

PRÁCTICA (B) QUÍMICA

Para la prueba N°.2
Bachillerato a tu medida
2019

Recomendaciones para realizar la práctica

1. Esta práctica contiene 50 ítems de selección única.
2. Lea cuidadosamente cada uno de los ítems.
3. Resuelva cada ítem y elija una respuesta de las cuatro opciones (A, B, C, D) que se le presentan.
4. Una vez realizada la práctica, revise sus respuestas con el solucionario que aparece al final.
5. Se le sugiere repasar los contenidos y objetivos que le presenten mayor dificultad, previo a la realización de la prueba.

SELECCIÓN ÚNICA

50 ÍTEMS

1) Lea la siguiente información sobre cambios en la materia:

Tipos	Ejemplos
1. Cambio físico	a. La evaporación de un litro de agua. b. La cocción de un huevo.
2. Cambio químico	c. La combustión de la gasolina. d. La dilatación de una barra de hierro.

La forma correcta de relacionar el tipo de cambio con los ejemplos corresponde a

- A) 1a, b, d; 2c.
- B) 1a; 2b, c, d.
- C) 1b, c; 2a, d.
- D) 1a, d; 2b, c.

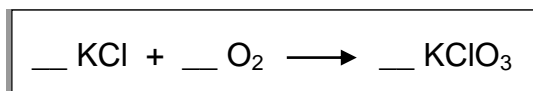
2) Lea la siguiente información:

- ✓ Utiliza símbolos y fórmulas.
- ✓ Indica las sustancias que intervienen en el proceso.
- ✓ Se identifican dos secciones: reactivos y productos.

La información anterior hace referencia al concepto denominado

- A) cambio químico.
- B) reacción química.
- C) ecuación química.
- D) equilibrio químico.

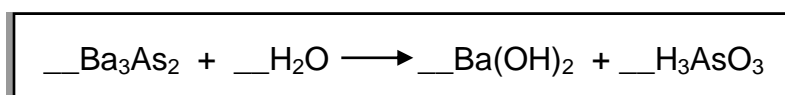
- 3) Considere la siguiente ecuación química sin balancear:



¿Cuáles son los coeficientes moleculares, que en forma respectiva, balancean correctamente la ecuación química anterior?

- A) 1, 2, 3
- B) 1, 3, 2
- C) 2, 2, 3
- D) 2, 3, 2

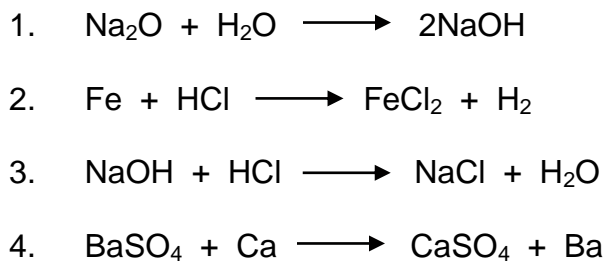
- 4) Considere la siguiente ecuación química sin balancear:



¿Cuáles son los coeficientes moleculares, que en forma respectiva, balancean correctamente la ecuación química anterior?

- A) 1, 6, 3, 2
- B) 1, 3, 3, 2
- C) 2, 3, 3, 2
- D) 2, 6, 2, 2

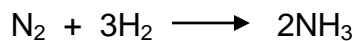
5) Considere las siguientes ecuaciones químicas:



¿Cuáles números identifican reacciones químicas de sustitución en las ecuaciones químicas anteriores?

- A) 1 y 2
- B) 1 y 3
- C) 2 y 4
- D) 3 y 4

6) Considere la siguiente ecuación química:



La ecuación química anterior representa una reacción química clasificada como de

- A) combinación.
- B) desplazamiento.
- C) descomposición.
- D) doble descomposición.

7) Considere los siguientes ejemplos de materiales con su respectivo pH:

	pH
1. Orina	6,0
2. Sangre	7,4
3. Café negro	5,0
4. Agua de mar	8,0

¿Cuáles números de los anteriores corresponden a materiales con un pH básico?

