

Problema 246: Indica la estructura atómica de los siguientes isótopos neutros: $^{15}_7\text{N}$, $^{29}_{14}\text{Si}$, $^{55}_{25}\text{Mn}$, $^{121}_{51}\text{Sb}$

$^{15}_7\text{N}$	Núcleo	Nº de p^+ = 7
		Nº de n = 8
	Corteza	Nº de e^- = 7

$^{29}_{14}\text{Si}$	Núcleo	Nº de p^+ = 14
		Nº de n = 15
	Corteza	Nº de e^- = 14

$^{55}_{25}\text{Mn}$	Núcleo	Nº de p^+ = 25
		Nº de n = 30
	Corteza	Nº de e^- = 25

$^{121}_{51}\text{Sb}$	Núcleo	Nº de p^+ = 51
		Nº de n = 70
	Corteza	Nº de e^- = 51