



CHEMISTRY

TOMO V

2th
SECONDARY

RETROALIMENTACIÓN



 **SACO OLIVEROS**

1

Relacione correctamente:

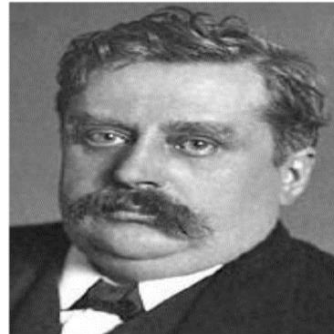
- I. Ley periódica moderna de los elementos
- II. Diseña la tabla periódica actual
- III. Se basa en propiedades químicas

- a) Alfred Werner
- b) Jeffreys Moseley
- c) Mendeléiev

RESOLUCIÓN



La tabla de Mendeleiev se basó principalmente en las **Propiedades Químicas** (tipo de óxido, tipo de hidruro, valencia, etc)



El químico suizo Alfred Werner diseñó la tabla periódica larga(actual)



Henry Jeffreys Moseley descubre la ley natural de los elementos químicos

I (b)

II (a)

III (c)



2

Indica la verdad (V) o falsedad (F) de las proposiciones:

- a. La tabla periódica actual tiene 18 grupos (**V**)
- b. La tabla periódica actual tiene 8 periodos (**F**)
- c. El hidrogeno es un gas noble (**F**)

