

Información contextual para el maestro

Capítulo 4, Lección 4

Un enfoque común para determinar cómo los átomos se unen de manera covalente e iónica es usar la “regla del octeto”. Esta regla se basa en el hecho de que los átomos se unen hasta que tienen 8 electrones en sus niveles externos de energía o 2 electrones en el nivel externo en el caso del hidrógeno y el helio. A menudo se indica que los átomos “desean” tener 8 electrones en su nivel externo de energía, por lo que se unen hasta tener 8, como si tener 8 electrones fuera un objetivo en sí mismo.

El enfoque adoptado en las Lecciones 4 y 5 logra el mismo resultado, pero no utiliza el objetivo de tener 8 electrones ni “desear” 8 electrones como el motivo por el cual los átomos se unen. En cambio, el enfoque hace hincapié en el hecho de que, si las atracciones son favorables en ambas direcciones y hay espacio para acomodar a los electrones, los átomos continúan vinculándose hasta que no sea favorable hacerlo. Esto ocurre cuando los niveles externos de energía de los átomos están completos.