

ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

NIVELACION DE CARRERA DE SALUD

Septiembre 11/2013

Mediante mi firma, YO como aspirante a una Carrera en ESPOL, me comprometo a combatir la mediocridad y actuar con honestidad, por eso NO copio ni dejo copiar.

NOMBRE		
FIRMA		

INSTRUCCIONES:

El presente examen ha sido elaborado para que se desarrolle de forma ESTRICTAMENTE individual

Consta de 80 preguntas de opción múltiple que corresponden a las materias de

- Biología (20)
- Anatomía (15)
- Química (15)
- Desarrollo de Habilidades del Pensamiento (10)
- Introducción a la Comunicación Científica (10)
- Formulación estratégica de problemas (10)

Todas tienen igual valor, y una sola respuesta posible.

Junto con este examen encontrará una hoja de respuestas, en ella deberá:

- Escribir sus datos personales
- Marcar la versión del examen que se le ha entregado (Verifique que la versión del examen coincida con la versión impresa en la hoja de respuestas)
- Marcar una sola respuesta para cada una de las preguntas planteadas

En caso de tener alguna consulta, levante la mano hasta que el profesor que le entregó el examen pueda atenderlo

ABRA EL EXAMEN SOLO CUANDO EL PROFESOR DE LA ORDEN DE INICIAR.

DESARROLLO DE HABILIDADES DEL PENSAMIENTO

- 1. ¿Cuál sería una consecuencia de corto plazo a considerar si me voy al cine en lugar de estudiar para el examen final del pre-universitario?
 - a) Mis padres me quiten su apoyo
 - b) No aprobar el pre-universitario.
 - c) Tener baja calificación.
 - d) Inscribirme para el próximo pre-universitario.
 - e) Amanecerme estudiando.

Para las preguntas 2 y 3, utilizar el siguiente párrafo:

"Me levanté a las 9 am, y al ver el reloj me di cuenta que estaba tarde. Salí corriendo de casa, sin desayunar. Al salir, vi a mi vecina bañando a su perro. El perro es hermoso, aunque ladra a los extraños. Mi vecina al saludarme me contó de que se había ido la luz a la media noche. En seguida pensé que la causa sería que el transformador de la esquina volvió a dañarse. En ese momento me di cuenta el motivo por el cual mi despertador no sonó."

- 2. Cuál de las siguientes alternativas es un juicio de valor:
 - a) Me di cuenta que estaba tarde
 - b) Salí corriendo de casa
 - c) Vi a mi vecina bañando a su perro
 - d) El perro es hermoso
 - e) Ladra a los extraños
- 3. Cuál de las siguientes alternativas es una inferencia:
 - a) Me levante a las 9 am
 - b) Estaba tarde
 - c) Salí corriendo de casa
 - d) El transformador de la esquina volvió a dañarse.
 - e) Mi despertador no sonó

