

Problema 247: Indica la estructura atómica de los siguientes isótopos iónicos: $^{16}_8\text{O}^{2-}$, $^{23}_{11}\text{Na}^+$, $^{37}_{17}\text{Cl}^-$, $^{120}_{50}\text{Sn}^{2+}$

$^{16}_8\text{O}^{2-}$	Núcleo	Nº de p^+ = 8
		Nº de n = 8
	Corteza	Nº de e^- = 10

$^{23}_{11}\text{Na}^+$	Núcleo	Nº de p^+ = 11
		Nº de n = 12
	Corteza	Nº de e^- = 10

$^{37}_{17}\text{Cl}^-$	Núcleo	Nº de p^+ = 17
		Nº de n = 20
	Corteza	Nº de e^- = 18

$^{120}_{50}\text{Sn}^{2+}$	Núcleo	Nº de p^+ = 50
		Nº de n = 70
	Corteza	Nº de e^- = 48