



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) Clasificación con Pesos atómicos. |
| b. Dimitri I. Mendeleiev. | a) Ley de Octavas. |
| c. Henry Moseley | d) Crea la tabla periódica larga. |
| d. Alfred Werner | c) Ley periódica moderna. |



Rpta: badc

Indique la cantidad de protones :

1. Cs

55

2. Cd

48

3. N

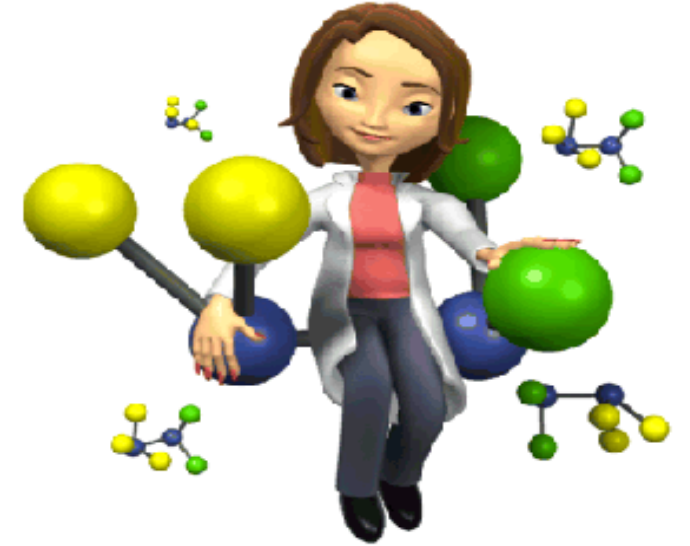
7

4. P

15

5. Ag

47



Escriba dos elementos que pertenezcan a los grupos.

➤ IA

Fr, Rb



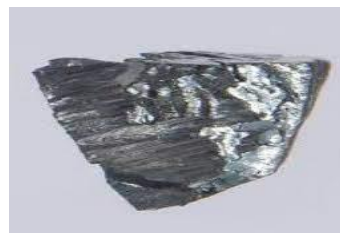
➤ IIA

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 electricos.

Color Gris metálico, Malos conductores eléctricos.

Solución:

	1A												2A												3A		4A	5A	6A	7A
1	H 2.1																													
2	Li 1.0	Be 1.5																							B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0	
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) S ~~D) Ag~~

Solución:

Conductividad Térmica de metales

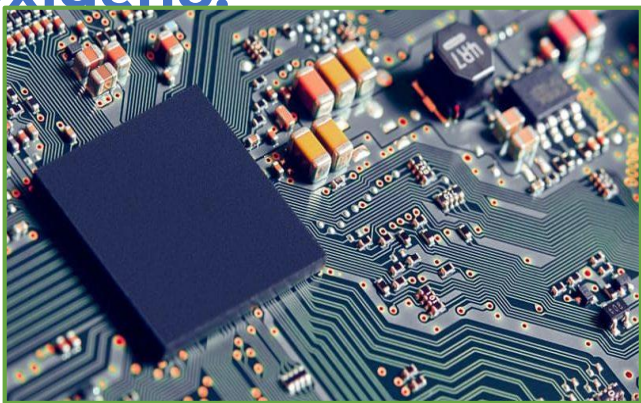
Metal	Conductividad térmica K (W/m·K)
Aluminio	209.3
Acero	45
Cobre	389.6
Latón	85.5
Plata	418.7
Plomo	34.6



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.**
- E) Es un no metal con una buena conductividad de calor.**



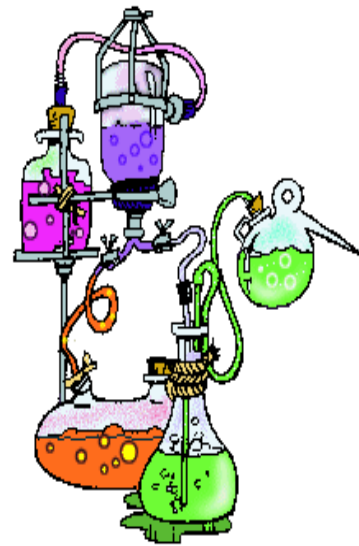
RECORDAR

TABLA PERIODICA

(24)

Legend:

- METALOS
- METALOIDES
- NO-METALOS



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

Rpta : C