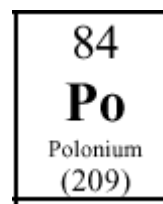
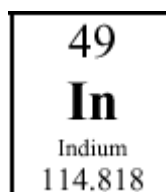
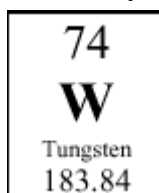


Partículas Subatómicas.

Define número atómico y número másico y completa la tabla:



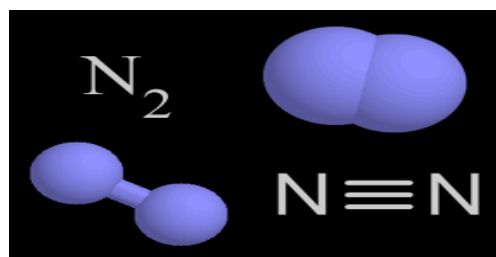
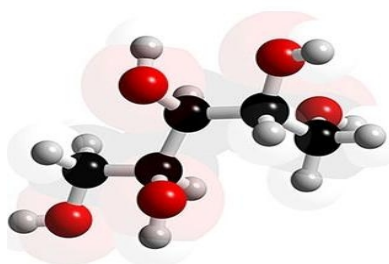
Elemento	A	Z	protones	neutrones	electrones

¿Qué son iones? ¿Qué clase de iones hay?

Halla la masa molecular de estos compuestos:



¿Qué es un elemento químico? ¿Y un compuesto? Identifica estas imágenes con los terminos anteriores.



Nombrar nomenclatura estequiométrica:
P_2O_5
H_2Te
$Ni(OH)_3$
$MgCl_2$
SeO
Nombrar nomenclatura de Stock
$Zn(OH)_2$
SO_3
FeO
$PtCl_4$
HgH_2
Nombrar nomenclatura tradicional
H_2TeO_4
HBr
SiO_2
BH_3
SnC
Formular
Tetracloruro de Carbono
Trihidróxido de aluminio
Fluoruro de Hidrógeno
Dióxido de azufre
Dihidruro de estroncio
Anhídrido hipocloroso
Óxido magnésico
Estibina
Telururo bórico
Ácido ortobórico
Hidróxido de oro (I)
Nitrato de cobalto (III)
Oxido de fósforo (V)
Hidruro de níquel (II)
Óxido de plata