



UNIDAD 2: ÁTOMO Y MOLÉCULA

2.5/ Isótopos, isóbaros e isótonos

ACTIVIDAD (en grupo de 3 estudiantes)

De acuerdo con el tema isótopos, isóbaros e isótonos, resuelve los siguientes puntos:

1) Indica al lado de los siguientes isótopos el número correspondiente de (P^+), (n^0) y (e^-):

a) $^{16}_8\text{O}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

b) $^{14}_7\text{N}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

c) ^4_2He : (P^+) = (n^0) = (e^-) =

d) $^{238}_{92}\text{U}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

e) $^{14}_6\text{C}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

f) $^{12}_6\text{C}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

g) $^{37}_{17}\text{Cl}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

g) $^{197}_{79}\text{Au}$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

2) Completa la información de cada elemento y une por medio de líneas los que son isótonos:

$$\begin{array}{c} ^{80}_{35}\text{Br} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

$$\begin{array}{c} ^{27}_{15}\text{Al} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

$$\begin{array}{c} ^{23}_{11}\text{Na} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

$$\begin{array}{c} ^{32}_{16}\text{S} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

$$\begin{array}{c} ^{31}_{15}\text{P} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

$$\begin{array}{c} ^{75}_{30}\text{Zn} \\ A= \\ Z= \\ (n^0) = \end{array}$$

3) Completa la información de cada elemento y une por medio de líneas los que son isóbaros:

