



# CHEMISTRY

RETROALIMENTACIÒ  
N

**1st**

SECONDARY

**TOMO V -VI**

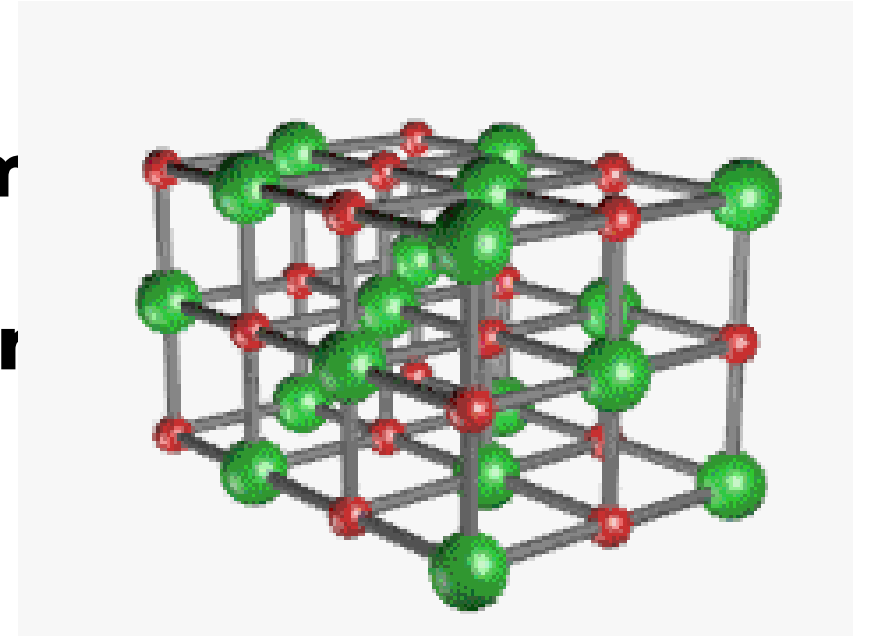


 **SACO OLIVEROS**

PREGUNTA: 1

**LOS CATIONES Y ANIONES PUEDEN SER:**

- ☒ **A) Positivos y Negativos respectivamente.**
- ☐ **B) Protones y Neutrones respectivamente.**
- ☐ **C) Elementos y compuestos.**
- ☐ **D) Positivos y Neutros.**



**Rpta: A**



## PREGUNTA 2

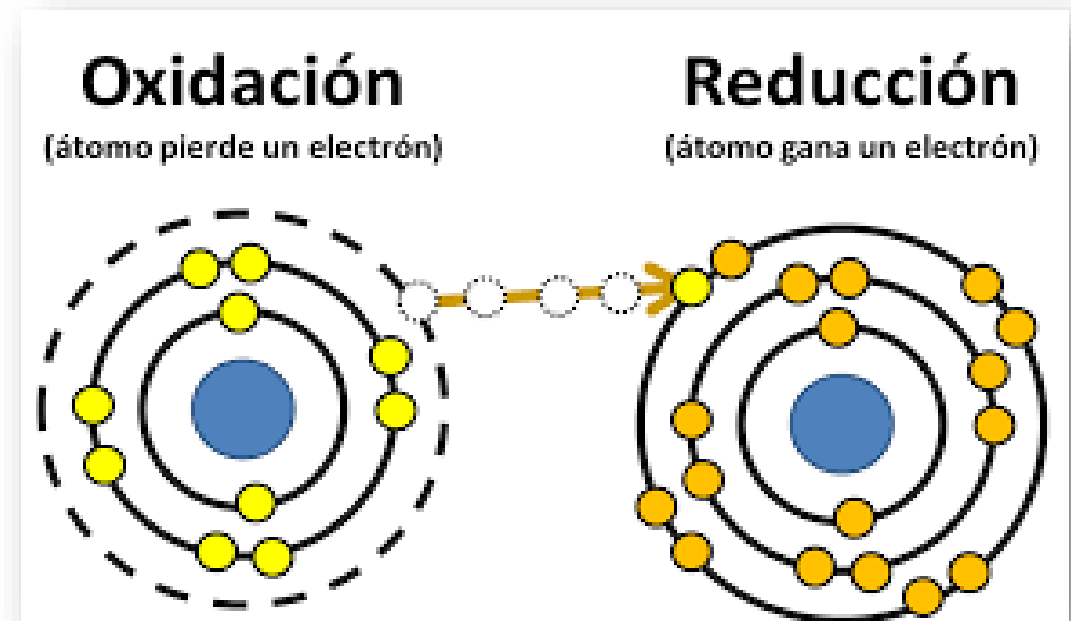
**Proceso por el cual un átomo neutro gana y pierde electrones respectivamente:**

