



CHEMISTRY

RETROALIMENTACIÒ
N

1st

SECONDARY

TOMO V -VI



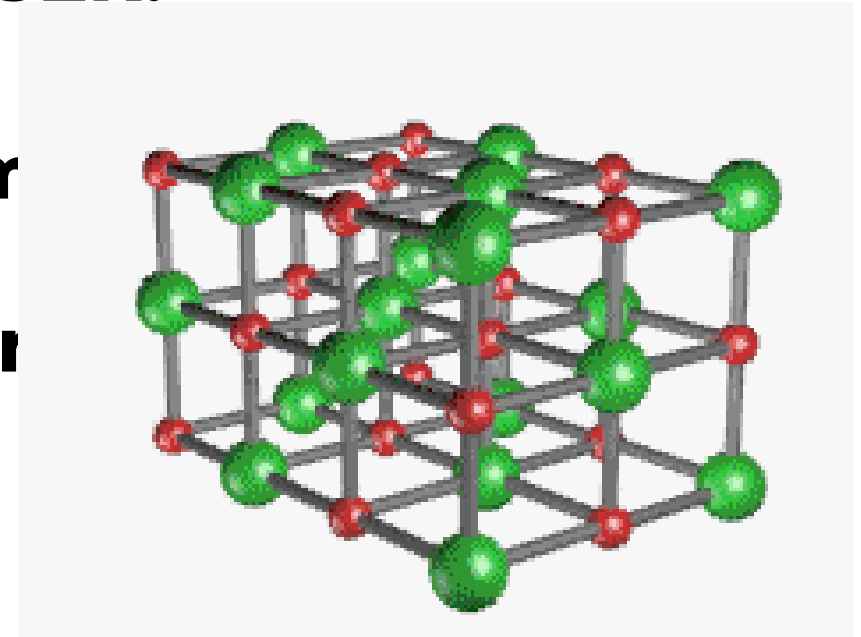
 **SACO OLIVEROS**



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

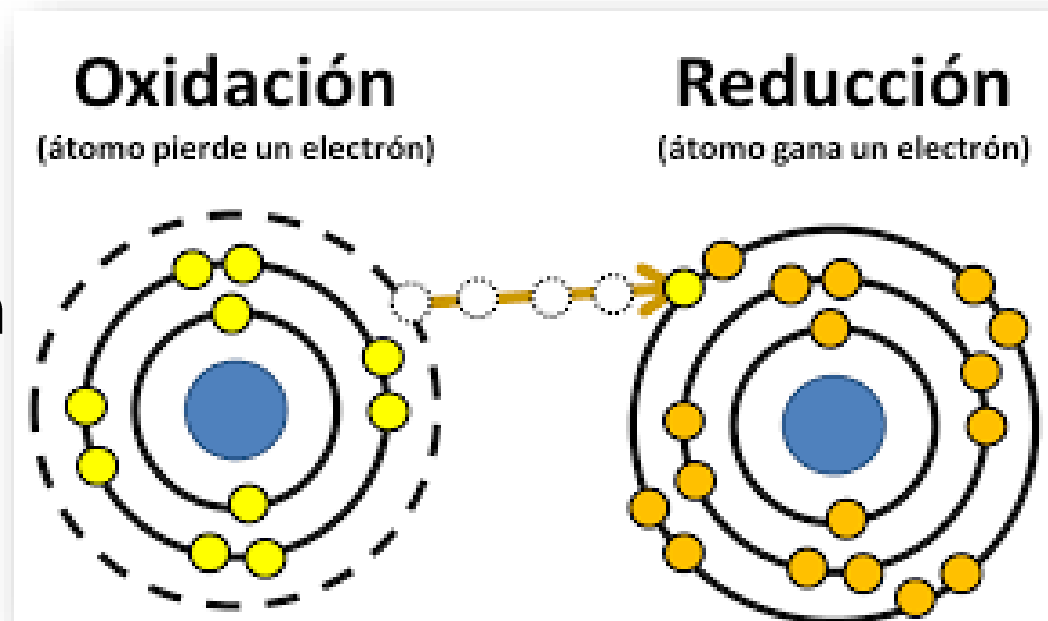
Proceso por el cual un átomo neutro gana y pierde electrones respectivamente:

