

PRÁCTICA (B)

QUÍMICA

Para la prueba N°.1
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

50 ÍTEMS

1) Lea los siguientes textos:

- I. El aire está compuesto principalmente por nitrógeno, oxígeno y argón.
- II. Las plantas sintetizan su alimento utilizando la luz solar.

Los textos anteriores identifican las ramas de la química denominadas, en el orden respectivo como

- A) ambiental y orgánica.
 - B) fisicoquímica y orgánica.
 - C) analítica cualitativa y bioquímica.
 - D) analítica cuantitativa y bioquímica.
- 2) ¿En cuál opción se presentan dos materiales que se caracterizan por presentar composición y propiedades definidas y constantes?
- A) Grafito y cloruro de sodio
 - B) Agua con sal y aire
 - C) Magnesio y bronce
 - D) Oro y aire

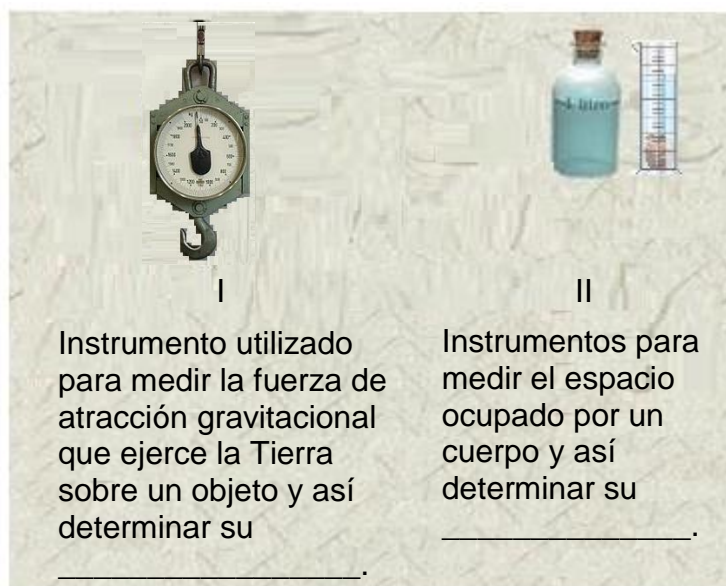
3) Lea el siguiente texto:

El agua de mar es salada por la concentración de sales minerales que contiene disueltas.

¿Qué tipo de material es el agua de mar según el texto anterior?

- A) Elemento
- B) Compuesto
- C) Mezcla homogénea
- D) Mezcla heterogénea

4) Considere la información en la siguiente imagen:



La información que completa la imagen anterior, en el orden respectivo es

- A) masa y peso
- B) peso y volumen
- C) masa y volumen
- D) peso y densidad

5) ¿Cuál es el símbolo y el número de oxidación correcto para el elemento denominado potasio?

- A) Pt, +2
- B) K, +1
- C) P, +5
- D) K, -1

6) Lea las siguientes proposiciones sobre elementos químicos:

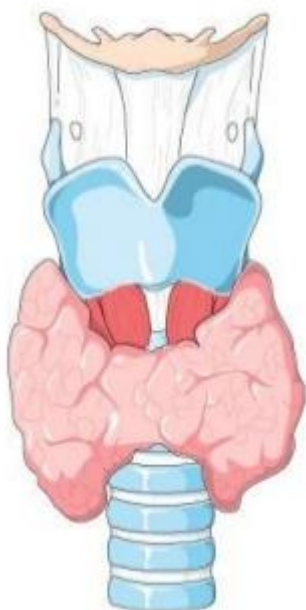
- ✓ Son buenos conductores de la electricidad.
- ✓ Presentan puntos de ebullición altos.
- ✓ Pueden tomar la forma de láminas delgadas.

¿En cuál opción se presentan dos nombres de elementos químicos que cumplen con las propiedades descritas anteriormente?

- A) Flúor y cloro
- B) Hierro y cobre
- C) Fósforo y plata
- D) Antimonio y arsénico

7) Considere la información de la siguiente imagen:

Tiroides

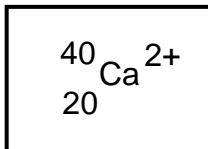


Es una glándula encargada de secretar hormonas que controlan el metabolismo del cuerpo. Una de las hormonas secretadas es la tiroxina. Para la formación de esta, es esencial la presencia del oligoelemento llamado _____.

