

Problema 205: Indica la estructura atómica de los siguientes iones:

${}^7_3\text{Li}^+$	Núcleo	Nº de p^+ = 3
		Nº de n = 4
	Corteza	Nº de e^- = 2

${}^{19}_9\text{F}^-$	Núcleo	Nº de p^+ = 9
		Nº de n = 10
	Corteza	Nº de e^- = 10

${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$	Núcleo	Nº de p^+ = 20
		Nº de n = 20
	Corteza	Nº de e^- = 18

${}^{75}_{33}\text{As}^{3-}$	Núcleo	Nº de p^+ = 33
		Nº de n = 42
	Corteza	Nº de e^- = 36

${}^{195}_{78}\text{Pt}^{2+}$	Núcleo	Nº de p^+ = 78
		Nº de n = 117
	Corteza	Nº de e^- = 76