

1. Cuántos electrones posee los átomos de cripton

(Kr) de número atómico 36, en su capa o nivel de energía

☐ 9 electrones

☐ 6 electrones

☐ 8 electrones

☒ 18 electrones

2. Cual es las siguientes configuraciones electrónicas correspondiente al átomo de cobalto (Co) de número atómico 27?

☐ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^1$

☐ $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^8 3d^5 4s^2$

☐ $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^6 4s^7 3d^{10}$

☒ $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

3. encuentra al elemento que corresponden las siguientes configuraciones electrónicas

a. Elemento cuya distribución electrónica es: **magnecio**

27 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$

b. Elemento cuya distribución electrónica es: **Neon**

$1s^2 2s^2 2p^6$

c. Elemento cuya distribución atómica es: **potasio**

$1s^2 2s^2 3s^2 3p^6 4s^1$

d. Elemento cuya distribución electrónica es: **germanio**

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

e. Elementos cuya distribución electrónica es: **Terbio**

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 5p^6 6s^2 4f^9$

4. Realice la configuración electrónica de los siguientes electrones

a. Mn: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^2$

b. In $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
 $4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^2$

c. Pb $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
 $4d^{10} 5s^2$

d. I $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10}$
 $5s^2 5p^5$

e. Sc $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1 4s^2$

f. Rb $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
 $4p^6 5s^1$

g. Li $1s^2 2s^1$

5. De los elementos del punto anterior establezca: período y electrones de valencia

a. Mn = período 4 - electrones de valencia: 7

b. In = período 5 - electrones de valencia: 3, 4, 5, 6, 7

c. Pb = período 6 - electrones de valencia: 4

- d. I = periodo 4 - electrones de valencia
e. Sc = periodo 4 - electrones de valencia
f. Rb = periodo 4 - electrones de valencia
g. Li = periodo 2 - electrones de valencia