

Problema 204: Indica la estructura atómica de los siguientes isótopos:

$^{12}_6\text{C}$	Núcleo	Nº de p^+ = 6
		Nº de n = 6
	Corteza	Nº de e^- = 6

$^{36}_{17}\text{Cl}$	Núcleo	Nº de p^+ = 17
		Nº de n = 19
	Corteza	Nº de e^- = 17

$^{56}_{26}\text{Fe}$	Núcleo	Nº de p^+ = 26
		Nº de n = 30
	Corteza	Nº de e^- = 26

$^{80}_{35}\text{Br}$	Núcleo	Nº de p^+ = 35
		Nº de n = 45
	Corteza	Nº de e^- = 35

$^{197}_{79}\text{Au}$	Núcleo	Nº de p^+ = 79
		Nº de n = 118
	Corteza	Nº de e^- = 79