RESOLUCIÓN



<div><div>(1)</div><div>IA</div></div> <div><div>(2)</div><div>IIA</div></div> <div><div>Elementos de transición</div><div><div>(3)</div><div>IIIB</div></div><div><div>(4)</div><div>IVB</div></div><div><div>(5)</div><div>VB</div></div><div><div>(6)</div><div>VIB</div></div><div><div>(7)</div><div>VII B</div></div><div><div>VIIIB</div><div><div>(8)</div><div>(9)</div><div>(10)</div></div></div><div><div>(11)</div><div>IB</div></div><div><div>(12)</div><div>IIB</div></div></div> <div><div>(13)</div><div>IIIA</div></div> <div><div>(14)</div><div>IVA</div></div> <div><div>(15)</div><div>VA</div></div> <div><div>(16)</div><div>VIA</div></div> <div><div>(17)</div><div>VIIA</div></div> <div><div>(18)</div><div>VIIIA</div></div>																			
1	<div>H</div> <div>Hidrógeno</div> <div>1,008</div>																		<div>2</div> <div>He</div> <div>Helio</div> <div>4,0026...</div>
2	<div>3</div> <div>Li</div> <div>Litio</div> <div>6,94</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>Berilio</div> <div>9,0121...</div>											<div>5</div> <div>B</div> <div>Boro</div> <div>10,81</div>	<div>6</div> <div>C</div> <div>Carbono</div> <div>12,011</div>	<div>7</div> <div>N</div> <div>Nitrógeno</div> <div>14,007</div>	<div>8</div> <div>O</div> <div>Oxígeno</div> <div>15,999</div>	<div>9</div> <div>F</div> <div>Flúor</div> <div>18,998...</div>	<div>10</div> <div>Ne</div> <div>Neón</div> <div>20,1797</div>	
3	<div>11</div> <div>Na</div> <div>Sodio</div> <div>22,989...</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>Magnesio</div> <div>24,305</div>											<div>13</div> <div>Al</div> <div>Aluminio</div> <div>26,981...</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>Silicio</div> <div>28,085</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>Fósforo</div> <div>30,973...</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>Azufre</div> <div>32,06</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>Cloro</div> <div>35,45</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argón</div> <div>39,948</div>	
4	<div>19</div> <div>K</div> <div>Potasio</div> <div>39,0983</div>	<div>20</div> <div>Ca</div> <div>Calcio</div> <div>40,078</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>Escandio</div> <div>44,955...</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>Titanio</div> <div>47,867</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>Vanadio</div> <div>50,9415</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>Cromo</div> <div>51,9961</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>Manganeso</div> <div>54,938...</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>Hierro</div> <div>55,845</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>Cobalto</div> <div>58,933...</div>	<div>28</div> <div>Ni</div> <div>Níquel</div> <div>58,6934</div>	<div>29</div> <div>Cu</div> <div>Cobre</div> <div>63,546</div>	<div>30</div> <div>Zn</div> <div>Zinc</div> <div>65,38</div>	<div>31</div> <div>Ga</div> <div>Gallio</div> <div>69,723</div>	<div>32</div> <div>Ge</div> <div>Germanio</div> <div>72,63</div>	<div>33</div> <div>As</div> <div>Arsénico</div> <div>74,921...</div>	<div>34</div> <div>Se</div> <div>Selenio</div> <div>78,971</div>	<div>35</div> <div>Br</div> <div>Bromo</div> <div>79,904</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>Kriptón</div> <div>83,798</div>	
5	<div>37</div> <div>Rb</div> <div>Rubidio</div> <div>85,4678</div>	<div>38</div> <div>Sr</div> <div>Estroncio</div> <div>87,62</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>Itrio</div> <div>88,905...</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>Zirconio</div> <div>91,224</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>Niobio</div> <div>92,906...</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>Molibdeno</div> <div>95,95</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>Tecnecio</div> <div>(98)</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>Rutenio</div> <div>101,07</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>Rodio</div> <div>102,90...</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>Paladio</div> <div>106,42</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>Plata</div> <div>107,86...</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>Cadmio</div> <div>112,414</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>Indio</div> <div>114,818</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>Estañio</div> <div>118,710</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>Antimonio</div> <div>121,760</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>Telurio</div> <div>127,60</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>Yodo</div> <div>126,90...</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenón</div> <div>131,293</div>	
6	<div>55</div> <div>Cs</div> <div>Cesio</div> <div>132,90...</div>	<div>56</div> <div>Ba</div> <div>Bario</div> <div>137,327</div>	<div>57-71</div>		<div>72</div> <div>Hf</div> <div>Hafnio</div> <div>178,49</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>Tantalio</div> <div>180,94...</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>Wolframio</div> <div>183,84</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>Renio</div> <div>186,207</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>Osmio</div> <div>190,23</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>Iridio</div> <div>192,217</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>Platino</div> <div>195,084</div>	<div>79</div> <div>Au</div> <div>Oro</div> <div>196,96...</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>Mercurio</div> <div>200,59</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>Talio</div> <div>204,38</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>Plomo</div> <div>207,2</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>Bismuto</div> <div>208,98...</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>Polonio</div> <div>(209)</div>	<div>85</div> <div>At</div> <div>Astatina</div> <div>(210)</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>Radón</div> <div>(222)</div>
7	<div>87</div> <div>Fr</div> <div>Francio</div> <div>(223)</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>Radio</div> <div>(226)</div>	<div>89-103</div>		<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordio</div> <div>(267)</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>Dubnio</div> <div>(268)</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgio</div> <div>(271)</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>Bohrio</div> <div>(272)</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>Hassio</div> <div>(276)</div>	<div>110</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerio</div> <div>(278)</div>	<div>111</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtio</div> <div>(281)</div>	<div>112</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenio</div> <div>(284)</div>	<div>113</div> <div>Cn</div> <div>Copernicio</div> <div>(285)</div>	<div>114</div> <div>Nh</div> <div>Nihonium</div> <div>(284)</div>	<div>115</div> <div>Fl</div> <div>Flerovio</div> <div>(289)</div>	<div>116</div> <div>Mc</div> <div>Moscovio</div> <div>(293)</div>	<div>117</div> <div>Lv</div> <div>Livermorio</div> <div>(293)</div>	<div>118</div> <div>Ts</div> <div>Tennessio</div> <div>(294)</div>	<div>119</div> <div>Og</div> <div>Oganesson</div> <div>(294)</div>



3

Complete el texto.

I) El grupo 17 O VIIA se denomina HALOGENOS.

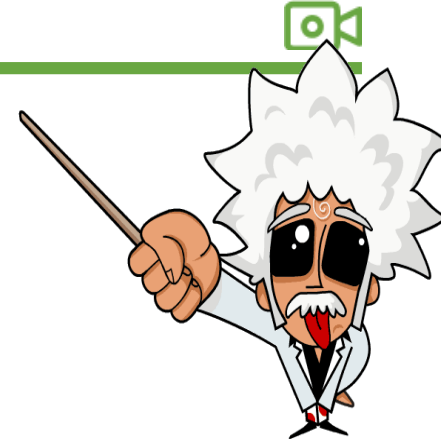
II) El no metal que a condiciones ambientales se encuentra en estado liquido BROMO.

RESOLUCIÓN

RECORDAR

Los no metales En condiciones ambientales algunos son sólidos, solo hay un líquido (el bromo), y los restantes son gaseosos

IA	Metales Alcalinos
IIA	Alcalinos Térreos
IIIA	Térreos o Boroides
IVA	Carbonoides
VA	Nitrogenoides
VIA	Anfígenos o Calcógenos
VIIA	Halógenos
VIIIA	Gases Nobles, Raros o Inertes





4

Encerrar en un círculo a los elementos representativos
y con un cuadrado a los elementos de transición

Fe, Cl, Br, Hg, O, Au, Ca, Na, k, He.