 **Reducción y Oxidación**

II. Oxidación y Reducción

III. Anión y Catión

IV. Positivos y Negativos



Rpta: I



PREGUNTA 3

Mencione el tipo de ión: Cs^{+1}

**CATIÓN
MONOVALENTE**

2) Cd^{2+}

CATIÓN DIVALENTE

3) N^{-3}

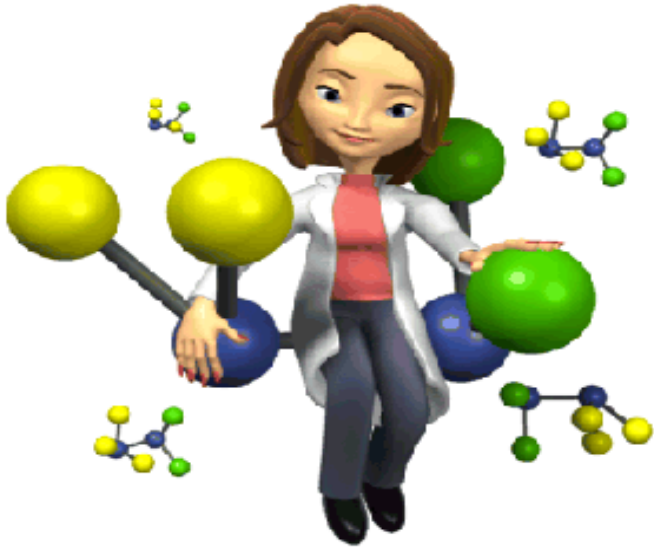
**ANIÓN
TRIVALENTE**

4) P^{-3}

**ANIÓN
TRIVALENTE**

5) Ag^{+1}

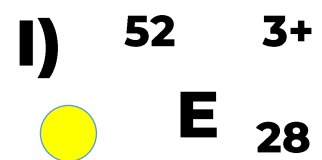
**CATIÓN
MONOVALENTE**



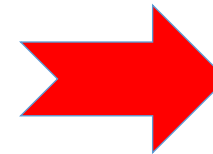


PREGUNTA 4

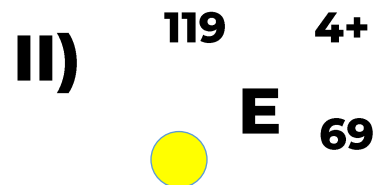
Halle el número de electrones de los siguientes iones .



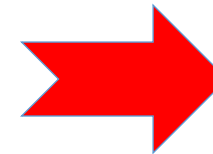
$$Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 52 - 28 = 24$$



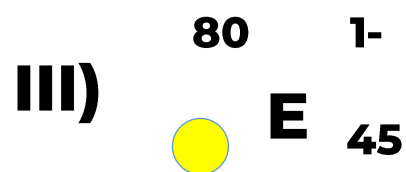
$$\#e^- = Z - q = 24 - 3 = 21$$



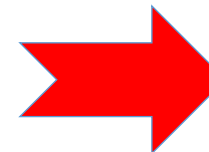
$$Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 119 - 69 = 50$$



