

## Actividad

Realizar los números cuánticos y la configuración electrónica de los siguientes elementos.

1 Bismuto

2 Magnesio

3 Calcio

4 Oro

5 Plata

## Solución

1 Bismuto (Bi):  $35: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 4s^2 3d^{10} 4p^5$

$n: 4$   $m_l: 0$

$l: 1$   $m_s: -1/2$

2 Magnesio (Mg):  $12: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

$n: 3$   $m_l: 0$

$l: 0$   $m_s: -1/2$

3 Calcio (Ca):  $20: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

$n: 4$   $m_l: 0$

$l: 0$   $m_s: -1/2$

406(Ab):  $7a^1 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 6s^2$   
 $4f^{14} 5d^9$

$n: 5 \text{ ml: } -1$

$l: 2 \text{ ms: } -1/2$

5Plata(Ag):  $4f^1 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^9$

$n: 4 \text{ ml: } +1$

$l: 2 \text{ ms: } -1/2$