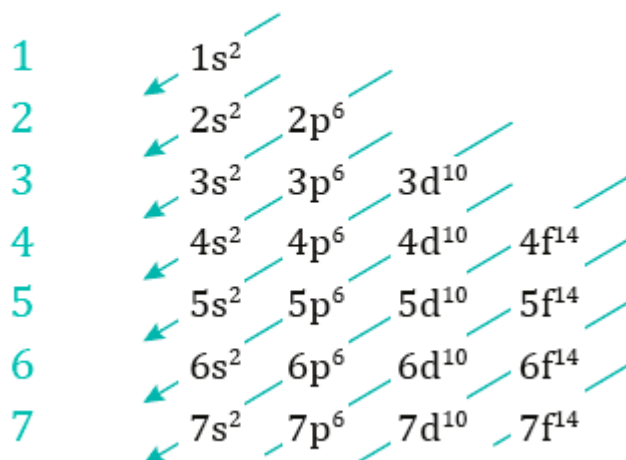


**COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL.
 GUIA DE QUIMICA: GRADOS: 801 Y 803
 PARA DESARROLLAR: DEL 15 AL 19 DE FEBRERO.
 DOCENTE: ISMAEL ANTONIO BAYONA. GUIA N° 2.**

Buenos días. Por favor desarrollar esta guía escribiendo nombre completo, curso, jornada, realizarla en el cuaderno a tinta negra preferiblemente con dibujos a tinta y color o si la van hacer en word (que no sea copiar y pegar) enviarla en formato PDF al correo: Ismael.bayona@iedtecnicointernacional.edu.co, quienes no tengan la forma de enviarla por correo entonces utilicen el siguiente whatsapp 3053898743 (Se pueden recibir llamadas de 5 a 6 P.M. de lunes a viernes, para aclarar dudas respecto a la guía), se recomienda cumplir con las fechas establecidas para evitar acumulación de trabajos.

Desempeños. 1. Reconocer el proceso para hallar la distribución electrónica de los átomos.
 2. Ubicar los elementos en la tabla periódica según la distribución electrónica.
 Recordemos el tema de la guía anterior sobre la distribución electrónica de los átomos que forman los diferentes elementos.

Niveles



Hallemos la distribución electrónica del selenio.

Se—Z34—distribución electrónica—1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s² 3d¹⁰ 4p⁴ .

Número de niveles 4.

Número de subniveles. 3 (s, p, d.)

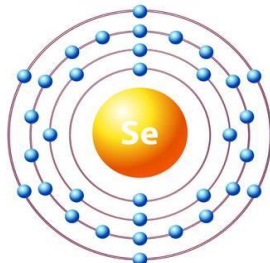
Número de electrones. 34.

Número del periodo. 4 que es el mayor nivel.

Número de grupo VIA (la suma de los electrones del último nivel (2+4=6)

Gráfica.

34 **Selenium** Se



Atomic mass: 78.96
 Electron configuration: 2, 8, 18, 6

Se tienen los siguientes elementos: Ca, Ga, As, Br, Sr, Fe, y, Cu. Para cada elemento hacer la distribución electrónica, hallar el número de niveles, el número de subniveles, el número de electrones, el número del periodo, el número del grupo y hacer la gráfica de cada uno.