Configuración electrónica

1. **Realiza la distribución electrónica del fósforo (z = 15) y determina el mayor nivel y la cantidad de subniveles del átomo.**

   forma corta: [Ne] 3p5

   MAYOR NIVEL: 3

   1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p3

   SUBNIVELES: 5

2. **Realiza la distribución electrónica del sodio (z = 11) y determina el mayor nivel y la cantidad de subniveles del átomo.**

   forma corta: [Ne] 3s1

   MAYOR NIVEL: 3

   1s2, 2s2, 2p6, 3s1

   SUBNIVELES: 4

3. **Realiza la distribución electrónica del hierro (z = 26) y determina el mayor nivel y la cantidad de subniveles del átomo.**

   MAYOR NIVEL: 4 1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d6

   SUBNIVELES: 7

4. **Realiza la distribución electrónica del calcio (z = 20) y determina el mayor nivel y la cantidad de subniveles del átomo.**

   MAYOR NIVEL: 4 1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2

   SUBNIVELES: 6

5. **Realiza la distribución electrónica del arsénico (z = 33) y determina el mayor nivel y la cantidad de subniveles del átomo.**

   MAYOR NIVEL: 4 1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p3.

   SUBNIVELES: 8

6. **Si la configuración electrónica de un elemento finaliza en $4p^5$, calcula el número atómico y la cantidad de electrones en su último nivel.**

   1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p5

   Z= 35

   BROMO

   e- = 35

LIVEWORKSHEETS

7. **Si la configuración electrónica de un elemento finaliza en $4p^6$, determina el número atómico de dicho elemento.**

   1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6

   Z= 36

   KRYPTON

   e- = 36

8. **Si la distribución electrónica de un elemento finaliza en $3d^5$, calcula el número atómico.**

   1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d5

   Z= 25

   MANGANESO

   e- = 35

9. **Si la distribución electrónica de un elemento finaliza en $5s^1$, calcula el número atómico de dicho átomo.**

   1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p6, 5s1.

   N: rubidio (Rb) forma corta: [Kr] 5s1

   Z= 37

   e- = 37

10. **Si la distribución electrónica de un elemento finaliza en $3d^{10}$, determina el número de masa de dicho elemento si tiene 34 neutrones.**

   1s2, 2s2, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10

   Z= 30

   ZINC

   e- = 30

LIVEWORKSHEETS