Para las preguntas 4 y 5: Complete las secuencias

4.	A,BB,C	C,DDD,E,
	a)	FFF
	b)	FFFF
	c)	GG
	d)	EE
	e)	EEE
5.	0,1,1,2	2,3,5,8,13,
	a)	13
	b)	14
	c)	16
	d)	20
	e)	21

Para la pregunta 6 y 7: Complete las analogías

6	. Los ca	rros son a la carretera como la información es a
	a)	La red
	b)	Los libros
	c)	Los símbolos
	d)	Los conjuntos
	e)	La computadora
7	la rad	io es al oído como la televisión es a
,		Los ojos
		La vista
		La música
		La antena
		La sala
o	. Una d	e las características esenciales de un prisma recto es:
٥		Tiene dos caras poligonales no congruentes paralelas entre sí
		Tiene dos caras circulares no congruentes paralelas entre sí
	-	Tiene dos caras poligonales congruentes paralelas entre sí
		Tiene dos caras circulares congruentes paralelas entre sí.
		Tiene todas sus caras congruentes y paralelas entre sí.
	6)	Tiene todas sus caras congruentes y paraleias entre si.
9		e las características esenciales de una pirámide es:
		Es un polígono
		Es un poliedro
	,	Tiene 5 vértices
	,	Su base es un cuadrado
	e)	Todas sus caras son triángulos
1	0. Una d	e las características esenciales de un reactivo limitante en una reacción química es que
	a)	Siempre reacciona por completo
	b)	Siempre reacciona menos de lo que se necesita
	c)	Está siempre en menor cantidad de masa
	d)	Está siempre en mayor cantidad de masa.
	e)	Debe tener una relación proporcionalmente inversa con la masa resultante.
INTI	RODUC	CION A LA COMUNICACIÓN CIENTIFICA
1	1. Escoja	a la opción correcta correspondiente al antónimo de la palabra TRINCAR
а) ruid <mark>o</mark>	b) retozar c) travesear d) agredir e) silenciar
1	2. Escoja	la opción correspondiente al sinónimo de la palabra FORTUITO
a)	accide	ntal b) afortunado c) rico d) indispuesto e) concertado

13.	. Escoja la opción que p	ermite completar corr	ectamente la relación de	segundo orden mostrada
	es a medi	cina como Képler es a		
a)	Médico – botánica			
b)	Fleming - astronomía			
c)	Newton - Copérnico			
d)	Astronomía – música			
e)	Animal – zarpazo			
14.	Del siguiente grupo de	palabras escoja aquel	la que no pertenezca a la	a misma clase que las otras cinco
a)	Senectud			
b)	Vejez			
c)	Decrepitud			
d)	Longevidad			
e)	Vetustez			
Para la	siguiente lectura conte	ste lo solicitado:		
coloida contier	iles en su interior. La p ne yodo y cuya función e . La tiroides regula el niv	orincipal hormona que es regular el nivel del r vel del metabolismo de	e produce la tiroides es netabolismo del organisi el organismo PORQUE:	see también numerosas vesículas la tiroxina: un aminoácido que mo" parte anterior del cuello, delante
	·			correcta de la afirmación. una explicación correcta de la
c)	La afirmación es verda	dera pero la razón es i	falsa	
d)				
,	Tanto la afirmación co			
Dadas	las siguientes palabras	seleccione la opción q	ue corresponde al sinór	imo respectivo:
16	LUCTUOSO			
201	a) venturoso	b) lamentable	c) suceso	d)amable
17	GENUINO			
1/.	a) casual	b) certeza	c) auténtico	d) estudioso
	a) casual	b) certeza	c) autentico	a) estudioso

Dadas las siguientes palabras seleccione la opción que corresponde al Antónimo respectivo:

18. PENSAR

a) Estudiar b) meditar c) ofuscar d) conocer

19. CASUAL

a) cautela b) premeditado c) seguro d) ridículo

"Las victorias de la reforma protestante en el siglo XVI habían llevado a la Iglesia Católica Romana a organizar una feroz contrarreforma. La reacción contra Lutero se hallaba en pleno auge: se luchaba en Europa por la guerra de los treinta años. En 1622, Roma creó la institución para la propagación de la fe, de la cual se deriva la palabra propaganda. Católicos y protestantes se enfrascaban en lo que hoy llamaríamos una guerra fría, en la cual, de haberlo sabido Galileo, no había cuartel para hombre grande o pequeño. El criterio era muy simple en ambos lados: quien no esté con nosotros es un hereje. Hasta un intérprete de la fe tan poco mundano como el cardenal Bellarmine, había considerado intolerable las especulaciones astronómicas de Giordano Bruno y le había enviado a la hoguera. La Iglesia era un gran poder temporal, y en esos años aciagos se batía en la cruzada política en la que todos los medios eran justificados por los fines: la ética del estado policial"

- 20. Del fragmento expuesto se infiere:
 - A) En el siglo XVI habían más protestantes que católicos en Europa.
 - B) Giordano Bruno fue quemado en la hoguera.
 - C) Católicos y protestantes desorganizaron Europa.
 - D) Copérnico defendió el sistema cósmico de Galileo.
 - E) El cardenal Billarmine fue un religioso mundano.

