

QUÍMICA

TEMA 2: LA ESTRUCTURA DEL ÁTOMO

- Junio, Ejercicio 1A

emestrada

**Escriba las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos:**

- a) El elemento del grupo 14 de menor carácter metálico.**
- b) El elemento del tercer período de mayor radio atómico.**
- c) El elemento del cuarto período con solo un electrón en un orbital “d”.**
- d) El elemento del segundo periodo que tiene más tendencia a formar un catión divalente.**

**QUÍMICA. 2025. JUNIO. EJERCICIO 1A**

### R E S O L U C I Ó N

- a) Es el carbono.  $C(Z = 6): 1s^2 2s^2 2p^2$
- b) Es el sodio.  $Na(Z = 11): 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- c) Es el escandio.  $Sc(Z = 21): 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$
- d) Es el berilio.  $Be(Z = 4): 1s^2 2s^2$