



# CHEMISTRY

Chapter 22, 23, 24.

**1th**  
SECONDARY

**RETROALIMENTA  
CIÓN**

---

**TOMO 8**



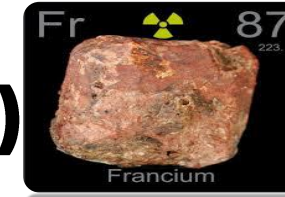
 **SACO OLIVEROS**

1

Según la clasificación de los metales, relacione los siguientes:

a. Alcalinotérreos

(**d**) Francio (Fr)



b. Metales Representativos

(**a**) Estroncio (

ESTRONCIO



(**b**) Talio (Tl).



c. Metales de Transición

(**c**) Platino (Pt).



**Rpta:  
dabc**



2

**Es una característica de los metales:**

**A. Son opacos.**

**B. No conducen la corriente eléctrica.**

**C. Se reducen ganando electrones.**

**D. Se oxidan perdiendo electrones.**



**Los metales tienen la tendencia a perder electrones.**

**Rpta:  
D**



3

## Según la clasificación de los metales relacione los siguientes :

a. Metales ligeros.

( **c** ) Galio, Aluminio y Plomo.

b. Metales pesados.

( **a** ) Calcio, Magnesio y Sodio.

c. Metales Representativos.

( **b** ) Cobre, Hierro y Plata.

The image shows a standard periodic table of elements. The word "METALES" is written in large, bold, black capital letters across the top of the metal region, which includes groups 1 through 10. The table is color-coded: metals are in shades of blue and green, non-metals are in shades of yellow and orange, and noble gases are in light blue. The lanthanide and actinide series are shown at the bottom.

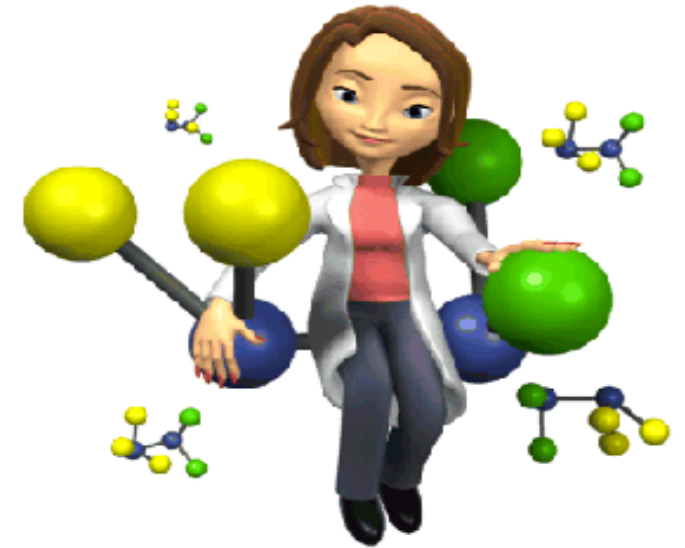
**Rpta: cab**



4

**No es una propiedad de los No Metales:**

- A. Son opácos.
- B. Bajos puntos de fusión y ebullición.
- C. Se reducen (ganan electrones).
- D. Buena conductividad eléctrica.**
- E. Sus densidades son bajas.



**Solución:**

**Los metales tienen una buena conductividad eléctrica y calorífica.**



**Rpta: D**



5

**Escriba dos elementos no metálicos que pertenezcan a las siguientes familias:**



**A. Gases Nobles**

**Rn, Ar**

**B. Nitrogenoides**

**N, P**

**C. Anfígenos**

**S, Se**

**D. Halógenos**

**Br ,I**



6

El \_\_\_\_\_ es el gas más abundante en el aire y el \_\_\_\_\_ es el más abundante del universo.



