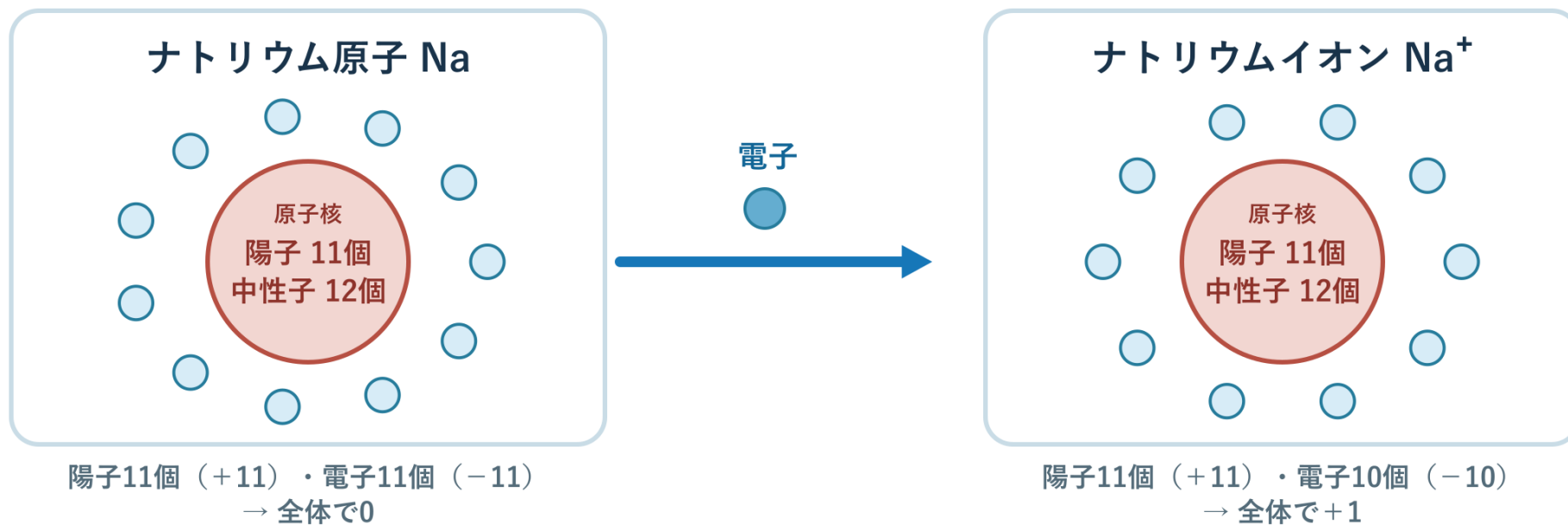


原子の成り立ちとイオン

模式図

ナトリウム原子から電子が1個移ると、電荷がどう変わるかを示します。

電子を1個失うと、原子全体は+の電荷をもつ



原子が失った電子1個 (-1) とイオン (+1) を合わせると0

原子核の陽子数は変わらず、電子の授受でイオンになる
中性子は電気をもたない