FORMULACION ESTRATEGICA DE PROBLEMAS

- 21. Pedro es padre de María. María es sobrina de Rosa. Rosa es hija de Jaime. Jaime es abuelo de Cinthia la cual a su vez es hija de Pedro. Cuál de las siguientes relaciones es correcta:
 - a) Jaime es hijo de Pedro
 - b) Cinthia y María son primas
 - c) Rosa es tía de Cinthia
 - d) Rosa es madre de Cinthia
 - e) María es sobrina de Jaime
- 22. En un cesto hay 18 frutas entre buenas y dañadas y la cantidad de frutas buenas es el doble de las dañadas. La cantidad de frutas dañadas es:
 - a) 6
 - b) 8
 - c) 10
 - d) 12
 - e) 14

c) Juevesd) Viernese) Martes

23	Camila tiene una caja de caramelos. El primer día se come un cuarto. El segundo día se come un tercio de lo que le quedaba. El tercer día se come la mitad del resto. El cuarto día se come cuatro caramelos y se le termina la caja.¿Cuántos caramelos había en la caja?
	a) 12
	b) 16
	c) 8
	d) 20
	e) 24
24	. Un galgo persigue a una liebre. La liebre da saltos de 3 m y el galgo da saltos de 4 m. Si en un momento determinado las huellas del galgo coinciden con las de la liebre, ¿cuántas veces vuelve a ocurrir lo mismo en los siguientes 200 m?
	a) 12
	b) 16
	c) 18
	d) 20
	e) 22
25	. José es más rápido que Tomás. Pedro es más rápido que Samuel, pero a diferencia de José es más lento que Tomás. Por otra parte, se sabe que José es más lento que Miguel y Samuel más rápido que Jacobo. ¿Quién es el más rápido?
2)	locó
a)	José Tomas
b) c)	Tomas Pedro
d)	
e)	Miguel
C)	TVI GACT
26	La nota media conseguida en una clase de 20 alumnos ha sido de 6. Ocho alumnos han suspendido con un 3 y el resto superó el 5. ¿Cuál es la nota media de los alumnos aprobados?
	a) 6
	b) 9
	c) 8
	d) 5
	e) 4
27	. Si hoy es sábado que día será el ayer del pasado mañana de hace dos días.
	a) Lunes
	b) Miércoles

- 28. En una reunión familiar se encuentran dos padres, dos hijos, un abuelo y un nieto ¿Cuántas personas hay como mínimo?
 - a) 6
 - b) 4
 - c) 1
 - d) 3
 - e) 2
- 29. En una habitación hay taburetes de tres patas y sillas de cuatro patas. Cuando hay una persona sentada en cada uno de ellos, el número total de patas y piernas es 27. ¿Cuántos asientos hay?
 - a) Dos sillas y tres taburetes
 - b) Cuatro sillas y tres taburestes
 - c) tres sillas y tres taburetes
 - d) Cuatro sillas y dos taburestes
 - e) Dos sillas y tres taburetes
- 30. Doce chicos entran en una cafetería para comprar café y galletas. Cada uno de los chicos solo compro una sola cosa. Los cafés valen \$6 y las galletas \$2 ¿cuántos cafés y galletas compraron en total si gastaron \$40?
 - a) 3 cafés y 9 galletas
 - b) 6 cafés y 6 galletas
 - c) 8 cafés y 4 galletas
 - d) 4 cafés y 8 galletas
 - e) 5 cafés y 5 galletas