RESOLUCIÓN

RECORDAR



	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hidrógeno 1,008																	2 He Helio 4,0026...
2	3 Li Litio 6,94	4 Be Berilio 9,0121...																
3	11 Na Sodio 22,989...	12 Mg Magnesio 24,305																
4	19 K Potasio 39,0983	20 Ca Calcio 40,078	21 Sc Escandio 44,955...	22 Ti Titanio 47,867	23 V Vanadio 50,9415	24 Cr Cromo 51,9961	25 Mn Manganeso 54,938...	26 Fe Hierro 55,845	27 Co Cobalto 58,933...	28 Ni Níquel 58,6934	29 Cu Cobre 63,546	30 Zn Cinc 65,38	31 Ga Gallio 69,723	32 Ge Germanio 72,63	33 As Arsénico 74,921...	34 Se Selenio 78,971	35 Br Bromo 79,904	36 Kr Kriptón 83,798
5	37 Rb Rubidio 85,4678	38 Sr Estroncio 87,62	39 Y Itrio 88,905...	40 Zr Circonio 91,224	41 Nb Niobio 92,906...	42 Mo Molibdeno 95,95	43 Tc Tecnecio (98)	44 Ru Rutenio 101,07	45 Rh Rodio 102,90...	46 Pd Paladio 106,42	47 Ag Plata 107,86...	48 Cd Cadmio 112,414	49 In Indio 114,818	50 Sn Estañio 118,710	51 Sb Antimonio 121,760	52 Te Telurio 127,60	53 I Yodo 126,90...	54 Xe Xenón 131,293
6	55 Cs Cesio 132,90...	56 Ba Bario 137,327	57-71	72 Hf Hafnio 178,49	73 Ta Tantalio 180,94...	74 W Wolframio 183,84	75 Re Renio 186,207	76 Os Osmio 190,23	77 Ir Iridio 192,217	78 Pt Platino 195,084	79 Au Oro 196,96...	80 Hg Mercurio 200,59	81 Tl Talio 204,38	82 Pb Plomo 207,2	83 Bi Bismuto 208,98...	84 Po Polonio (209)	85 At Astatido (210)	86 Rn Radón (222)
7	87 Fr Francio (223)	88 Ra Radio (226)	89-103	104 Rf Rutherfordio (267)	105 Db Dubnio (268)	106 Sg Seaborgio (271)	107 Bh Bohrio (272)	108 Hs Hassio (270)	109 Mt Meitnerio (278)	110 Ds Darmstadtio (281)	111 Rg Roentgenio (280)	112 Cn Copernicio (285)	113 Nh Nihonium (284)	114 Fl Flerovio (289)	115 Mc Moscovio (288)	116 Lv Livermorio (293)	117 Ts Tennessine (294)	118 Og Oganesson (294)
	57 La Lantano 138,90...	58 Ce Cerio 140,116	59 Pr Praseodimio 140,90...	60 Nd Neodimio 144,242	61 Pm Prometio (145)	62 Sm Samario 150,36	63 Eu Europio 151,964	64 Gd Gadolinio 157,25	65 Tb Terbio 158,92...	66 Dy Disprobio 162,500	67 Ho Holmio 164,93...	68 Er Erbio 167,259	69 Tm Tulio 168,93...	70 Yb Iterbio 173,054	71 Lu Lutecio 174,96...			
	89 Ac Actinio (227)	90 Th Torio 232,03...	91 Pa Protactinio 231,03...	92 U Uranio 238,02...	93 Np Neptunio (237)	94 Pu Plutonio (244)	95 Am Americio (243)	96 Cm Curio (247)	97 Bk Berkelio (247)	98 Cf Californio (251)	99 Es Einsteinio (252)	100 Fm Fermio (257)	101 Md Mendelevio (258)	102 No Nobelio (259)	103 Lr Lawrencio (262)			



5

Escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda.

- a. Generalmente, en un mismo periodo, los elementos químicos tienen propiedades químicas similares. (**F**)
- b. En un mismo grupo, los elementos tienen propiedades físicas Similares . (**F**)
- c. Todos los elementos metálicos son buenos conductores de electricidad. (**V**)

RESOLUCIÓN

PERIODO

Estos elementos tienen propiedades químicas y físicas diferentes .

