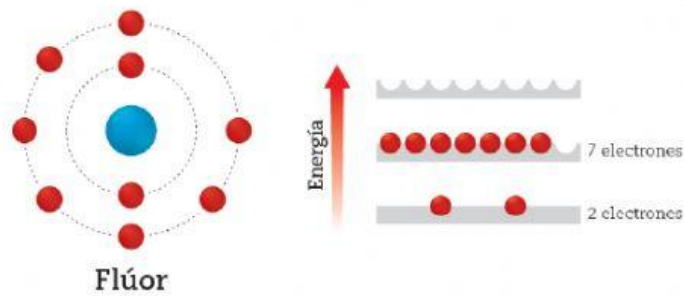


ESTRUCTURA ELECTRÓNICA DE LOS ÁTOMOS



A partir de los siguientes datos, elaboren una representación de cómo se distribuyen los electrones en las capas electrónicas de cada átomo:

Utilicen como plantillas el diagrama que se muestra. Marquen los cuadros azules donde crean que debería ir un electrón, márkennlos empezando por la capa 1 y de izquierda a derecha.

a) Nitrógeno: 7 electrones



b) Oxígeno: 8 electrones



c) Neón: 10 electrones



d) Cloro: 17 electrones



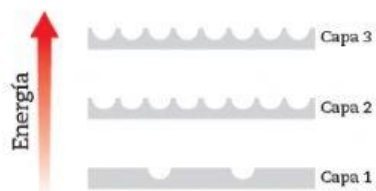
e) Magnesio: 12 electrones



f) Azúfre: 16 electrones.



g) Fósforo: 15 electrones.



h) Aluminio: 13 electrones.



i) Sodio: 11 electrones.



j) Silicio: 14 electrones.

