

Sección 2

1. Escribir a configuración electrónica dos elementos:
 - a) Carbono ($Z=6$);
 - b) Cloro ($Z=17$)
 - c) Bromo ($Z=35$)
 - d) Manganeso ($Z=25$).
2. O isótopo do Americio ^{241}Am utilízase nos detectores de fume. Describir a composición dun átomo deste isótopo en termos de protóns, neutróns e electróns. *NOTA: Utiliza a táboa periódica para obter o número atómico*
3. ¿Que tipo de ións pode formar un elemento do grupo IIA? ¿E un do VIIA?
4. Razona a colocación, por orden crecente de enerxía de ionización, dos metais alcalino-térreos (elementos do grupo IIA).
5. A configuración electrónica do rubidio é: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$
 - a) ¿Cómo pode un átomo de rubidio alcanzar a configuración electrónica do tipo dos gases nobres?
 - b) Comparar o tamaño dos átomos de rubidio neutro cos dos ións rubidio que se forman cando consegue a configuración de gas nobre.