¿Cuál es el nombre del oligoelemento que completa la información de la imagen anterior?

- A) zinc
- B) yodo
- C) hierro
- D) cobalto

8) Observe la siguiente representación de un átomo:



¿Cuál es el valor del número atómico y del número de masa del átomo representado anteriormente, en el orden respectivo?

- A) 20 y 40
- B) 40 y 20
- C) 18 y 38
- D) 22 y 42

9) Lea las siguientes proposiciones:

1. Parte donde se ubican las partículas neutras.
2. Aquí se encuentra casi la totalidad de la masa.
3. Región que ocupa el mayor volumen del átomo.
4. Parte donde se encuentran las partículas de carga negativa.

¿Cuáles números identifican proposiciones que se refieren a la parte del átomo denominada nube electrónica?

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

10) Considere los siguientes datos de un átomo:

$$A = 79$$

$$Z = 34$$

Según la información anterior, ¿cuál es el número de neutrones y electrones del átomo, en el orden respectivo?

- A) 79 y 34
- B) 34 y 34
- C) 45 y 34
- D) 34 y 45

11) Considere los siguientes datos de una especie química:

$$Z = 37$$

$$A = 85$$

$$\text{Carga} = 1+$$

Según los datos anteriores, ¿cuál es la cantidad de electrones y neutrones de la especie química descrita?

- A) 37 e- y 85 n
- B) 36 e- y 48 n
- C) 38 e- y 38 n
- D) 38 e- y 48 n

12) Observe las siguientes representaciones de especies químicas:

${}^{79}_{33}\text{M}$	${}^{79}_{34}\text{Q}$	${}^{81}_{35}\text{R}$	${}^{33}_{17}\text{Y}$	${}^{79}_{35}\text{X}$
1	2	3	4	5

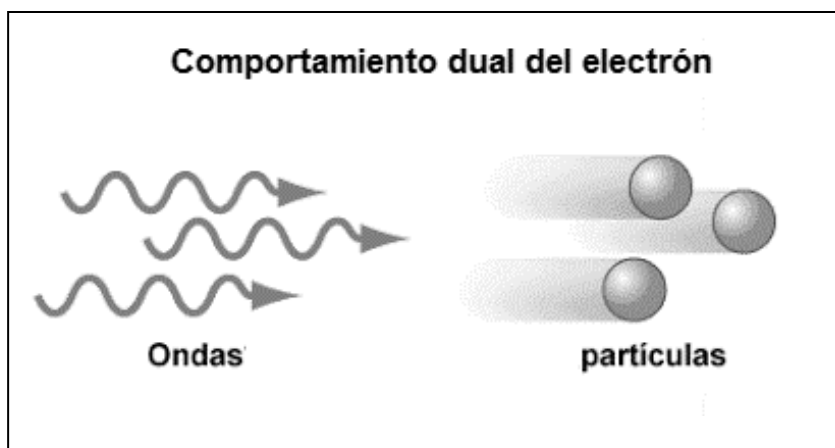
De acuerdo con las representaciones anteriores, ¿cuáles números identifican especies químicas que son isótopos entre sí?

- A) 1, 2 y 5
- B) 1 y 4
- C) 2 y 3
- D) 3 y 5

13) Un anión se produce a partir de un átomo neutro cuando

- A) gana protones.
- B) pierde protones.
- C) gana electrones.
- D) pierde electrones.

14) Considere la información de la siguiente imagen:



¿Cuál es el nombre del científico que propuso el comportamiento dual del electrón?

- A) Werner Heisenberg
- B) Joseph Thomson
- C) Louis De Broglie
- D) Niels Böhr

15) Lea la siguiente información sobre números cuánticos:

Indica la forma de los orbitales y determina el subnivel que ocupan los electrones.

El nombre del número cuántico descrito en la información anterior se denomina

- A) espín.
- B) principal.
- C) azimutal.
- D) magnético.

16) Lea el siguiente texto:

Dos electrones de un mismo átomo no pueden tener los cuatro números cuánticos iguales.

El texto anterior hace referencia al concepto de

- A) principio de exclusión de Pauli.
- B) configuración electrónica.
- C) principio de aufbau.
- D) regla de Hund.

