INSTITUCIÓN EDUCATIVA TÉCNICO INDUSTRIAL
"BLAS TORRE DE LA TORRE" - ITIDA
Educamos para aprender de la vida, en la vida y para la vida

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 isotopos el número correspondiente de (P^+), (n^0) y (e^-):**

   a) $^{16}_{8}O$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

   b) $^{14}_{7}N$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

   c) $^{4}_{2}He$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

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

   e) $^{14}_{6}C$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

   f) $^{12}_{6}C$: (P^+) = (n^0) = (e^-) =

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

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

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

$^{80}_{35}Br$ A= Z= (n^0) =	$^{27}_{15}Al$ A= Z= (n^0) =
$^{23}_{11}Na$ A= Z= (n^0) =	$^{32}_{16}S$ A= Z= (n^0) =
$^{31}_{15}P$ A= Z= (n^0) =	$^{75}_{30}Zn$ A= Z= (n^0) =

LIVEWORKSHEETS



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

$^{14}_{6}C$ A= Z= $(n^0) =$	$^{13}_{7}N$ A= Z= $(n^0) =$
$^{13}_{5}B$ A= Z= $(n^0) =$	$^{17}_{7}N$ A= Z= $(n^0) =$
$^{17}_{9}F$ A= Z= $(n^0) =$	$^{14}_{7}N$ A= Z= $(n^0) =$

LIVEWORKSHEETS