



# CHEMISTRY

## RETROALIMENTACIÓN

**1th**  
SECONDARY

**TOMO 7**



 **SACO OLIVEROS**

Según la historia de la tabla periódica, relacione correctamente:

- a. Johann Dobereiner ( **d** ) Sistema helicoidal
- b. Jacob Berzelius ( **a** ) Las Triadas
- c. Willian Prout ( **b** ) Electropositivos y Electronegativos
- d. Alexandre Chancourtois ( **c** ) Los elementos están constituidos por H.



**Rpta: dabc**

De la siguiente triada, halle el valor de x:

ELEMENTO	A	B	C
PESO ATOMICO	X	80	124

**Solución:**

$$80 = \frac{X + 124}{2}$$
$$X = 36$$

**Rpta: 36**

Según la historia de la tabla periódica, relacione correctamente :

- |                           |  |
|---------------------------|--|
| a. John Newlands.         | ( <b>b</b> ) Clasificación con Pesos atómicos. |
| b. Dimitri I. Mendeleiev. | ( <b>a</b> ) Ley de Octavas.                   |
| c. Henry Moseley          | ( <b>d</b> ) Crea la tabla periódica larga.    |
| d. Alfred Warner          | ( <b>c</b> ) Ley periódica moderna.            |



**Rpta: badc**

Indique la cantidad de protones :

1. Cs

55

48

2. Cd

7

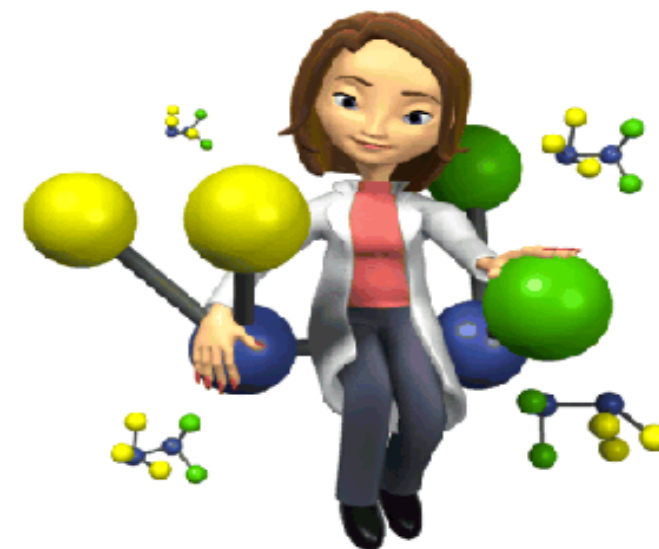
15

47

3. N

4. P

CHEMISTRY



Escriba dos elementos que pertenezcan a los grupos.

I. IA

**Fr, Rb**

II. IIA

**Ra, Ba**

III. IIIB

**Lr, Lu**

IV. IVB

**Hf ,Rf**

V. VB

**V, Nb**



Es un metal que pertenece a un grupo representativo, además es utilizado en la fabricación de blindajes y en la industria armamentística.

A) O

B) S

C) C

~~D) Pb~~

E) Zn

**SOLUCIÓN :**

EL Plomo es un metal que se encuentra en el grupo IVA

**RPTA : D**

De los siguientes elementos químicos, cuáles son líquidos a temperatura ambiental ?

A) Br y Hf

B) H y B

C) Br y Hs

D) Hg y B

E) ~~B~~ y Hg**Solución:****Rpta: E**



Los metales tienen \_\_\_\_\_ y los no metales son \_\_\_\_\_.

- A) Buena conductividad eléctrica, dúctiles.
- B) Electronegatividades altas, quebradizos en estado sólido
- C) Electronegatividades bajas, quebradizos en estado sólido.
- D) Forman aniones, Buenos aislantes térmicos.
- E) Electronegatividades bajas, Metálico, Malos conductores eléctricos.

