

ACTIVIDAD 1

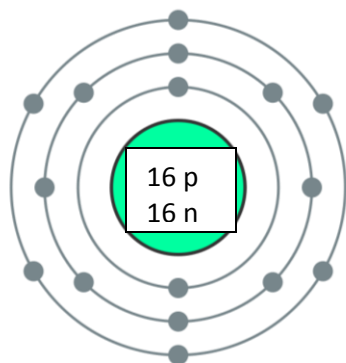
Para los siguientes elementos químicos indique

- Símbolo
- Número atómico
- Grupo
- Período
- Niveles de energía
- Electrones de valencia
- Si cumple o no la regla del octeto (8 electrones en el último nivel de energía)
- Dibujo

EJEMPLO

Azufre

- **Símbolo:** S
- **Número atómico:** 16 (indica que el átomo tiene en el núcleo o parte central 16 protones y 16 neutrones, y 16 electrones en la corteza o parte externa)
- **Grupo:** VI A
- **Período:** 3
- **Niveles de energía:** 3 (corresponde al período, son la cantidad de órbitas)
- **Electrones de valencia:** 6 (corresponde al grupo, son los que se encuentran en el último nivel de energía o capa de valencia)
- **Si cumple o no la regla del octeto:** NO



1. Hidrógeno
2. Flúor
3. Calcio
4. Arsénico
5. Kriptón
6. Rubidio
7. Cesio
8. Yodo
9. Estaño
10. Telurio
11. Radio
12. Talio
13. Plomo
14. Astató
15. Xenón