EXA	MEN INTEG	RADOR SAL	.UD - Sept. 11/20	013
31. lr	ndique cual opción	reúne los 3 proces	sos naturales que sustenta	an a la Evolución.
	a) reproducción, g	generación espont	ánea y herencia.	
	b) selección natur	ral, herencia y vari	ación genética	
	c) variación genét	ica, herencia y mu	itaciones	
	d) generación esp	ontánea, selecció	n natural y herencia	
32. Ir	ndique que opción :	representa los niv	eles de organización en or	den ascendente de complejidad:
	a) átomo, molécu	la, tejido, órgano,	célula, organismo.	
	b) célula, tejido, ć	organo, organismo	, átomo, molécula.	
	c) átomo, molécu	la, célula, tejido, ć	rgano, organismo.	
	d) molécula, célul	a, tejido, órgano,	organismo, átomo.	
	Cómo se denomina Interespecíficas	an las relaciones o b) Igualitar		ganismos de diferentes especies? cas d) Comunitarias
	eacciones de mov ertenecen a:	imiento de las pl	antas, que responden a	estímulos externos, como el contacto
a) I	ototropismo	b) Nastias	c) Hidrotropismo	d) Tigmotropismo
35. S	e define como Bioc	enosis:		
a)	Conjunto de indiv	iduos de diferent	es especies que habitan un	espacio.
b)	Conjunto de indiv determinado	riduos de una misr	na especie que habitan un	espacio durante un tiempo
c)	Formada de todo	s los organismos d	el ecosistema	
d)	Conjunto de indiv	iduos de diferente	es especies que habitan dif	erentes espacio.
36. C	uál es el mejor ord	en ascendente Ta	xonómico.	
а	Especie, Género,	Familia, Orden, Cl	ase, División, Reino.	
b) Reino, Clase, Divi	sión, Orden, Famil	ia, Género, Especie	(1)
c	División, Reino, E	specie, Clase, Ordo	en, Género, Familia.	

d) Especie, Orden, Clase, Familia, Género, División, Reino

a) La presencia de una membrana nuclear

c) La presencia de pared celular

37. La diferencia más importante entre los organismos procariotas y eucariotas es:

b) La presencia de una membrana plasmática

d) La presencia de ácido nucleico

quitina. Segregan enzimas digestivas que digieren materia orgánica, y absorben reproducción asexual por esporas, y sexual por fusión de hifas.	•
a) Reino Mónera b) Reino Hongos c) Reino Protistas	d) Reino Vegetal
39. La gran Capacidad Calórica del agua hace que los cambios de temperatura obruscos que en la tierra. a) Verdadero b) Falso	en el océano sean menos
 40. El proceso del choque y desplazamiento de una placa continental bajo otra se a) Subducción b) Contención c) Depleción d) Placas tectónicas 	denomina.
41. Una de las similitudes entre los tipos de transporte activo y pasivo es que am	bos:
 a) Se realizan a favor de un gradiente de concentración b) Utilizan proteínas como transportadores de sustancias c) Utilizan proteínas como canales d) Utilizan energía producto del metabolismo celular 	
42.Las moléculas de agua pueden formar puentes de hidrógeno entre ellas, debid	o a que:
 a) Poseen iones positivos y negativos b) Poseen regiones de cargas parciales positivas y negativas c) Forman enlaces entre sus átomos de hidrógeno d) Comparten electrones 	
43. La transformación de moléculas orgánicas complejas en otras más sencillas, que se almacena en ATP se denomina.	con liberación de energía
a) Metabolismo b) Anabolismo c) Anfibolismo d) Catabolis	smo
44. Una reacción Endergónica es una reacción química que	
a) Necesita energía. b) Libera energía c)Es espontanea d)Dismi	nuye la energía libre
 45. Las enzimas hacen posibles las reacciones, disminuyendo la cantidad de enceneración y se consumen al final de la reacción biológica. a) Verdadero b) Falso 	ergía de activación que se
46. Las eras geológicas se desarrollaron de la siguiente manera	
a) Precámbrico, Paleozoico, Mesozoico, Cenozoico	
b) Mesozoico, Precámbrico, Paleozoico, Cenozoico	
c) Cenozoico, Precámbrico, Mesozoico, Paleozoico	
d) Paleozoico, Precámbrico, Cenozoico, Mesozoico	