- A) 1 y 2
- B) 1 y 3
- C) 2 y 4
- D) 3 y 4

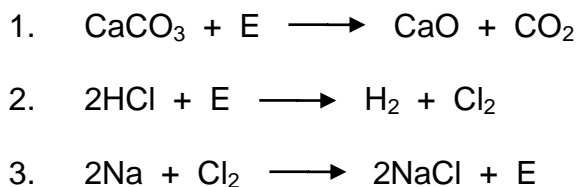
8) Lea la siguiente información:

Tipo de compuesto químico que se oxida durante la respiración celular para la obtención de energía necesaria para las actividades metabólicas.

De acuerdo con la información anterior, ¿cuál es el nombre del tipo de compuesto al que se hace referencia?

- A) Vitamina
- B) Aminoácido
- C) Ácido graso
- D) Carbohidrato

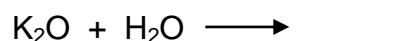
9) Considere las siguientes ecuaciones químicas:



Según la energía involucrada, ¿cuál es la forma correcta de clasificar, en el orden respectivo, las reacciones químicas representadas anteriormente?

- A) Endotérmica, endotérmica, exotérmica
- B) Endotérmica, exotérmica, endotérmica
- C) Exotérmica, exotérmica, endotérmica
- D) Exotérmica, endotérmica, exotérmica

10) Considere la siguiente ecuación química incompleta:



¿Cuál es la fórmula química del producto que completa correctamente la ecuación química anterior?

- A) KOH
- B) K_2OH
- C) KO_2H
- D) $\text{K}(\text{OH})_2$

11) ¿Cuántos gramos de cloruro de hierro(III) (FeCl_3) están presentes en $7,5 \times 10^{24}$ moléculas de esta sustancia?

- A) 0,08 g
- B) 13,13 g
- C) 2024,5 g
- D) $2,71 \times 10^{-22}$ g

12) ¿Cuántos moles de fosfuro de calcio (Ca_3P_2) hay en 230 g de este compuesto?

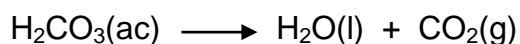
- A) 0,79 moles
- B) 1,26 moles
- C) 41 840 moles
- D) $1,38 \times 10^{26}$ moles

13) ¿Cuál es el número de moléculas de benceno (C_6H_6) presentes en 5,3 g de una muestra de este compuesto?

- A) $1,47 \times 10^{25}$ moléculas
- B) $4,09 \times 10^{22}$ moléculas
- C) $4,14 \times 10^{25}$ moléculas
- D) $6,88 \times 10^{-22}$ moléculas

14) Lea la siguiente información:

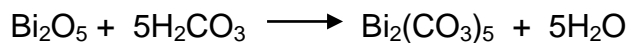
El ácido carbónico es inestable. Si está en disolución acuosa se descompone en agua y dióxido de carbono. La ecuación química equilibrada que ilustra la reacción anterior corresponde a



Tomando en cuenta la información anterior, ¿cuántos moles de agua se producen si se descomponen 69 g de ácido carbónico?

- A) 0,42 moles
- B) 0,90 moles
- C) 1,11 moles
- D) 2,38 moles

15) Considere la siguiente ecuación química balanceada:



Tomando en cuenta la ecuación química anterior, ¿cuántos moles de óxido de bismuto(V) (Bi_2O_5) se necesitan para producir $5,5 \times 10^{25}$ moléculas de carbonato de bismuto(V) ($\text{Bi}_2(\text{CO}_3)_5$)?

- A) 91,4 moles
- B) 182,8 moles
- C) $3,3 \times 10^{49}$ moles
- D) $1,1 \times 10^{-25}$ moles

16) Lea la siguiente información:

- ✓ Sus componentes se distribuyen uniformemente.
- ✓ Uno de sus componentes recibe el nombre de soluto.
- ✓ Entre los procedimientos físicos para separar sus componentes se encuentran la destilación y la cromatografía.

La información anterior hace referencia a

- A) las mezclas groseras.
- B) las disoluciones.
- C) los compuestos.
- D) los coloides.

17) Considere la siguiente información:

Ejemplos de disoluciones	Estado de la disolución
1. Porción de aire	a. Sólido
2. Amalgama dental	b. Líquido
3. Aceite en gasolina	c. Gas

¿Cuál es la forma correcta de relacionar el ejemplo de disolución con el estado en que se encuentra?