17) ¿En cuál opción se encuentra la configuración electrónica abreviada correcta para el átomo de galio (Ga)?

- A) [Ar] $4s^2 4p^1$
- B) [Ar] $3d^{10} 4p^1$
- C) [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^1$
- D) [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^3$

18) Considere la siguiente configuración electrónica:

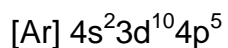
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

¿Cuál es el símbolo del elemento representado por la configuración electrónica anterior?

- A) Ag
- B) Zn
- C) Cu
- D) Au

- 19) ¿Cuántos electrones de valencia presentan los átomos de los elementos arsénico y yodo, en el orden respectivo?
- A) 15 y 17
 - B) 13 y 15
 - C) 3 y 5
 - D) 5 y 7
- 20) ¿Cuál es el nombre del bloque de la tabla periódica que está formado por elementos metálicos y al cual pertenecen los elementos oro, manganeso y zinc?
- A) Transición interna
 - B) Representativos
 - C) Lantánidos
 - D) Transición
- 21) De acuerdo con la posición de los elementos en la tabla periódica, ¿cuál opción contiene la clasificación correcta para el elemento magnesio?
- A) Transición, térreo, metaloide
 - B) Representativo, alcalino, no metal
 - C) Transición, alcalinotérreo, no metal
 - D) Representativo, alcalinotérreo, metal

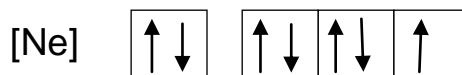
22) Considere la configuración electrónica abreviada de un elemento químico:



De acuerdo con la información anterior, ¿cuál es el nombre de la familia a la cual pertenece el elemento químico representado?

- A) Alcalinos
- B) Halógenos
- C) Calcógenos
- D) Familia del nitrógeno

23) Considere el siguiente diagrama de orbitales:



Según el diagrama de orbitales, ¿cuál es el número de oxidación negativo del elemento representado?

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

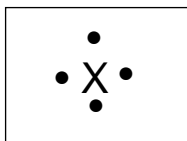
24) Considere la fórmula molecular del ácido brómico:



Según la fórmula anterior, ¿cuál es el número de oxidación que está usando el bromo?

- A) -1
- B) +1
- C) +5
- D) +7

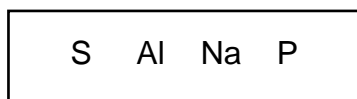
25) Considere la siguiente estructura de Lewis:



¿En cuál opción se encuentran los nombres de dos elementos que se ajustan a la estructura de Lewis anterior?

- A) Zinc y bromo
- B) Silicio y plomo
- C) Arsénico y bromo
- D) Aluminio y estaño

26) Considere los siguientes símbolos de elementos químicos:



¿Cuál es la forma correcta de ordenar los símbolos de los elementos anteriores de menor a mayor potencial de ionización?

- A) P, S, Al, Na
- B) S, P, Al, Na
- C) Na, Al, P, S
- D) Al, Na, P, S

27) Observe las siguientes fórmulas químicas:

CH_2	NaHCO_3
1	2

¿Cómo se clasifican las fórmulas químicas anteriores, en el orden respectivo?

- A) Molecular y empírica
- B) Empírica y molecular
- C) Estructural y empírica
- D) Molecular y estructural

28) Lea la siguiente información:

Si dos elementos se combinan y forman más de un compuesto, la masa de uno de los elementos que se combina con una masa fija del otro mantiene una relación de números enteros pequeños.

La información anterior se refiere a la ley denominada

- A) composición constante.
- B) proporciones múltiples.
- C) conservación de la materia.
- D) combinación de volúmenes.

29) Lea la siguiente información:

Unión química entre átomos con baja energía de ionización y átomos con alta afinidad electrónica.

La información anterior se refiere al enlace químico denominado

- A) polar.
- B) iónico.
- C) metálico.
- D) covalente.

30) Considere las siguientes propiedades:

1. Forman sólidos cristalinos estables, que se mantienen unidos por el efecto de los iones de carga opuesta.
2. En disolución o fundidos conducen la electricidad.
3. Se presentan en los tres estados de la materia dependiendo de su peso molecular y fuerzas intermoleculares.
4. Tienen puntos de fusión bajos.

¿Cuáles números identifican propiedades de compuestos con enlace iónico?

