

Ciencias químicas y sus estrategias de aprendizaje

- I- Identifica cada una de las partes, tanto del elemento, como de la tabla periódica, para ello arrastra los recuadros presentados en el lugar correspondiente.

20 40.078
Ca
 Calcium

Número
atómico

Masa
atómica

Símbolo

Grupos o
familias

Nombre del
elemento

Periodos

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	1 H																	2 He	
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca		21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	
7	87 Fr	88 Ra	*	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og	

*	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
*	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

II- Relaciona correctamente las columnas

- | | |
|--|----------------------------|
| 1- Número de grupos o familias de la tabla periódica | Grupo 17: Halógenos |
| 2- Número de periodos en la tabla periódica | 118 |
| 3- Número de elementos de la tabla periódica actual | 7 |
| 4- Grupo al que pertenece el Cloro (Cl) | Grupo 1: Metales alcalinos |
| 5- Grupo al que pertenece el Rubidio (Rb) | 18 |

III- Selecciona el bloque correspondiente a cada color y contesta:

1	2															13	14	15	16	17	18
H	He															B	C	N	O	F	Ne
Li	Be															Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12					Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn					In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd					Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg					Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn										

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

- Los bloques nos indican

IV- Clasifica como metal (M), no metal (NM) y metaloide (MT) de acuerdo a las características presentadas

- 1- Buenos conductores de calor y electricidad
- 2- Pueden ser tanto brillantes como opacos, y su forma puede cambiar fácilmente.
- 3- Poseen alta densidad
- 4- Presentan baja densidad, son frágiles y quebradizos, no forman hilos ni láminas, su superficie es opaca, y no reflejan la luz
- 5- Son malos conductores de calor y electricidad, y suelen ser aislante o semiconductor de la electricidad.