47. Si una enfermedad hereditaria se produce por un posibilidad de que un matrimonio tenga hijos enf						
	a) 100%	b) 25% c) 50	% d)75%			
48.	Durante una m pirimidinas) se		untual, al cam	bio entre bases de	l mismo tipo (entre purinas o e	entre
	a) transvers	sión b) tra	nsgresión	c) transición	d) traslocación	
49.	Las mutaciones	sólo son heredabl	es cuando afe	ctan a las células:		
	a) Germinales	b) Som	áticas	c) Imperfecta	d) Madres	
50.	Si un niño tiene	e una trisomía del c	romosoma 12	cuantos cromosoi	mas tendría en total?	
	a) 12	b) 47		c) 30	d) 24	
AN	ATOMIA					
ŗ	51. Está formado	por hueso esponjo	so con una ca	pa delgada superfi	cial de tejido compacto.	
		a) Epífisis	b)Diáfisis c)	metafisi		
5	2. De acuerdo a	s clases cuando pr	edomina dos d	limensiones se con	oce como?	
		a)Cortos	b) planos	c) irregulares		
,	53. la division de	l esqueleto apendio	cular es cabeza	, columna vertebra	al.	
		a) Verdadero	b) falso			
Ç	64. El tejido mus origen y de ir	·	e caracteriza po	or la contracción y	relajación, tienen punto de	
		a) Verdadero	b) Falso			
	5. Se localiza er	las vísceras huecas	s, vías aéreas, v	vasos sanguíneos, i	ris.	
		a)musculo esqu	uelético b) m	usculo cardiaco	c) musculo liso.	

56. Cubre las fibras musculares divide al músculo en fascias en una lámina móvil que durante la contracción del músculo permite deslizarse dentro de su envoltura
a) endomisio b) perimisio c) epimisio
57. Se divide en dentyada, escamosa, armónica.
a) Sinartrosis b) Anfiartrosis c)Diartrosis
58. Cuantas vertebras dorsales tenemos?
a) 16 b) 14 c) 12
59. la válvula tricúspide se encuentra en?
a)A.D- VD b) AI-VI c) AD-AI
60. Que válvula separa el ventrículo Izquierdo de la Arteria Aorta.
a) Válvula mitral b) válvula pulmonar <mark>c) v</mark> álvula aortica
61. Conducto muscular membranoso interpuesto entre la boca y la fosas nasales, organo impa simétrico desde la base del cráneo hasta la 7ma cervical.
a) laringe b) tráquea c) faringe
62. El intestino delgado se extiende desde el píloro a la válvula ileocecal y su longitud es de 6-8mts
a) verdadero b) falso
63. Capa intermedia que protege al riñón de traumatismos y sostiene de manera firme en su lugar dentr de la cavidad abdominal es
a) Capsula fibrosa b) capsula adiposa c) fascia renal
64. La uretra en los hombres tiene una longitud de 20cm aprox y en la mujer es de
a)3cm b) 4cm c) 5cm
65. La faringe está compuesto por 3 cartílagos, 3 impares y 3 pares?
a) verdadera b) falso

QUIMICA

- 66. De las siguientes afirmaciones, identifique la opción correcta.
 - a) La Química es un capítulo de las Ciencias Médicas.
 - b) La Bioquímica se interesa por los procesos metabólicos que se producen en los seres vivos.
 - c) La materia a diferencia de la energía no se crea ni se destruye solo se transforma.
 - d) La electronegatividad crece con el número atómico en los períodos.
 - e) En el núcleo se encuentra concentrada el 100% de la masa del átomo.
- 67. Clasifique las siguientes muestras de materia, como elemento, compuesto o mezcla, y señale a continuación la opción **correcta**.