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

31) Considere las siguientes características:

1. Resulta de la unión de dos o más átomos que comparten uno o más pares de electrones.
2. Unión que ocurre entre los átomos de elementos no metálicos.
3. Hay formación de iones con cargas opuestas.
4. La diferencia de electronegatividades de los átomos enlazados es muy alta.

¿Cuáles números identifican características del enlace covalente?

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

32) Lea las siguientes propiedades de un tipo de sustancia:

- Pueden presentarse en estado líquido, sólido y gaseoso.
- Son malos conductores de la electricidad.

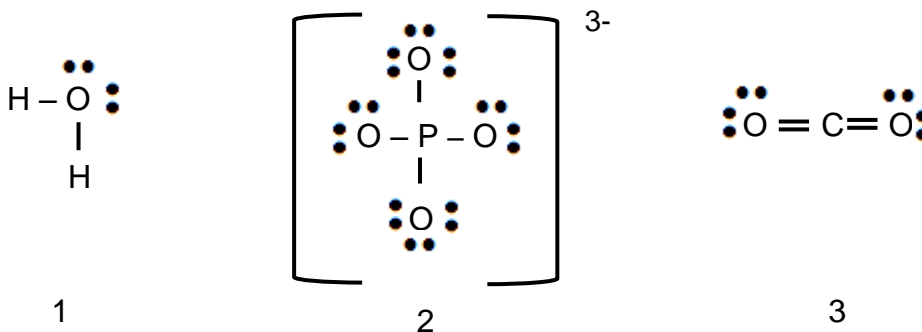
¿Cuál es el nombre del tipo de enlace químico que presentan las sustancias con las propiedades anteriores?

- A) Iónico
- B) Metálico
- C) Covalente
- D) Electrovalente

33) ¿Cuál de las siguientes sustancias representadas por una fórmula química presenta enlace covalente?

- A) Ba_3N_2
- B) Na_2O
- C) PCl_3
- D) KF

34) Considere las siguientes estructuras de Lewis:



¿Cuáles de las estructuras de Lewis anteriores son correctas?

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

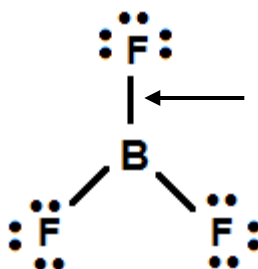
35) Considere las siguientes representaciones de especies químicas:

1. $\text{H}_2\text{S(g)}$
2. HBr
3. O_2
4. C_2H_6

¿Cuál número identifica una especie química que contiene un doble enlace?

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

36) Considere la siguiente especie química:



¿Cómo se considera el enlace señalado con una flecha en la representación anterior?

- A) Polar
- B) Múltiple
- C) No polar
- D) Coordinado

37) Considere la siguiente información:

HIBRIDACIÓN	GEOMETRÍA MOLECULAR
1. sp	() Triangular plana
2. sp^2	() Lineal
3. sp^3	() Tetraédrica

Según la hibridación del átomo central, ¿cuál es la forma correcta de relacionar la información anterior, en el orden de arriba hacia abajo?

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

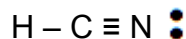
38) Lea la siguiente información:

Explica la naturaleza de un enlace en una molécula en términos de valencias atómicas y la superposición de orbitales.

La información anterior se refiere a la teoría denominada

- A) del orbital molecular.
- B) del enlace de valencia.
- C) de la geometría molecular.
- D) de la repulsión de pares de electrones de la capa de valencia.

39) Observe la siguiente representación de una molécula:



De acuerdo con la representación anterior, ¿cuántos enlaces sigma (σ) y pi (π) presenta la molécula?

- A) 1 sigma (σ) y 2 pi (π)
- B) 1 sigma (σ) y 3 pi (π)
- C) 2 sigma (σ) y 2 pi (π)
- D) 3 sigma (σ) y 1 pi (π)

40) ¿En cuál de las siguientes opciones se presenta la fórmula de una molécula polar?

- A) HF
- B) Br₂
- C) CH₄
- D) CO₂

41) Lea la siguiente información:

Son fuerzas de atracción que se generan a partir de los dipolos temporales inducidos en moléculas no polares.

La información anterior, se refiere a la fuerza intermolecular denominada

- A) ión- dipolo.
- B) dipolo-dipolo.
- C) de dispersión.
- D) puente de hidrógeno.

