

EJERCICIOS COMPLEMENTARIOS ÁTOMOS

Ejercicio 1.- Completa la tabla. Realizar todos los ejercicios en la misma tabla, uno tras otro. En el último se han indicado dos errores que aparecían en el libro.

17 Copia en tu cuaderno esta tabla y complétala.

Átomo	Z	A	N.º protones	N.º neutrones	N.º electrones
${}^1_1\text{H}$
${}^{32}_{16}\text{S}$
${}^{31}_{15}\text{P}$

18 Indica cuántos protones y cuántos neutrones tienen estos átomos:



19 Indica cuántos protones y cuántos neutrones tienen los siguientes átomos.



20 Copia en tu cuaderno esta tabla y complétala.

Átomo	Z	A	Protones	Neutrones	Electrones
${}^{14}_7\text{N}$
${}^{65}_{30}\text{Zn}$
$\text{Ni} \rightarrow {}^{59}_{28}\text{Ni}$
${}^{108}_{47}\text{Ag}$
${}^{24}_{12}\text{Mg}$
$\text{B} \rightarrow {}^{11}_5\text{Be}$

Ejercicio 2.- Completa la tabla, añadir una columna extra a la derecha indicando el tipo de ion.

Copia en tu cuaderno esta tabla y complétala:

Átomo	Gana/pierde electrones	Ion resultante	TIPO ION
H	Pierde 1 electrón	
H	Gana 1 electrón	
K (potasio)	Pierde 1 electrón	
Cl (cloro)	Cl^-	
.....	Gana 2 electrones	O^{2-}	
Be (berilio)	Pierde 2 electrones	
S (azufre)	S^{2-}	