GRUPO

Estos elementos tienen propiedades químicas similares.

METALES

Son buenos conductores del calor y de la corriente eléctrica



6

Relacione correctamente:

I. ALCALINOS

II. GASES NOBLES

III. CARBONOIDES

IV. ANFÍGENOS

a) He , Ne , Kr , Xe

b) C , Si , Ge , Sn

c) Li , Na , K , Rb

d) O , S , Se , Te.



RESOLUCIÓN

I (c)

III (b)

II (a)

IV (d)

Grupo		Electrones de valencia	Denominación
IUPAC	Tradicional o común		
1	IAns ¹	metales alcalinos (excepto H)
2	IIAns ²	metales alcalinos térreos
13	IIIAns ² np ¹	boroides o térreos
14	IVAns ² np ²	carbonoides
15	VAns ² np ³	nitrogenoides
16	VIAns ² np ⁴	anfígenos o calcógenos
17	VIIAns ² np ⁵	halógenos
18	VIIIAns ² np ⁶ He: 1s ² (excepción)	gases nobles o gases raros



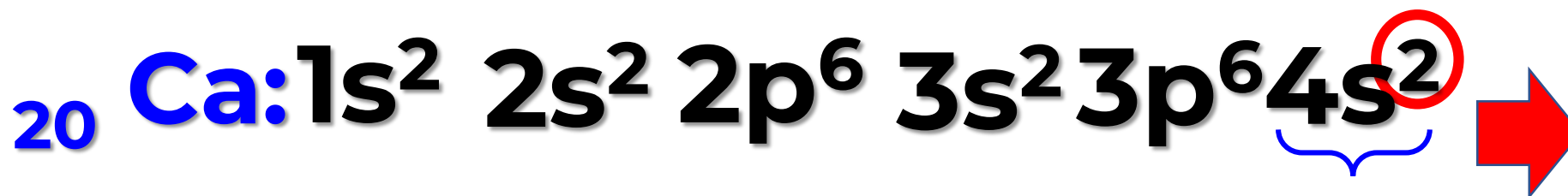
7

Determine el periodo y grupo de un elemento que tiene numero atómico igual a 20

RESOLUCIÓN**RECORDAR**

SI LA CONFIGURACIÓN
ELECTRÓNICA TERMINA EN **S O P**

GRUPO = (# e⁻ de valencia) A



mayor nivel

Periodo: 4
Grupo: IIA

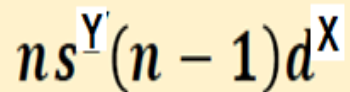


8

Determine el periodo y grupo de un elemento que tiene numero atómico igual a 28.

RESOLUCIÓN

SI LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA TERMINA EN **d**



Periodo: $\uparrow n$

Grupo: $(Y + X) B$

Si $Y + x = 8, 9, 10 \rightarrow$ Grupo VIII B (8), (9), (10)

Si $Y + x = 11 \rightarrow$ Grupo I B (11)

Si $Y + x = 12 \rightarrow$ Grupo II B (12)

$_{30}\text{Ni}$:



mayor nivel

Periodo: 4
Grupo: VIIB

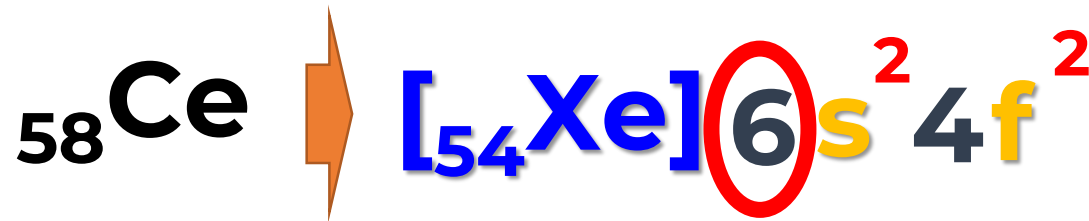


9

Determine el periodo y grupo de un elemento que tiene numero atómico igual a 58

RESOLUCIÓN

SI LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA TERMINA EN **f = IIIB**



Periodo: 6

Grupo: **IIIB**

Ce



CERIO:
Fluido catalizador para refinerías de petróleo, pedernales de ferrocerio para encendedores.

Número atómico: **58**



10

Si se quiere usar un elemento químico para que se use como conductor eléctrico entonces cual elemento recomienda usar :

 $_{27}\text{X}$ $_{17}\text{Y}$ **RESOLUCIÓN**

SE RECOMIENDA USAR EL X POR SER UN METAL