no se sienta junto a Carlos.

De las siguientes afirmaciones ¿Cuál es la correcta?

- A) María no se sienta junto a Carlos
 B) Valeria se sienta junto a Augusto
 C) Carlos se sienta a dos sitios de Sara
 D) Óscar no se sienta junto a Valeria
 E) Valeria no se sienta junto a Augusto

65. La Prefectura, a través de su Dirección de Desarrollo Comunitario desarrolló un taller gastronómico impartido por reconocidos chefs del país para promover el emprendimiento familiar en negocios de comida. Los talleres se dictaron simultáneamente, cada uno dedicado a la preparación de: dulces, pizza, lasaña y canelones. Los salones adecuados para el evento fueron Guayas, Pichincha, Pastaza y Esmeraldas cuyos nombres tienen relación con la procedencia de los chefs instructores.

Con la información descrita, determine en qué salón se dictó cada taller:

- El chef especializado en canelones trabaja en el restaurante de un reconocido hotel en Mompiche con vista al mar. El chef también se especializa en encocados.
- Aunque la pizza no es un plato típico en la costa, el chefs la ha convertido en un plato muy conocido su restaurante frente al Malecón 2000.
- Los mejores dulces se pueden saborear en el restaurante ubicado cerca del monumento a la mitad del mundo. Se lo acompaña con un café caliente para compensar el frío nocturno.

¿En qué provincia se elaboran las lasañas?

- A) Pichincha
 B) Guayas
 C) Esmeraldas
 D) Pastaza

INTRODUCCIÓN A LA COMUNICACIÓN ACADÉMICA

Lea el texto, luego marque la alternativa que corresponda correctamente a cada pregunta.

La primera referencia histórica de un ganador olímpico se remonta al año 776 a.C. Durante más de un milenio, los griegos se reunieron en la ciudad de Olimpia para celebrar unos juegos, que fueron suprimidos en el año 394 d.C por el emperador Teodosio. La competición se realizaba en honor del dios Zeus.

Al principio, los juegos duraban un día, pero con la incorporación de nuevas ciudades, aumentó a seis días, de los cuales cinco eran de competición y uno estaba dedicado a los vencedores.

En aquella época, solo los griegos libres podían competir y tras cumplir unas duras exigencias: debían entrenarse durante 10 meses, concentrarse en Olimpia 30 días antes del inicio con el fin de demostrar su técnica y habilidad para ser escogidos por los jueces, y competir desnudos y descalzos.

A los vencedores se les colocaba una corona de olivo. Únicamente los hombres podían participar y presenciar las pruebas. Las mujeres estaban excluidas y su presencia era castigada con la muerte.

66. ¿Qué enunciado representa un supuesto del tema principal informado?
- Todos los griegos participaban de las competencias olímpicas.
 - Zeus organizó la primera olimpiada.
 - Las Olimpiadas eran más que una competencia para los griegos.
 - Las mujeres estaban excluidas de competir.
 - Las olimpiadas hermanan a los pueblos.
67. ¿Qué se tiene que asumir para entender el segundo párrafo del texto?
- que había ganadores.
 - que las ciudades iban creciendo continuamente.
 - que los participantes organizaban las olimpiadas.
 - que si había más ciudades, crecía el número de competidores.
 - que Zeus decidía la cantidad de días para la competencia.
68. Para poder competir en los juegos Olímpicos, los hombres debían:
- ser escogido por los jueces.
 - haber sido liberados
 - ser grandes deportistas.
 - ser casados
 - portar una rama de olivo.
69. Los hombres deberían concentrar previamente en Olimpia para:
- demostrar sus habilidades y técnicas
 - entrenarse
 - poder estar desnudos
 - estar lejos de sus esposas
 - escoger los zapatos para participar.

70. Los juegos olímpicos se iniciaron

- A. En el siglo VII a.C.
- B. En el siglo VIII a.C.
- C. En el siglo XIX a.C.
- D. En el siglo VI a.C.

71. Colocar la corona de olivo a los competidores significaba que:

- A. habían competido
- B. había entrenado por más de 10 meses
- C. honraban al dios Zeus.
- D. había ganado
- E. eran griegos libres. Zeus.

Marque el campo semántico de los siguientes vocablos subrayados:

72. Mediterráneo-Cantábrico-Adriático-Negro

- A. Mares de África
- B. Mares de América
- C. Mares de Asia.
- D. Mares de Oceanía
- E. Mares de Europa

Marque la alternativa que corresponde al sinónimo de la palabra subrayada

73. Palabra: espeluznante

- A. tremendo
- B. brillante
- C. aterrador
- D. atrevido
- E. esperanzador

74. Palabra: haragán.

- A. Dispuesto
- B. Huraño
- C. Diligente
- D. Sucio
- E. holgazán

Marque el término que se excluye del resto de palabras

75.

- A. primero
- B. décimo cuarto
- C. vigésimo
- D. cuádruple
- E. quincuagésimo

76.

- A. habilidad
- B. aptitud
- C. pericia
- D. actitud
- E. destreza

Marque el antónimo de la palabra subrayada.

77. Palabra: ceñir

- A. estrechar B. envolver C. rodear D. **aflojar** E. comprimir

78. Palabra: defecto

- A. imperfección B. desperfecto C. carencia D. **perfección** E. fallo

79. Marque la alternativa que contenga los conectores que completa correctamente el siguiente texto:

El éxito de la religión Chavín originó la primera integración regional. _____, esta época se caracterizó por un enorme intercambio de bienes, ideas y experiencias. Este fenómeno religioso fue muy tolerante, _____ no excluyó a otras divinidades; por el contrario, coexistió con ellas. _____, los dioses de Chavín suelen representarse con rasgos de divinidades de otros lugares.

- A. **Por consiguiente- ya que- Por esta razón.**
 B. En conclusión – o sea- Ya que
 C. Así que-pues- En otras palabras.
 D. Entonces – puesto que- Debido a que
 E. Porque – es decir- Por tanto

80. Lea el siguiente texto y marque la idea principal.

El agua constituye más de las dos terceras partes del peso corporal; sin ella, los seres humanos morirían en pocos días.

Todas las células y funciones orgánicas dependen de esta sustancia para su funcionamiento; es la base para la saliva y los líquidos que rodean las articulaciones; regula la temperatura corporal, sobre todo por medio de la sudoración; ayuda a aliviar el estreñimiento al movilizar el alimento a través del tracto intestinal, lo que facilita la eliminación de los residuos.

Por tanto, es imprescindible la presencia de este líquido en la vida humana.

- A. El agua constituye más de las dos terceras parte del peso.
 B. **La presencia del agua en la vida de los seres humanos es fundamental.**
 C. Los seres humanos morirían en pocos días.
 D. Todas las células y funciones orgánicas dependen den de esta sustancia.
 E. El agua regula la temperatura corporal, sobre todo por medio de la sudoración.