42) Lea la siguiente información:

Presentan apariencia brillante por la gran cantidad de rangos de energía radiante que absorben los electrones móviles de sus átomos.

La información anterior se refiere a una especie química con enlace

- A) iónico.
- B) dativo.
- C) metálico.
- D) covalente.

43) Observe las siguientes fórmulas de compuestos químicos:

- 1. FeCl_3
- 2. NaHCO_3
- 3. Ca(OH)_2
- 4. $\text{H}_2\text{S(g)}$

¿Cuáles números de los anteriores identifican compuestos químicos binarios?

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

44) Considere las siguientes fórmulas de compuestos químicos:

1. SiH_4
2. KOH
3. H_3AsO_4
4. NaNO_3

¿Cuáles fórmulas corresponden a un oxácido y una sal, respectivamente?

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

45) Considere las siguientes fórmulas de compuestos químicos:

CaH_2	$\text{H}_2\text{Se}(\text{ac})$
1	2

Los compuestos representados por las fórmulas anteriores se clasifican respectivamente como

- A) ácido y sal.
- B) sal e hidruro.
- C) base y oxácido.
- D) hidruro e hidrácido.

46) Considere la siguiente información:

Nombres de compuestos químicos	Usos
1. Ácido Bórico	() Blanqueador
2. Sacarosa	() Combatir parásitos en la piel
3. Peróxido de hidrógeno	() Edulcorante

¿Cuál es la forma correcta de relacionar los nombres de los compuestos con el uso correspondiente, en el orden de arriba hacia abajo?

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

47) ¿En cuál opción se encuentra la fórmula correcta para el ácido nitroso?

- A) HNO
- B) HNO₂
- C) HNO₃
- D) H₂NO₂

48) Considere el siguiente nombre de un compuesto químico:

Hidróxido de níquel(III)

¿En cuál opción se representa la fórmula correcta para el compuesto químico nombrado anteriormente?

- A) NiOH
- B) NiOH₃
- C) Ni₃OH
- D) Ni(OH)₃

49) Considere la fórmula del siguiente compuesto químico:



¿Cuál es el nombre correcto del compuesto químico representado anteriormente?

- A) Óxido de dibromo
- B) Óxido de bromo(II)
- C) Heptóxido de bromo
- D) Heptóxido de dibromo

50) Considere la fórmula del siguiente compuesto químico:



¿Cuál es el nombre correcto del compuesto químico representado anteriormente?

- A) Sulfito de rubidio
- B) Sulfuro de rubidio
- C) Sulfuro de dirubidio
- D) Sulfuro de rubidio(II)

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

(Basada en la estructura electrónica. Arreglo original de Gil Chaverri R.)

Modificada y actualizada, según información de IUPAC, 2005

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

1 H 1,008	<div> <div>TABLA PERIÓDICA INTERNACIONAL</div> <div>Modificada y actualizada, según información de IUPAC</div> </div>																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
	Aluminio	1,5	Fósforo	2,1
Litio	Antimonio	1,9	Hidrógeno	2,1
Rubidio	Arsénico	2,0	Hierro	1,8
Potasio	Azufre	2,5	Litio	1,0
Sodio	Bario	0,9	Magnesio	1,2
Bario	Berilio	1,5	Manganeso	1,5
Calcio	Bismuto	1,9	Mercurio	1,9
Magnesio	Boro	2,0	Níquel	1,8
Aluminio	Bromo	2,8	Nitrógeno	3,0
Manganeso	Cadmio	1,7	Oro	2,4
Cinc	Calcio	1,0	Oxígeno	3,5
Hierro	Carbono	2,5	Plata	1,9
Níquel	Cesio	0,7	Platino	2,2
Estaño	Cloro	3,0	Potasio	0,8
Plomo	Cobalto	1,8	Silicio	1,8
Hidrógeno	Cobre	1,9	Sodio	0,9
Cobre	Cromo	1,6	Uranio	1,7
Plata	Estaño	1,8	Yodo	2,5
Mercurio	Estroncio	1,0	Cinc	1,6
Platino	Flúor	4,0		
Oro				

Solucionario

QUÍMICA
PROGRAMA BACHILLERATO A TU MEDIDA 01-2019
RESOLUCIÓN DE LA PRÁCTICA (B)

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