

Taller de repaso

Realiza la configuración electrónica de los siguientes elementos:

Hierro: Fe

$Z=26$

$Z=1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6$

Oro: Au

$Z=79$

$Z=1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6, 4d^{10}, 4f^{14}, 5s^2, 5p^6, 5d^{10}, 5f^{14}$

Titanio: Ti

$Z=22$

$Z=1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6$

Potasio: K

Z=19

Z=1s², 2s², 2p⁶, 3s¹

Bismuto: Bi

Z=83

Z=1s², 2s², 2p⁶, 3s², 3p⁶, 3d¹⁰, 4s², 4p⁶, 4d¹⁰, 4f¹⁴, 5s², 5p⁶, 5d¹⁰, 5d¹⁴