- ☒ A. Nitrógeno-Hidrógeno
- ☐ B. Hidrógeno-Nitrógeno
- ☐ C. Cloro-Bromo
- ☐ D. Oxígeno-Hidrógeno
- ☐ E. Flúor-Hidrógeno



**Solución:**

**El Hidrógeno es el más abundante del universo y el Nitrógeno es el gas más abundante en el aire .**



**RPTA: A**



**7** Indique un metal-metaloide-no me  
respectivamente :

A) Pt-O-Si

D) Hg-Br-Cl

~~B)~~ Au-Sb-

Ar  
E) Br-Hg-Ra

C) Ca-Mg-Si

**Solución:**

**De acuerdo a la serie tenemos :  
Oro-Antimonio-Argón**

**Rpta: B**





8

**Indique el período y el grupo de los siguientes elementos químicos**

**A) Fósforo (P)**\_\_\_\_\_

**Periodo 3,  
grupoVA**

**B) Aluminio (Al)**\_\_\_\_\_

**Periodo 3,  
grupoIIIA**

**C) Cloro (Cl)**\_\_\_\_\_

**Periodo 3,  
grupoVIIA**

**D) Azufre (S)**\_\_\_\_\_

**Periodo 3,  
grupoVIA**

**E) Magnesio (Mg)**\_\_\_\_\_

**Periodo 3,  
grupoIIA**



9

**De acuerdo a la posición de un elemento químico en la tabla periódica, indique si es un metal, metaloide o no metal, los siguientes elementos químicos que se muestran:**

- A) A, B y C son metaloides**  
**B) A, B y C son metales**  
**C) A, B y C son no metales**  
**D) A(metal),B(no metal),C(metaloide)**  
**E) A(metaloide), B(metal), C(no metal)**

## Solució n:

## Según la posición de los elementos químicos:

**A corresponde a un metal (W).**  
**B corresponde a un no metal (H).**  
**C corresponde a un metaloide (Si).**



# ¿Qué se muestran?

The diagram shows a periodic table with the following labels:

- Groups (Grupos):** I A, II A, III A, IV A, V A, VI A, VII A, VIII A, III B, IV B, V B, VI B, VII B, VIII B, I B, II B.
- Periods (Periodos):** 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8.

Three elements are highlighted with yellow boxes and labeled:

- B** (Boron) is located in Period 1, Group I A.
- A** (Iron) is located in Period 6, Group VI B.
- C** (Carbon) is located in Period 3, Group IV A.

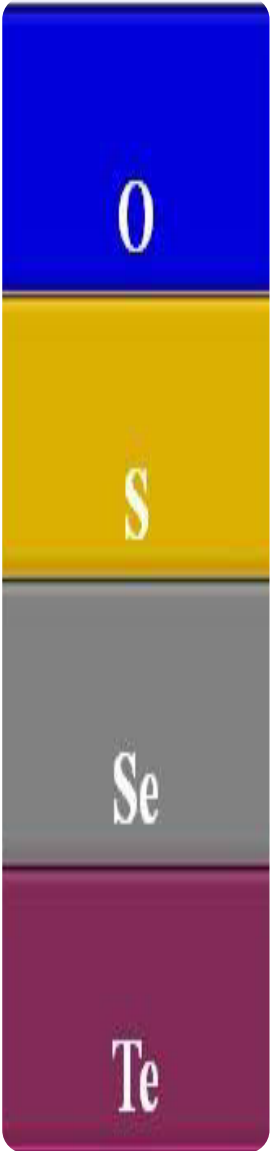
**Rpta: D**



10

El carácter no metálico es la característica que tienen los no metales de ganar electrones. En un periodo, el C.N.M (carácter no metálico) se incrementa al aumentar la carga nuclear (aumento de protones) y en un grupo aumenta conforme disminuye la carga nuclear (disminución de protones). En base a esto ordene de menor a mayor carácter no metálico con respecto a la familia de los Anfígenos.

- A)  $\text{In} < \text{Ga} < \text{Al} < \text{B}$
- B)  $\text{F} < \text{Cl} < \text{Br} < \text{I}$
- C)  $\text{O} < \text{S} < \text{Se} < \text{Te}$
- D)  $\text{I} < \text{Br} < \text{Cl} < \text{F}$
- E)  $\text{Te} < \text{Se} < \text{S} < \text{O}$

**Rpta : E**



PREGUNTA:

GRACIAS