- A) 1a, 2c, 3b
- B) 1b, 2c, 3a
- C) 1b, 2a, 3c
- D) 1c, 2a, 3b

18) Lea las siguientes proposiciones:

1. Los sólidos polares se disuelven en disolventes no polares.
2. La solubilidad de los sólidos iónicos se aumenta al aumentar la presión.
3. La solubilidad del oxígeno en agua disminuye al aumentar la temperatura.
4. En las bebidas carbonatadas, se aumenta la presión del dióxido de carbono, para aumentar la solubilidad.

¿Cuáles números de los anteriores identifican proposiciones correctas?

- A) 1 y 2
- B) 1 y 3
- C) 2 y 4
- D) 3 y 4

19) Lea los siguientes factores:

1. Agitación.
2. Temperatura.
3. Grado de subdivisión de las partículas del soluto.
4. Naturaleza del soluto y del disolvente.

¿Cuáles números de los anteriores identifican factores de solubilidad?

- A) 1 y 2
- B) 1 y 3
- C) 2 y 4
- D) 3 y 4

20) Lea la siguiente información sobre una disolución:

La solubilidad del cloruro de potasio en agua a 25 °C es de 34,4 g por cada 100 g de agua. En el laboratorio se prepara una disolución con 68,8 g de cloruro de potasio en 200 g de agua a 25 °C.

De acuerdo con la información anterior, la disolución preparada en el laboratorio se clasifica como

- A) diluida.
- B) saturada.
- C) insaturada.
- D) sobresaturada.

21) Lea las siguientes situaciones:

1. Aumentar la temperatura del agua antes de agregar gelatina.
2. Disminuir la presión para disolver oxígeno en agua.
3. Agregar azúcar al café sin agitar.
4. Calentar el agua antes de agregar un sobre de té.

¿Cuáles de las situaciones descritas anteriormente favorecen la velocidad de disolución?

- A) 1 y 3
- B) 1 y 4
- C) 2 y 3
- D) 3 y 4

22) Lea el siguiente texto:

La velocidad de disolución aumenta cuando se incrementa el movimiento de las partículas del soluto, permitiendo su rápida difusión por todo el disolvente.

De acuerdo con el texto anterior, ¿cuál es el nombre del factor que afecta la velocidad de disolución?

- A) Presión
- B) Agitación
- C) Naturaleza del disolvente
- D) Tamaño de las partículas del soluto

23) ¿Cuál es la propiedad coligativa que ocurre cuando dos disoluciones, separadas por una membrana semipermeable, presentan una gran diferencia en la cantidad de soluto?

- A) Aumento de la presión osmótica
- B) Aumento del punto de ebullición
- C) Disminución de la presión de vapor
- D) Disminución del punto de congelación

24) Lea la siguiente información:

En una disolución, las moléculas de soluto impiden la salida de las moléculas del disolvente a la superficie en forma gaseosa. Esto porque el número de partículas del disolvente decrece en la superficie, además de las fuerzas atractivas que se dan entre las moléculas del soluto y el disolvente.

De acuerdo con la información anterior, ¿cuál opción describe correctamente la variación de una propiedad coligativa?

- A) Disminución de la presión de vapor
- B) Aumento del punto de congelación
- C) Disminución de la presión osmótica
- D) Aumento del punto de condensación

25) Lea las siguientes propiedades de compuestos químicos:

1. Su molécula es polar.
2. Al solidificarse aumenta su volumen.
3. Posee una estructura laminar.
4. El enlace entre sus átomos es de tipo pi (π).

De acuerdo con las propiedades descritas anteriormente, ¿cuáles números identifican propiedades del agua?

- A) 1 y 2
- B) 1 y 4
- C) 2 y 3
- D) 3 y 4

26) Una disolución acuosa de sacarosa tiene una concentración de 15 % m/m, esto significa que contiene disueltos 15,0 g de sacarosa en

- A) 100 g de disolución.
- B) 115 g de disolución.
- C) 85 g de disolución.
- D) 100 g de agua.