Hollín (tizne)	Acero	Herrumbre	Alambre de cobre
Moneda de cobre	Arcilla	Fusible de estaño	Aire
Nube	Helio	Nitrógeno líquido	Etanol
Candelabro de latón	Porcelana	Nieve	Gasolina

- a) Existen 4 elementos
 - b) Se observan 5 mezclas
 - c) Hay 7 mezclas y 5 elementos
 - d) Se encuentran 11 sustancias puras y 8 mezclas
 - e) Se presentan 6 compuestos
 - 68. Escoja la alternativa que indique el número correcto de cambios químicos a partir de las siguientes expresiones.
 - a) Prender una fogata en la playa.
 - b) La condensación del gas de petróleo extraído en Ancón.
 - c) La sublimación de la naftalina en un closet.
 - d) La corrosión externa de una lata de atún.
 - e) Cortar una torta en una fiesta de cumpleaños
 - f) La filtración de un sólido suspendido en un líquido.
 - g) La degradación de la glucosa en los animales superiores
 - A) Ocho
- B)seis
- C) cuatro
- D) tres
- e) dos
- 69. Se analizaron dos muestras A y B y se encontró que contenían solo cobre y cloro, según los datos expuestos en el siguiente cuadro analice las afirmaciones y elija la incorrecta

	Muestra A	Muestra B
Cobre	5,5 g	20 g
Cloro	10 g	18 g

- a) Las muestras A y B son ejemplo de la ley de las proporciones múltiples
- b) La masa del cloro en la muestra A es dos veces mayor con respecto a la muestra B para una masa fija de cobre
- c) En la muestra A el porcentaje del elemento cobre es de 35,48 %
- d) Para formar 76 g de muestra B de necesitan 36 g de cloro
- e) La muestra B contiene un 60% del elemento cobre

- 70. Identifique cada uno de los elementos presentes en la siguiente lista, y luego seleccione la alternativa incorrecta.: Aluminio, antimonio, argón, arsénico, azufre, bario, berilio, selenio, boro, bromo, cadmio, calcio, carbono, cesio, francio, galio.
 - a) Tres alcalinos térreos
 - b) Un gas noble
 - c) Tres metales de transición interna
 - d) Cuatro no metales
 - e) Tres metaloides
- 71. De la siguiente tabla analice cual juego de números cuánticos corresponde al último electrón de un alcalino terreo y escoja la respuesta correcta

	n	L	m _i	ms
a)	3	1	+1	+ 1/2
b)	5	1	+3	- 1/2
c)	4	2	- 3	+ 1/2
d)	4	0	0	- 1/2

72. Complete el siguiente cuadro sobre elementos y sus partículas subatómicas, analice y escoja la alternativa incorrecta

	Elemento		Cantidad de	Cantidad	Cantidad	Número de	Carga
	Nombre	Símbolo	protones	de	de	masa	
				electrones	neutrones		
1		Br	35				0
2			17		18		1-
3		F	9			19	1-
4						137	2+
5			15	15			

- a) Los elementos 1 y 2 son halógenos
- b) El elemento 2 corresponde a un ión de cloro
- c) El elemento 3 corresponde al fósforo y tiene 10 electrones
- d) El elemento 4 corresponde a un alcalino terreo
- e) El elemento 5 corresponde a un átomo eléctricamente neutro
- 73. De las siguientes configuraciones electrónicas, indique cual es el literal correcto
 - I. $[Ar] 4s^2 3d^{10} 3p^1$
 - II. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$
 - III. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 - IV. [Kr] 5s² 4d¹⁰ 5p⁵
 - V. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 - a) I y II son metales de transición interna
 - b) III y IV son moléculas diatómicas
 - c) II y V tienen un número de oxidación 1-
 - d) III y I pertenecen al grupo B de la tabla periódica
 - e) V y IV son metales de alta reactividad química

