

# Boletín Cambios Químicos I – F y Q E.S.O.

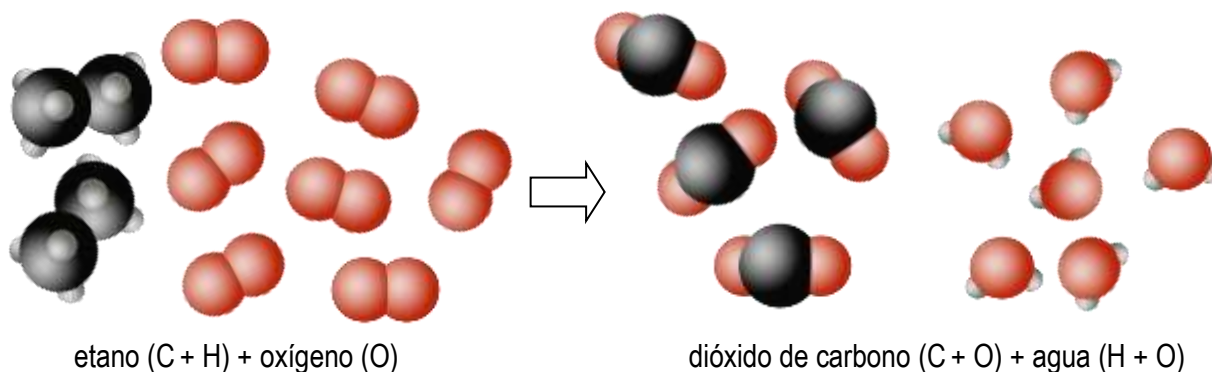
1. Utilizando la tabla periódica, indica el nombre de cada uno de estos elementos:

- |       |       |       |
|-------|-------|-------|
| a. Rb | j. W  | s. U  |
| b. H  | k. Mo | t. Bi |
| c. Cl | l. Ta | u. Pa |
| d. Al | m. Au | v. Ho |
| e. C  | n. Pb | w. O  |
| f. Po | o. Pd | x. Ne |
| g. Te | p. Ni | y. Er |
| h. Rn | q. Fe | z. Ca |
| i. Cs | r. V  | aa. K |

2. Utilizando la tabla periódica, indica el símbolo de cada uno de estos elementos:

- |              |              |             |
|--------------|--------------|-------------|
| a. Bromo     | j. Indio     | s. Bario    |
| b. Kriptón   | k. Platino   | t. Talio    |
| c. Magnesio  | l. Germanio  | u. Estaño   |
| d. Berquelio | m. Boro      | v. Tecnecio |
| e. Titanio   | n. Nitrógeno | w. Rodio    |
| f. Circonio  | o. Francio   | x. Actinio  |
| g. Itrio     | p. Selenio   | y. Cesio    |
| h. Cobre     | q. Fósforo   | z. Eistenio |
| i. Rutenio   | r. Yodo      | aa. Paladio |

3. Podrías escribir la siguiente reacción de combustión del etano.



4. De las sustancias anteriores indica cuales son compuestos y cuales son elementos.

5. Sabiendo que en la formación del amoníaco se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- ¿Qué masa de nitrógeno hará falta para producir 102 g de amoníaco? ¿Y de hidrógeno?