- 27) ¿Cuál es el porcentaje masa en masa de una disolución que se prepara disolviendo 12,0 g de cloruro de potasio (KCl) en 70,0 g de disolución?
- A) 14,2 %
 - B) 17,1 %
 - C) 8,4 %
 - D) 5,8 %
- 28) ¿Cuál es la molaridad de una disolución que contiene 276,8 g de bromuro de sodio (NaBr) en 1,4 L de disolución?
- A) 1,92 mol/L
 - B) 2,60 mol/L
 - C) 1,86 mol/L
 - D) 0,54 mol/L
- 29) ¿En cuál opción se ejemplifica una característica que permite clasificar una mezcla como coloide?
- A) Sus componentes se pueden separar por filtración.
 - B) La fase dispersante siempre es líquida.
 - C) En reposo las partículas precipitan.
 - D) Las partículas dispersan la luz.

30) Considere las siguientes proposiciones:

1. Elaboración de suspensiones coloidales como antibióticos, ungüentos y cremas contra quemaduras.
2. El esmog es producido por gases emanados de industrias y por la combustión en automóviles.
3. La leche es una emulsión y esto se aprovecha en la fabricación de quesos.
4. El núcleo celular es un sistema coloidal donde se realizan funciones importantes para la célula.

¿Cuáles números identifican proposiciones que se refieren a beneficios que aporta la producción comercial de coloides?

- A) 1 y 3
- B) 2 y 4
- C) 1, 3 y 4
- D) 2, 3 y 4

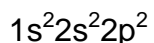
31) Considere las siguientes proposiciones sobre compuestos orgánicos:

1. Cumplen funciones estructurales en los seres vivos.
2. Se utilizan en la elaboración de medicamentos, productos agrícolas y diversos productos sintéticos.
3. Los compuestos orgánicos son excelentes conductores térmicos.
4. El 95 % de los compuestos químicos son orgánicos.

¿Cuáles de las proposiciones anteriores, con respecto a los compuestos orgánicos, son correctas?

- A) 1 y 3 solamente
- B) 1, 2 y 3
- C) 1, 2 y 4
- D) 2, 3 y 4

32) Considere la distribución electrónica del átomo de carbono:



Según la distribución electrónica anterior, ¿cuántos enlaces puede formar el átomo de carbono según sus electrones de valencia?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4

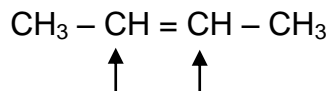
33) Lea la siguiente información:

El carbono tiene la capacidad de establecer enlaces con el hidrógeno y formar así el hidrocarburo llamado metano.

La propiedad del carbono descrita anteriormente se conoce con el nombre de

- A) homocombinación.
- B) tetravalencia.
- C) hibridación.
- D) alotropía.

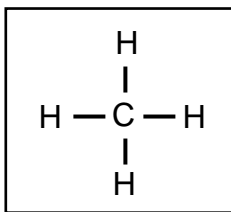
34) Considere la siguiente fórmula semidesarrollada de un compuesto químico:



Según la fórmula anterior, ¿qué tipos de enlaces se presentan entre los carbonos señalados?

- A) 2 enlaces pi (π)
- B) 2 enlaces sigma (σ)
- C) 1 enlace sigma (σ) y 1 enlace pi (π)
- D) 2 enlaces sigma (σ) y 1 enlace pi (π)

35) Considere la fórmula desarrollada de la molécula de metano:



Según la fórmula anterior, el tipo de hibridación que presenta el átomo de carbono en la molécula de metano corresponde a

- A) sp .
- B) sp^3 .
- C) sp^2 .
- D) sp^3d .

36) Considere los siguientes nombres de hidrocarburos:

- a. 3-metilpentano
- b. 2-butino
- c. Hexano
- d. Propeno

¿Cuál es la clasificación correcta para los hidrocarburos anteriores?

- A) a y b insaturados; c y d saturados
- B) a y c insaturados; b y d saturados
- C) a y c saturados; b y d insaturados
- D) a y b saturados; c y d insaturados

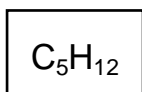
37) Considere las siguientes fórmulas de hidrocarburos:

$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{HC} = \text{CH} \end{array}$	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
1	2

¿Cuál es la clasificación correcta para los hidrocarburos representados anteriormente en el orden 1 y 2?