74. Los números de oxidación del Manganeso, fósforo y arsénico en los siguientes compuestos, respectivamente son:

Alternativas	Sn (MnO ₄) ₂	Na ₃ PO ₄	K₃As	
A	-6	-3	+3	
В	+5	+5	-3	
С	-7	-5	+3	
D	+7	+5	-3	
E	+6	-5	+3	

75. Señale el literal correcto que corresponda a la nomenclatura stock

	CaSO ₄	Au ₃ (PO ₄)	FeCl ₃
Α	Sulfato de Calcio	Fosfato de oro(I)	Cloruro de Hierro(III)
В	Sulfato de Calcio (II)	Fosfato de oro (I)	Cloruro de hierro (I)
С	Tetraoxo sulfato (VI) de calcio	Fosfato de oro (III)	Cloruro de hierro (I)
D	Sulfito de calcio	Fosfato de oro (I)	Cloruro de hierro (III)
Е	Sulfito de calcio (II)	Fosfato de oro (III)	Cloruro de hierro (III)

76. De las siguientes reacciones químicas balanceadas, escoja la opción correcta

i.
$$2KCIO_3$$
 \longrightarrow $2KCI + 3O_2$
ii. $C_3H_8 + 5O_2$ \longrightarrow $3CO_2 + 4H_2O$
iii. $CuNO_3 + NaCI$ \longrightarrow $NaNO_3 + CuCI$
iv. $H_3PO_4 + AI(OH)_3$ \longrightarrow $AIPO_4 + 3H_2O$
v. $H_2SO_4 + Fe$ \longrightarrow $FeSO_4 + H_2$

- a) i y ii son reacciones de descomposición
- b) iii y v son reacciones de doble desplazamiento
- c) En las reacciones de combustión siempre se produce agua, anhídrido carbónico y energía
- d) iii es una reacción de simple sustitución por el intercambio de sus iones tanto positivos como negativos
- e) iv es la reacción de un ácido fuerte con el metal produciendo un precipitado
- 77. El metabolismo es el conjunto de reacciones químicas que realizan las células para obtener energía y sintetizar compuestos, en base lo expuesto, verifique si cada una de las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas y luego elija la alternativa incorrecta.
 - a) Las sustancias o moléculas que intervienen en las reacciones metabólicas se denomina metabolitos.
 - b) Muchas de las reacciones metabólicas ocurren simultáneamente y para evitar interferencias entre ellas cada una ocurre en diferentes compartimentos celular.
 - c) Las reacciones químicas que suceden en la células son las catabólicas y anabólicas.
 - d) En las reacciones catabólicas se sintetiza ATP, se libera energía
 - e) Existen dos nutrientes altamente energéticas para este fin: enzimas y lípidos

78. De los siguientes compuestos orgánicos, analice y escoja la alternativa correcta

a) i y ii presenta el grupo funcional característico de un alcohol

H2C = CHCHO

- b) iii y iv presenta en sus estructuras químicas entre carbono y carbono dobles enlaces
- c) iv el nombre de este compuesto órganico es: 4,6 dimetil-3- octanona
- d) ii y v presenta un grupo carbonilo característico de los aldehídos
- e) ii presenta el grupo carbonilo en un carbón primario por lo tanto es una cetona
- 79. Desarrolle y seleccione la respuesta correcta ¿Qué masa de KOH, se necesita para preparar 600 ml de una solución 0.450 M?
 - a) 13,2 g

iii.

- b) 15,12 g
- c) 6,91 g
- d) 92,1 g
- e) 13,8 g
- 80. Desarrolle y seleccione la respuesta correcta. Determine el equivalente químico y la normalidad de 100 g de hidróxido de magnesio presentes en 1200 ml de solución
 - a) 44,0 g Eq y 1,82 N
 - b) 14,66 g Eq y 5,45 N
 - c) 29,0 g Eq y 2,87 N
 - d) 58,05g Eq y 1,436 N
 - e) 13,83 g Eq y 5,78 N