

1- Unir con Fleclas la configuración electrónica con el elemento correspondiente

Selenio (Se)	$1s^2$ $2s^2 - 2p^4$
Rubidio (Rb)	$1s^2$ $2s^2 - 2p^6$ $3s^2 - 3p^6$ $4s^2 - (3d^{10}) - 4p^4$
Oxigeno (O)	$1s^2$ $2s^2 - 2p^6$ $3s^2 - 3p^6$ $4s^2 - (3d^{10}) - 4p^6$ $5s^2 - (4d^{10}) - 5p^6$ $6s^2 - (4f^{14}) - (5d^{10}) - 6p^3$
Plata (Ag)	$1s^2$ $2s^2 - 2p^6$ $3s^2 - 3p^6$ $4s^2 - (3d^{10}) - 4p^6$ $5s^2$
Bismuto (Bi)	$1s^2$ $2s^2 - 2p^6$ $3s^2 - 3p^6$ $4s^2 - (3d^{10}) - 4p^6$ $5s^2 - (4d^9)$

2- Indicar la Configuración Electrónica Externa de los Sigüientes Compuestos

Zinc

- a) $4s^2 - 3d^{10}$
- b) $4s^2 - 4d^{10}$
- c) $4s^2 - 4p^1$
- d) $4s^2$

Fosforo

- A) $3s^2 - 3p^5$
- B) $3s^2 - 3p^3$
- C) $3s^2 - 3p^{10} - 3p^3$
- D) $3s^2 - 3p^{10} - 3p^5$

Potasio

- a) $4s^2$
- b) $3s^2$
- c) $5s^2$
- d) $4p^2$

Fluor

- a) $2s^2 - 2p^5$
- b) $3s^2 - 3p^5$
- c) $2s^2 - 2p^{10} - 2p^5$
- d) $2s^2 - 3p^6$

Xenon

- a) $5s^2 - 5p^6$
- b) $5s^2 - 4d^{10} - 5p^6$
- c) $5s^2 - 4f^{14} - 3d^{10} - 5p^6$
- d) $5s^2 - 5d^{10} - 5p^6$