

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