 **Reducción y Oxidación**

**II. Oxidación y Reducción**

**III. Anión y Cation**

**IV. Positivos y Negativos**

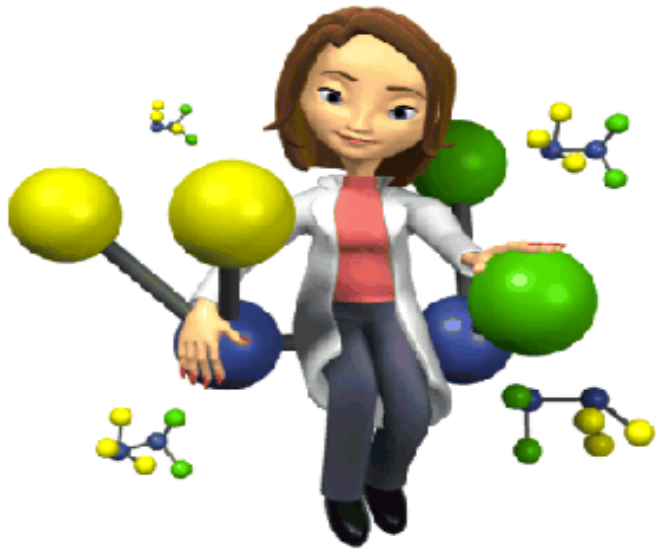


**Rpta: I**



PREGUNTA: 3

**Mencione el tipo de ión:**



1)  $\text{Cs}^{+1}$  **CATIÓN MONOVALENTE**

2)  $\text{Cd}^{2+}$  **CATIÓN DIVALENTE**

3)  $\text{N}^{-3}$  **ANIÓN TRIVALENTE**

4)  $\text{P}^{-3}$  **ANIÓN TRIVALENTE**

5)  $\text{Ag}^{+1}$  **CATIÓN MONOVALENTE**



PREGUNTA:

4

**Halle el número de electrones de los siguientes iones .**

I)  $^{52}_{28}\text{E}^{3+}$   $\Rightarrow$   $Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 52 - 28 = 24$   $\Rightarrow$   $\#e^- = Z - q = 24 - 3 = 21$

II)  $^{119}_{69}\text{E}^{4+}$   $\Rightarrow$   $Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 119 - 69 = 50$   $\Rightarrow$   $\#e^- = Z - q = 50 - 4 = 46$

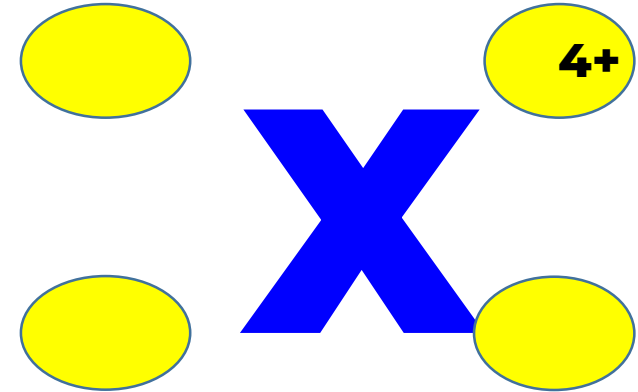
III)  $^{80}_{45}\text{E}^{1-}$   $\Rightarrow$   $Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 80 - 45 = 35$   $\Rightarrow$   $\#e^- = Z + q = 35 + 1 = 36$



PREGUNTA:

5

Halle el valor de  $A$ ,  $\#p^+$ ,  $\#e^-$  y  $\#n^0$  de un catión tetravalente con 78 electrones y 125 neutrones.



$$A = \boxed{207} \quad \#p^+ = \boxed{82} \quad \#e^- = \boxed{78} \quad \#n^0 = \boxed{125}$$

**Solución:**

$$\begin{array}{c} \rightarrow \\ \rightarrow \end{array} \quad \#e^- = Z - q \quad \rightarrow \quad Z = \#e^- + q = 78 + 4 = 82$$

$$\begin{array}{c} \rightarrow \\ \rightarrow \end{array} \quad A = Z + n^0 = 82 + 125 = 207$$



PREGUNTA: **6**

**Si un átomo pierde 1 electrón y su número atómico es igual 55, determine el número de electrones.**

A) 56

B) 55

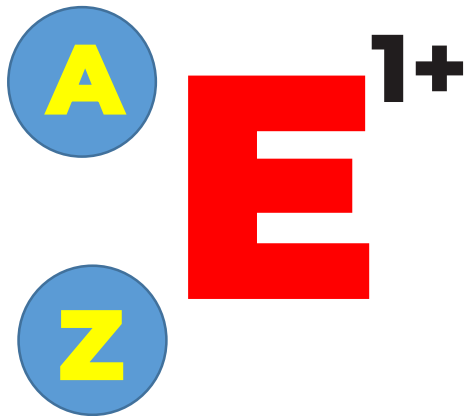
~~C) 54~~

D) 57

E) 58

**Solución:**

**RECORDAR**



$$\#e^- = Z - q$$

$$\#e^- = 55 - 1$$

$$\#e^- = 54$$



**Rpta: 54**



PREGUNTA: 7

El átomo N es isóbaro con  $^{40}_{20}\text{Ca}$ , además el número de neutrones del átomo N es una unidad mayor al número de neutrones del átomo de Ca. Halle el número atómico del átomo N.