- A) Alqueno y alquino
- B) Aromático y alcano
- C) Cicloalqueno y alcano
- D) Cicloalqueno y cicloalcano

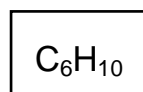
38) Observe la siguiente fórmula general de hidrocarburos:



¿En cuál opción se presenta el nombre de un hidrocarburo que cumple con esta fórmula?

- A) Ciclopropano
- B) Pentano
- C) Propino
- D) Hexeno

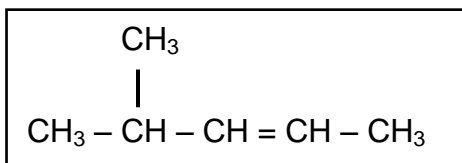
39) Considere la siguiente fórmula molecular de un hidrocarburo:



De acuerdo con la fórmula molecular anterior, el nombre correcto para el hidrocarburo representado corresponde a

- A) hexano.
- B) 2-hexino.
- C) 3-hexeno.
- D) 3-metilpentano.

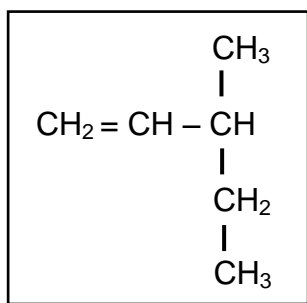
40) Considere la fórmula semidesarrollada de un hidrocarburo:



Según la fórmula anterior, ¿cuál es el nombre correcto del hidrocarburo?

- A) 4,4 dimetil-2-buteno
- B) 2-metil-3-penteno
- C) 4-metil-2-penteno
- D) Hexeno

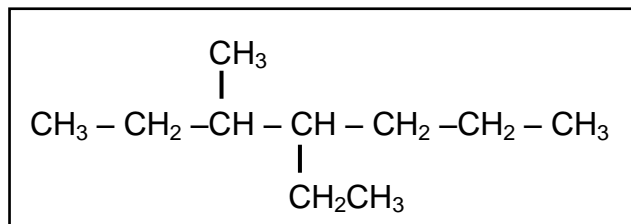
41) Considere la fórmula semidesarrollada de un hidrocarburo:



De acuerdo con la fórmula anterior, ¿cuál es el nombre correcto del hidrocarburo representado?

- A) 3-metil-3-etilpropeno
- B) 3-metil-1-penteno
- C) 3-metil-4-penteno
- D) 3-etilbuteno

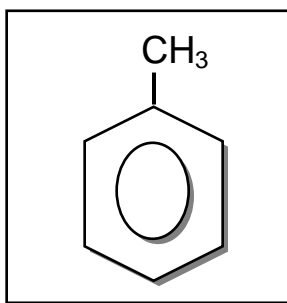
42) Observe la siguiente fórmula estructural semidesarrollada:



Según la fórmula del hidrocarburo anterior, ¿cuál es el nombre correcto?

- A) 3,6-dimetil-4-etilhexano
- B) 3-etil-1,4-dimetilhexano
- C) 4-etil-3-metilheptano
- D) 4-etil-5-metilheptano

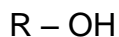
43) Considere la siguiente fórmula de un compuesto orgánico:



De acuerdo con la fórmula anterior, se puede determinar que el compuesto orgánico se clasifica como

- A) alifático insaturado.
- B) alifático saturado.
- C) cicloalqueno.
- D) aromático.

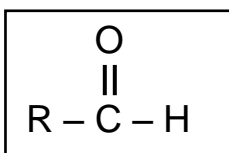
44) Considere la fórmula general de un compuesto orgánico:



¿Cuál es el nombre del grupo funcional representado en la fórmula anterior?

- A) Éter
- B) Hidroxilo
- C) Carbonilo
- D) Carboxilo

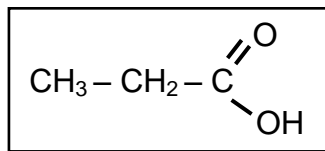
45) Considere la fórmula general de un compuesto orgánico:



¿Cómo se clasifican los compuestos que presentan el grupo funcional anterior?