**Solución:**

		1A											3A	4A	5A	6A	7A		
		<b>H</b> 2.1	2A											<b>B</b> 2.0	<b>C</b> 2.5	<b>N</b> 3.0	<b>O</b> 3.5	<b>F</b> 4.0	
1		<b>Li</b> 1.0	<b>Be</b> 1.5											<b>Al</b> 1.5	<b>Si</b> 1.8	<b>P</b> 2.1	<b>S</b> 2.5	<b>Cl</b> 3.0	
2		<b>Na</b> 0.9	<b>Mg</b> 1.2	3B	4B	5B	6B	7B	8B			1B	2B	<b>Ga</b> 1.6	<b>Ge</b> 1.8	<b>As</b> 2.0	<b>Se</b> 2.4	<b>Br</b> 2.8	
3		<b>K</b> 0.8	<b>Ca</b> 1.0	<b>Sc</b> 1.3	<b>Ti</b> 1.5	<b>V</b> 1.6	<b>Cr</b> 1.6	<b>Mn</b> 1.5	<b>Fe</b> 1.8	<b>Co</b> 1.8	<b>Ni</b> 1.8	<b>Cu</b> 1.9	<b>Zn</b> 1.7	<b>In</b> 1.7	<b>Sn</b> 1.8	<b>Sb</b> 1.9	<b>Te</b> 2.1	<b>I</b> 2.5	
4		<b>Rb</b> 0.8	<b>Sr</b> 1.0	<b>Y</b> 1.2	<b>Zr</b> 1.4	<b>Nb</b> 1.6	<b>Mo</b> 1.8	<b>Tc</b> 1.9	<b>Ru</b> 2.2	<b>Rh</b> 2.2	<b>Pd</b> 2.2	<b>Ag</b> 1.9	<b>Cd</b> 1.7	<b>Tl</b> 1.8	<b>Pb</b> 1.8	<b>Bi</b> 1.9	<b>Po</b> 2.0	<b>At</b> 2.2	
5		<b>Cs</b> 0.7	<b>Ba</b> 0.9	<b>La*</b> 1.1	<b>Hf</b> 1.3	<b>Ta</b> 1.5	<b>W</b> 1.7	<b>Re</b> 1.9	<b>Os</b> 2.2	<b>Ir</b> 2.2	<b>Pt</b> 2.2	<b>Au</b> 2.4	<b>Hg</b> 1.9	<b>Tl</b> 1.8	<b>Pb</b> 1.8	<b>Bi</b> 1.9	<b>Po</b> 2.0	<b>At</b> 2.2	
6		<b>Fr</b> 0.7	<b>Ra</b> 0.9	<b>Ac†</b> 1.1															
7																			

Below 1.0

1.0–1.4

1.5–1.9

2.0–2.4

2.5–2.9

3.0–4.0

\*Lanthanides: 1.1–1.3

†Actinides: 1.3–1.5



**Rpta: E**

Qué elemento químico es un buen conductor del calor ?

A) O    B) N    C) S    D) C    ~~E) Ag~~

**Solución:**

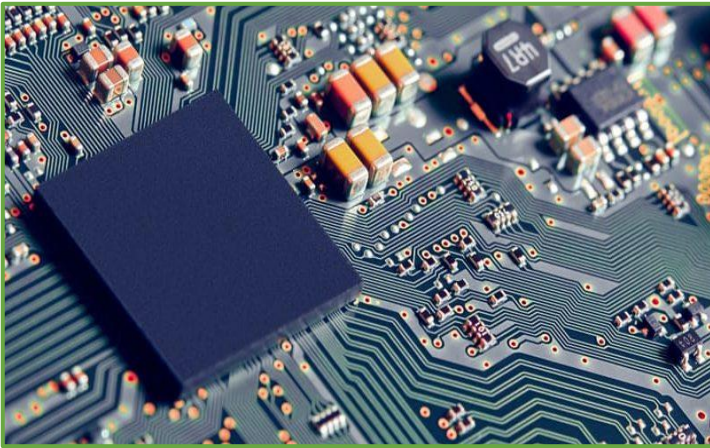
Conductividad Térmica de metales	
Metal	Conductividad térmica $K$ (W/m·K)
Aluminio	209.3
Acero	45
Cobre	389.6
Latón	85.5
Plata	418.7
Plomo	34.6



**Rpta : E**



El Silicio (Si) es un elemento químico metaloide, número atómico 14 y está situado en el grupo IVA de la tabla periódica de los elementos químicos. Es el segundo elemento más abundante en la corteza terrestre después del Oxígeno.



El Silicio es utilizado en la fabricación de aparatos electrónicos específicamente en los chips y microprocesadores de los artefactos que utilizamos en la vida cotidiana.

Es correcto con lo leído sobre el Silicio :



- A) Es el elemento químico menos abundante.
- ☒ B) Es un metaloide utilizado en la industria electrónica.
- C) Es utilizado como limpiador de superficies..
- D) Es utilizado en la industria alimentaria como preservante.
- E) Es un no metal con una buena conductividad de calor.



# RECORDAR

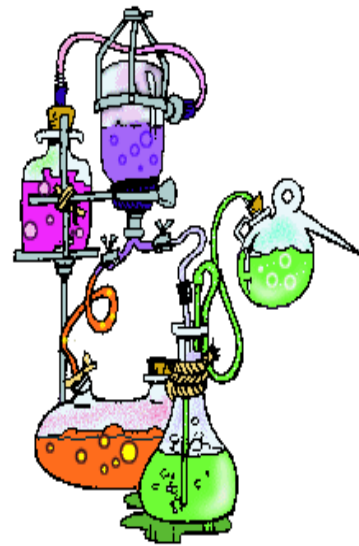
# TABLA PERIODICA

2

A simplified periodic table with colored blocks. The first two columns are blue. The next six columns are light blue. The next six columns are yellow. The last two columns are green. The elements shown are: B (5), Si (14), Ge (32), As (33), Sb (51), Te (52), Po (84), At (85), and Fr (117).



McGraw-Hill

 **NO LEFT TURN**

**Rpta : El Si es un metaloide utilizado en la industria electrónica**