# Tabla Periódica de los Elementos de la RSEQ

1 <b>H</b> hidrógeno 1,008 [1,0078, 1,0082]																	18 <b>He</b> helio 4,0026
3 <b>Li</b> litio 6,94 [6,936, 6,997]	4 <b>Be</b> berilio 9,0122	Clave: número atómico <b>Símbolo</b> nombre peso atómico convencional peso atómico estándar										13 <b>B</b> boro 10,81 [10,806, 10,821]	14 <b>C</b> carbono 12,011 [12,009, 12,012]	15 <b>N</b> nitrógeno 14,007 [14,006, 14,008]	16 <b>O</b> oxígeno 15,999 [15,999, 16,000]	17 <b>F</b> flúor 18,998	10 <b>Ne</b> neón 20,180
11 <b>Na</b> sodio 22,990	12 <b>Mg</b> magnesio 24,305 [24,304, 24,307]	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 <b>Al</b> aluminio 26,982	14 <b>Si</b> silicio 28,085 [28,084, 28,086]	15 <b>P</b> fósforo 30,974	16 <b>S</b> azufre 32,06 [32,059, 32,076]	17 <b>Cl</b> cloro 35,45 [35,446, 35,457]	18 <b>Ar</b> argón 39,948
19 <b>K</b> potasio 39,098	20 <b>Ca</b> calcio 40,078(4)	21 <b>Sc</b> escandio 44,956	22 <b>Ti</b> titanio 47,867	23 <b>V</b> vanadio 50,942	24 <b>Cr</b> cromo 51,996	25 <b>Mn</b> manganeso 54,938	26 <b>Fe</b> hierro 55,845(2)	27 <b>Co</b> cobalto 58,933	28 <b>Ni</b> níquel 58,693	29 <b>Cu</b> cobre 63,546(3)	30 <b>Zn</b> zinc 65,38(2)	31 <b>Ga</b> galio 69,723	32 <b>Ge</b> germanio 72,630(8)	33 <b>As</b> arsénico 74,922	34 <b>Se</b> selenio 78,971(8)	35 <b>Br</b> bromo 79,904 [79,901, 79,907]	36 <b>Kr</b> kriptón 83,798(2)
37 <b>Rb</b> rubidio 85,468	38 <b>Sr</b> estroncio 87,62	39 <b>Y</b> itrio 88,906	40 <b>Zr</b> circonio 91,224(2)	41 <b>Nb</b> niobio 92,906	42 <b>Mo</b> molibdeno 95,95	43 <b>Tc</b> tecnecio	44 <b>Ru</b> rutenio 101,07(2)	45 <b>Rh</b> rodio 102,91	46 <b>Pd</b> paladio 106,42	47 <b>Ag</b> plata 107,87	48 <b>Cd</b> cadmio 112,41	49 <b>In</b> indio 114,82	50 <b>Sn</b> estaño 118,71	51 <b>Sb</b> antimonio 121,76	52 <b>Te</b> telurio 127,60(3)	53 <b>I</b> yodo 126,90	54 <b>Xe</b> xenón 131,29
55 <b>Cs</b> cesio 132,91	56 <b>Ba</b> bario 137,33	57-71 lantanoides	72 <b>Hf</b> hafnio 178,49(2)	73 <b>Ta</b> tántalo 180,95	74 <b>W</b> wolframio 183,84	75 <b>Re</b> renio 186,21	76 <b>Os</b> osmio 190,23(3)	77 <b>Ir</b> iridio 192,22	78 <b>Pt</b> platino 195,08	79 <b>Au</b> oro 196,97	80 <b>Hg</b> mercurio 200,59	81 <b>Tl</b> talio 204,38 [204,38, 204,39]	82 <b>Pb</b> plomo 207,2	83 <b>Bi</b> bismuto 208,98	84 <b>Po</b> polonio	85 <b>At</b> astato	86 <b>Rn</b> radón
87 <b>Fr</b> francio	88 <b>Ra</b> radio	89-103 actinoides	104 <b>Rf</b> rutherfordio	105 <b>Db</b> dubnio	106 <b>Sg</b> seaborgio	107 <b>Bh</b> bohrio	108 <b>Hs</b> hasio	109 <b>Mt</b> meitnerio	110 <b>Ds</b> darmstatio	111 <b>Rg</b> roentgenio	112 <b>Cn</b> copernicio	113 <b>Nh</b> nihonio	114 <b>Fl</b> flerovio	115 <b>Mc</b> moscovio	116 <b>Lv</b> livermorio	117 <b>Ts</b> teneso	118 <b>Og</b> oganesón



57 <b>La</b> lantano 138,91	58 <b>Ce</b> cerio 140,12	59 <b>Pr</b> praseodimio 140,91	60 <b>Nd</b> neodimio 144,24	61 <b>Pm</b> prometio	62 <b>Sm</b> samario 150,36(2)	63 <b>Eu</b> europio 151,96	64 <b>Gd</b> gadolinio 157,25(3)	65 <b>Tb</b> terbio 158,93	66 <b>Dy</b> disproso 162,50	67 <b>Ho</b> holmio 164,93	68 <b>Er</b> erbio 167,26	69 <b>Tm</b> tulio 168,93	70 <b>Yb</b> iterbio 173,05	71 <b>Lu</b> lutecio 174,97
89 <b>Ac</b> actinio	90 <b>Th</b> torio 232,04	91 <b>Pa</b> protactinio 231,04	92 <b>U</b> uranio 238,03	93 <b>Np</b> neptunio	94 <b>Pu</b> plutonio	95 <b>Am</b> americio	96 <b>Cm</b> curio	97 <b>Bk</b> berkelio	98 <b>Cf</b> californio	99 <b>Es</b> einsteinio	100 <b>Fm</b> fermio	101 <b>Md</b> mendelevio	102 <b>No</b> nobelio	103 <b>Lr</b> lawrencio

Esta tabla periódica es la traducción de la versión realizada por la IUPAC con fecha 28 de noviembre de 2016. Para acceder a información actualizada sobre esta tabla se recomienda consultar [www.iupac.org](http://www.iupac.org).  
Derechos reservados ©2016 IUPAC, la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada.