

Solución

Completa la siguiente tabla:

átomo	Z	A	n° de p ⁺	n° de n	n° de e ⁻	carga	anión, átomo neutro o catión	configuración electrónica
$^{13}_6\text{C}$	6	13	6	7	6	0	átomo neutro	$1s^2 2s^2 2p^2$
$^{112}_{48}\text{Cd}$	48	112	48	64	48	0	átomo neutro	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10}$
$^{80}_{35}\text{Br}^-$	35	80	35	45	36	-1	anión	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$
$^{23}_{11}\text{Na}^+$	11	23	11	12	10	+1	catión	$1s^2 2s^2 2p^6$
$^{88}_{38}\text{Sr}^{2+}$	38	88	38	50	36	+2	catión	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$