



# 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
MASA ATOMICA	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 Werner         | <b>c</b> | ( ) Ley periódica moderna.            |



**Rpta: badc**

# Indique la cantidad de protones :

1. Cs

55

2. Cd

48

3. N

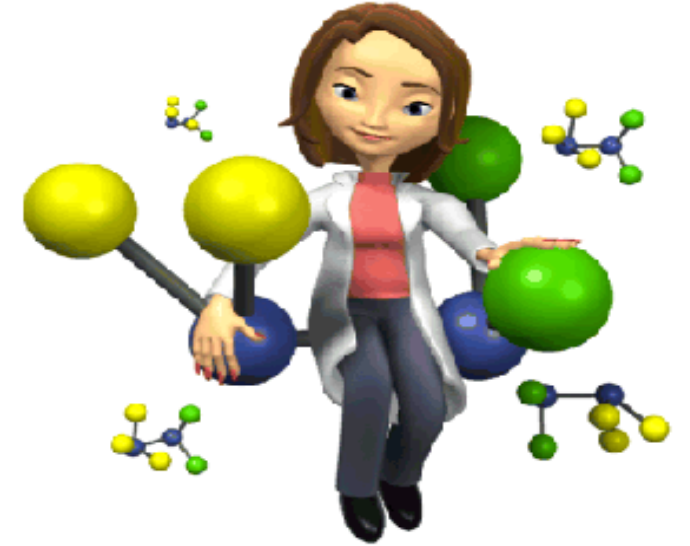
7

4. P

15

5. Ag

47



# Escriba dos elementos que pertenezcan a los grupos.

➤ IA

**Fr, Rb**



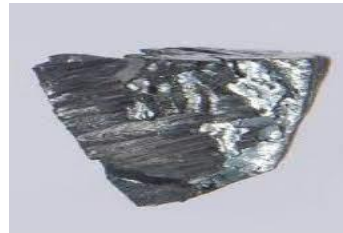
➤ IIA

**Ra, Ba**



➤ IIIB

**Lr, Lu**



➤ IVB

**Hf, Rf**



➤ 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

**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) Br y Hg

**Solución:**



**Rpta: D**





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

A) Buena conductividad eléctrica, dúctiles.

B) Electronegatividades altas, quebradizos en estado sólido

C) Electronegatividades bajas, buenos conductores eléctricos.

**D) Color Gris metálico, Malos conductores eléctricos.**

## Solución:

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



**Rpta: D**

# Qué elemento químico es un buen conductor del calor ?

A) O    B) N    C)     D) Ag

**Solución:**

## Conductividad Térmica de metales

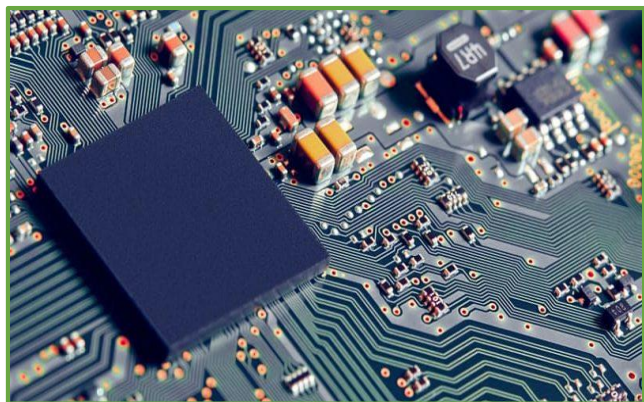
Metal	Conductividad térmica $K$ (W/m·K)
Aluminio	209.3
Acero	45
Cobre	389.6
Latón	85.5
Plata	418.7
Plomo	34.6



**Rpta : D**



**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.**

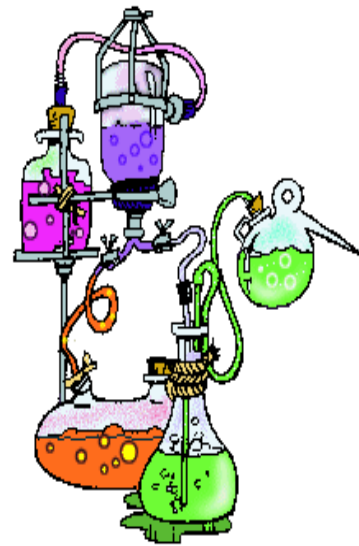




RECORDAR

# TABLA PERIODICA

24

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

**Rpta : B**