

- La representación del átomo de un elemento es: ${}_{12}^{24}X$. Si cede dos electrones, ¿en qué se transforma?
 - En un isótopo.
 - En un ion negativo.
 - En un ion positivo.
 - No puede ceder dos electrones.
- Dados los iones siguientes: O^{2-} , F^{-} , Ca^{2+} , K^{+} .
 - Indica el número de protones y electrones de cada uno.
 - Escribe su distribución electrónica.
 - Explica qué tienen en común todos ellos y justifica el hecho de que los átomos tengan tendencia a formar iones.
(Dato: números atómicos: O = 8; F = 9; Ca = 20; K = 19.)
- Dado el átomo ${}_{13}^{27}Al$, expresa toda la información acerca de su estructura y sus propiedades que puedes sacar con esta representación.
- La distribución electrónica de varios átomos es:

A: (2, 1)	C: (2, 8, 1)
B: (2, 8)	D: (2, 2)

 ¿Qué elementos presentarían propiedades semejantes?
- ¿Cuáles de estas afirmaciones son correctas?
 - Los elementos con propiedades idénticas ocupan el mismo período en el sistema periódico.
 - Los no metales se encuentran en la parte izquierda de la tabla periódica.
 - Los elementos se ordenan en la tabla periódica en orden creciente a su número atómico.
 - Los elementos de un mismo grupo tienen el mismo número de electrones en su último nivel.
- El silicio es el segundo elemento del grupo 14. Su número atómico es:
 - 20.
 - 6.
 - 14.
 - 13.
- Los metales alcalinos: Li, Na, K; Rb y Cs forman iones positivos con mucha facilidad debido a que:
 - Su energía de ionización es muy baja.
 - Son no metales.
 - Su estado de oxidación es positivo.
- El elemento de número atómico 10 tiene propiedades análogas al elemento cuyo número atómico es:
 - 9.
 - 11.
 - 16.
 - 18.
- Nombra los elementos que pertenecen al grupo de los gases nobles y justifica su estabilidad química.
- Las distribuciones electrónicas de varios átomos son:

A: (2, 2)	B: (2, 7)	C: (2, 8, 1)	D: (2, 8)
-----------	-----------	--------------	-----------

 ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es correcta?
 - El elemento A es un no metal del grupo 2.
 - Los elementos B y D pertenecen al mismo grupo.
 - Todos los elementos pertenecen al mismo período.
 - El elemento C es un metal del grupo 1.
- Escribe dos ejemplos de elementos que:
 - Pertenezcan a un mismo período.
 - Pertenezcan a un mismo grupo.
 - Sean elementos de transición.
 - Sean metales alcalinos.
- El neón no forma iones positivos; por tanto, podemos afirmar que:
 - Su potencial de ionización es muy alto.
 - Su potencial de ionización es muy bajo.
 - No tiene electrones.
- Un elemento X cuya distribución electrónica es (2, 8, 2), ¿qué tipo de iones puede formar?
- Explica el tipo de enlace que aparece en las siguientes sustancias y escribe su fórmula:
 - Cloruro de litio.
 - Hidrógeno.
 - Tetracloruro de carbono.
- Dadas las sustancias siguientes: cloruro de hidrógeno, dióxido de carbono y metano, establece el enlace que aparece entre los átomos que lo forman y enuncia en cuál de ellas aparece un enlace polar.