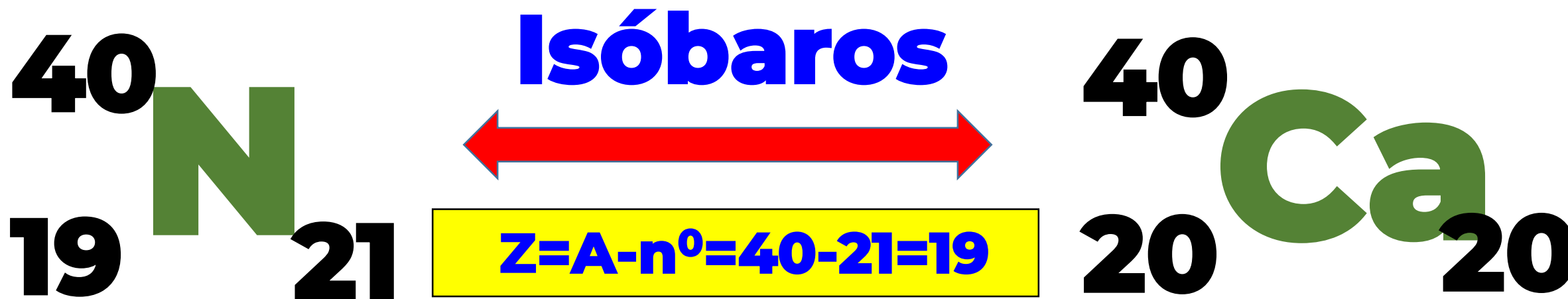
A)21

B)22

C)20

~~D)19~~

**Solución:**







**PREGUNTA: 8**

**De acuerdo al modelo actual del átomo , relacione los siguientes:**

**I. Los isótopos del Hidrógeno :**

**II. Los Isóbaros son aquellos con igual :**

**III. Son Isótonos :**



**a.  $^{11}_5\text{B}$  y  $^{12}_6\text{C}$**

**b. Número de Masa**

**c.  $^1_1\text{H}$ ,  $^2_1\text{H}$ ,  $^3_1\text{H}$**

**A) Ia IIc IIIb**

**B) Ic IIa IIIb**

**C) Ib IIa IIIc**

** Ic IIb IIIa**



PREGUNTA: 9

El elemento:  $^{2x+50}_{x-2}\text{E}$ , tiene 146 neutrones. Determine el número de Masa.

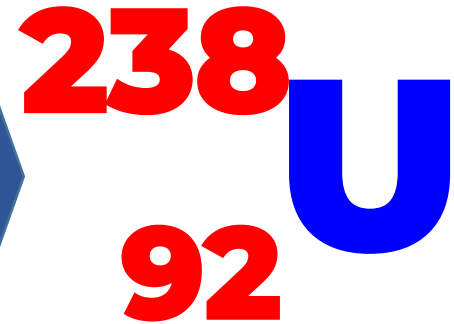
**Solución:**

**RECORDAR**

$$A = p^+ + n^0$$

$$2x+50 = x-2 + 146$$

$$x = 94$$



Rpta.:  $A=238$



PREGUNTA:

10

Complete el siguiente cuadro indicando la pareja de isótopos, isóbaros o isótonos en el caso que exista.

NÚCLIDOS	#P <sup>+</sup>	A	#n <sup>o</sup>	Isótopos con :						Isóbaros con:						Isótonos con :					
				A	B	C	D	E	F	A	B	C	D	E	F	A	B	C	D	E	F
A	2	3	1						×												
B	7	14	7															×			
C	8	15	7														×				
D	12	28	16											×							
E	13	28	15										×								
F	2	4	2																		

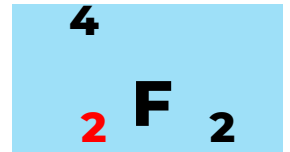
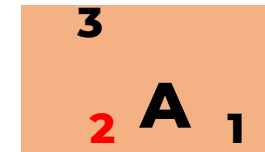
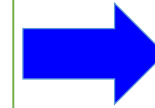


## Solución:

RECORDAR

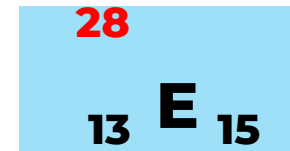
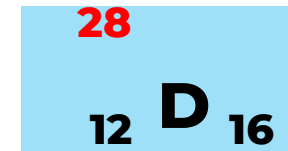
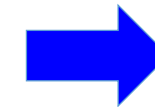
Son Isótopos →

A y F ;  $\#p^+ = 2$



Son Isóbaros →

D y E ;  $A = 28$



Son Isótonos →

B y C ;  $\#n^{\circ} = 7$

