

NUCLEO ATÓMICO

1.- LLENA EL SIGUIENTE CUADRO

NÚCLIDO	Elemento: (escribe el nombre sin tildes)	Z	A	p ⁺	n	e ⁺
$^{54}_{26}\text{Fe}^{2+}$						
$^{40}_{19}\text{K}^{+1}$						
$^{16}_8\text{O}^{-2}$						
$^{19}_9\text{F}$						
$^{12}_5\text{B}$						
$^{14}_7\text{N}^{-2}$						
$^{40}_{18}\text{Ar}$						
$^{210}_{83}\text{Bi}$						

2.- RESUELVE Y CONTESTA:

a) El anión monovalente, cuyo número de masa 35 posee igual número de neutrones y electrones. Determinar su número atómico.

RESPUESTA

b) El núcleo $^{3x+2}_{x-1}\text{R}^{4+}$ presenta 15 neutrones. Determinar su número atómico.

RESPUESTA

CREY