

Ciencias químicas y sus estrategias de aprendizaje

I- Identifica cada una de las partes, tanto del elemento, como de la tabla periódica.

The diagram shows a central square box representing an element from the periodic table. Inside the box, the atomic number '20' is in the top left, the atomic mass '40.078' is in the top right, the chemical symbol 'Ca' is in the center, and the element name 'Calcium' is at the bottom. Five arrows point from the box to empty rectangular boxes for labeling: one from the top-left corner, one from the top-right corner, one from the left side, one from the bottom, and one from the right side.

[illegible]

II- 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

III-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.