$$\#e^- = Z - q = 50 - 4 = 46$$



$$Z = \#P^+ = A - \#n^0 = 80 - 45 = 35$$

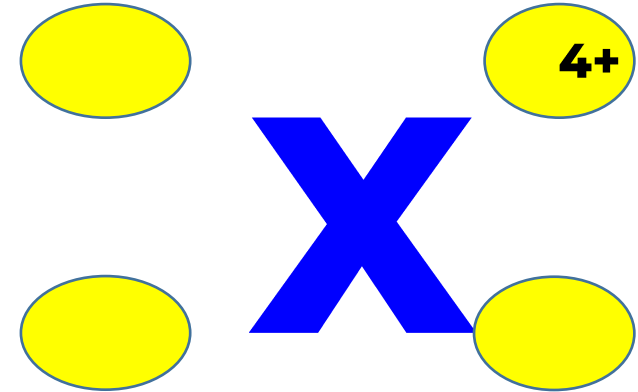


$$\#e^- = Z + q = 35 + 1 = 36$$



PREGUNTA 5

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



$$A = \boxed{207}$$

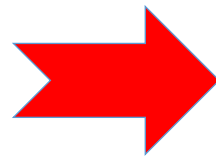
$$\#n^0 =$$

$$\boxed{82}$$

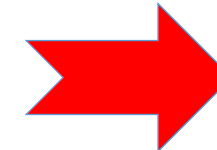
$$\boxed{78} e^- =$$

$$\boxed{125}$$

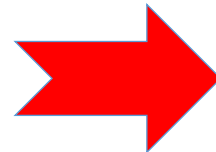
Solución:



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



$$Z = \#e^- + q = 78 + 4 = 82$$



$$A = Z + n^0 = 82 + 125 = 207$$



PREGUNTA 6

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

A) 56

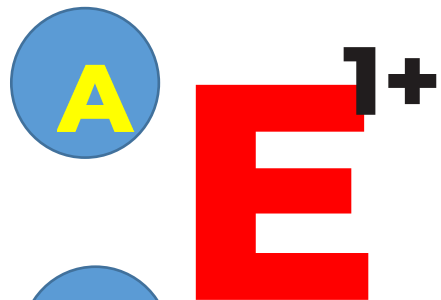
B) 55

~~C) 54~~

D) 57

E) 58

Solución:



Z

CHEMISTRY

RECORD
AR

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

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

$$\#e^- = 54$$



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) 19

B) 2

C) 23

D) 20

~~E) 9~~

Solución:



Isóbaros

$$Z = A - n^0 = 40 - 21 = 19$$





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_1H , ^2_1H , ^3_1H

**A) Ia Iic IIIb
E) Ic Iib IIIa**

B) Ic Iia IIIb

C) Ib Ila IIIc

D) Ia Iib IIIc



PREGUNTA 9

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

Solución
n:

RECORD
AR

A

E

Z

$$A = p^+ +$$

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

$$x = 94$$

238
92 U

Rpta.:
A=238



PREGUNTA 10

Complete el siguiente cuadro indicando la pareja de isótopos, isóbaros o isótonos en el

NÚCLIDOS	#P ⁺	A	#n°	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																		

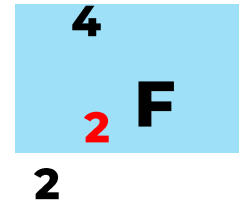
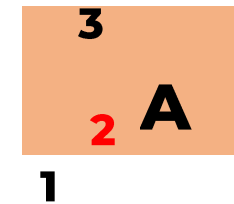
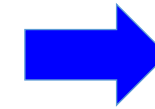


Solución:

RECORDAR

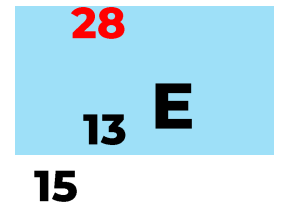
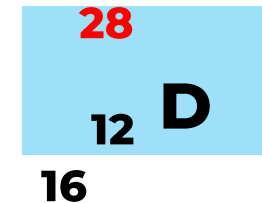
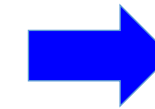
Son Isótopos →

A y F ; #p⁺ = 2



Son Isóbaros →

D y E ; A = 28



Son Isótonos →

B y C ; #n^o = 7