- A) Éteres
- B) Ésteres
- C) Aldehídos
- D) Ácidos carboxílicos

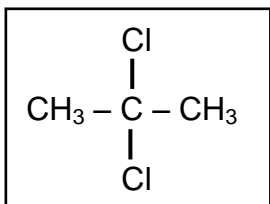
46) Considere la siguiente fórmula estructural de un compuesto orgánico:



¿Cuál es el nombre del tipo de compuesto representado anteriormente?

- A) Éster
- B) Cetona
- C) Aldehído
- D) Ácido carboxílico

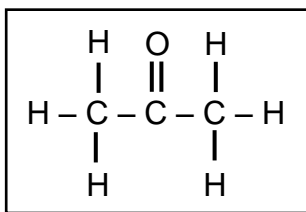
47) Considere la fórmula estructural de un compuesto orgánico:



De acuerdo con el grupo funcional, ¿cuál es la clasificación correcta del compuesto representado anteriormente?

- A) Haluro de alquilo
- B) Aldehído
- C) Amida
- D) Amina

48) Considere la fórmula desarrollada de un compuesto orgánico:



Según la fórmula anterior, ¿cuál es el nombre del tipo de compuesto y el nombre del grupo funcional que presenta?

- A) Cetona – carbonilo
- B) Alcohol – hidroxilo
- C) Ácido – carboxilo
- D) Alcohol – haluro

49) Lea la siguiente información:

- ✓ Son la principal forma de almacenamiento de energía en animales y plantas.
- ✓ Actúan como aislantes térmicos.
- ✓ Protegen los órganos internos al amortiguar golpes.

¿Cuál es el nombre de las biomoléculas a las que hace referencia la información anterior?

- A) Carbohidratos
- B) Proteínas
- C) Enzimas
- D) Lípidos

50) El almidón, la celulosa y el glucógeno son moléculas biológicas que se clasifican como

- A) lípidos.
- B) proteínas.
- C) aminoácidos.
- D) carbohidratos.

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

(Basada en la estructura electrónica. Arreglo original de Gil Chaverri R.)
Modificada y actualizada, según información de IUPAC, 2005

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS																		1	2											2											
(Basada en la estructura electrónica. Arreglo original de Gil Chaverri R.)																		H	He											He											
Modificada y actualizada, según información de IUPAC, 2005																		1,008	4,0026											4,0026											
																		3	4	5	6	7	8	9	10																
																		Li	Be	B	C	N	O	F	Ne																
																		6,941	9,012	10,811	12,010	14,007	15,999	18,998	20,180																
																		11	12	13	14	15	16	17	18																
																		Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar																
																		22,990	24,305	26,982	28,085	30,974	32,066	35,453	39,948																
																		19	20																						
																		K	Ca																						
																		39,098	40,078																						
																		21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36								
																		Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr								
																		44,956	47,867	50,942	51,996	54,938	55,845	58,933	58,693	63,546	65,39	69,723	72,61	74,922	78,96	79,904	83,80								
																										37	38														
																										Rb	Sr														
																										85,468	87,62														
																		39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54								
																		Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe								
																		88,906	91,224	92,906	95,94	(98)	101,07	102,90	106,42	107,87	112,41	114,82	118,71	121,76	127,60	126,90	131,29								
																										55	56														
																										Cs	Ba														
																										132,90	137,33														
																		57																							
																		La																							
																		138,91																							
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86													
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn													
140,12	140,90	144,24	(145)	150,36	151,96	157,25	158,92	162,50	164,93	167,26	168,93	173,04	174,97	178,49	180,95	183,84	186,20	190,23	192,22	195,08	196,97	200,59	204,38	207,2	208,98	(209)	(210)	(222)													
																														87	88										
																														Fr	Ra										
																														(223)	(226)										
																		89																							
																		Ac																							
																		(227)																							
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112																			
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg																				
232,03	231,04	238,03	(237)	(244)	(243)	(247)	(247)	(251)	(252)	(257)	(258)	(259)	(262)	(261)	(262)	(266)	(264)	(269)	(268)	(271)	(272)																				

TABLA PERIÓDICA INTERNACIONAL Modificada y actualizada, según información de IUPAC																		2 He 4,0026	
3 Li 6,941	4 Be 9,012											5 B 10,811	6 C 12,010	7 N 14,007	8 O 15,999	9 F 18,998	10 Ne 20,180		
11 Na 22,990	12 Mg 24,305											13 Al 26,982	14 Si 28,085	15 P 30,974	16 S 32,066	17 Cl 35,453	18 Ar 39,948		
19 K 39,098	20 Ca 40,078	21 Sc 44,956	22 Ti 47,867	23 V 50,942	24 Cr 51,996	25 Mn 54,938	26 Fe 55,845	27 Co 58,933	28 Ni 58,693	29 Cu 63,546	30 Zn 65,39	31 Ga 69,723	32 Ge 72,61	33 As 74,922	34 Se 78,96	35 Br 79,904	36 Kr 83,80		
37 Rb 85,468	38 Sr 87,62	39 Y 88,906	40 Zr 91,224	41 Nb 92,906	42 Mo 95,94	43 Tc (98)	44 Ru 101,07	45 Rh 102,90	46 Pd 106,42	47 Ag 107,87	48 Cd 112,41	49 In 114,82	50 Sn 118,71	51 Sb 121,76	52 Te 127,60	53 I 126,90	54 Xe 131,29		
55 Cs 132,90	56 Ba 137,33	57 La 138,91	72 Hf 178,49	73 Ta 180,95	74 W 183,84	75 Re 186,20	76 Os 190,23	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,97	80 Hg 200,59	81 Tl 204,38	82 Pb 207,2	83 Bi 208,98	84 Po (210)	85 At (210)	86 Rn (222)		
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (269)	109 Mt (268)	110 Ds (271)	111 Rg (272)	112								

58 Ce 140,12	59 Pr 140,90	60 Nd 144,24	61 Pm (145)	62 Sm 150,36	63 Eu 151,96	64 Gd 157,25	65 Tb 158,92	66 Dy 162,50	67 Ho 164,93	68 Er 167,26	69 Tm 168,93	70 Yb 173,04	71 Lu 174,97
90 Th 232,03	91 Pa 231,04	92 U 238,03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)

Serie de reactividad de los metales en orden descendente	LISTA DE ELECTRONEGATIVIDAD			
	Nombre	Electronegatividad	Nombre	Electronegatividad
Litio Rubidio Potasio Sodio Bario Calcio Magnesio Aluminio Manganeso Cinc Hierro Níquel Estaño Plomo Hidrógeno Cobre Plata Mercurio Platino Oro	Aluminio	1,5	Fósforo	2,1
	Antimonio	1,9	Hidrógeno	2,1
	Arsénico	2,0	Hierro	1,8
	Azufre	2,5	Litio	1,0
	Bario	0,9	Magnesio	1,2
	Berilio	1,5	Manganeso	1,5
	Bismuto	1,9	Mercurio	1,9
	Boro	2,0	Níquel	1,8
	Bromo	2,8	Nitrógeno	3,0
	Cadmio	1,7	Oro	2,4
	Calcio	1,0	Oxígeno	3,5
	Carbono	2,5	Plata	1,9
	Cesio	0,7	Platino	2,2
	Cloro	3,0	Potasio	0,8
	Cobalto	1,8	Silicio	1,8
	Cobre	1,9	Sodio	0,9
	Cromo	1,6	Uranio	1,7
	Estaño	1,8	Yodo	2,5
	Estroncio	1,0	Cinc	1,6
	Flúor	4,0		

Solucionario

QUÍMICA
PROGRAMA BACHILLERATO A TU MEDIDA 02-2019
RESOLUCIÓN DE LA PRÁCTICA (B)

Ítem	Clave	Ítem	Clave
1	D	26	A
2	C	27	B
3	D	28	A
4	A	29	D
5	C	30	A
6	A	31	C
7	C	32	D
8	D	33	B
9	A	34	C
10	A	35	B
11	C	36	C
12	A	37	C
13	B	38	B
14	C	39	B
15	A	40	C
16	B	41	B
17	D	42	C
18	D	43	D
19	C	44	B
20	B	45	C
21	B	46	D
22	B	47	A
23	A	48	A
24	A	49	D
25	A	50	D