Die Kernaussagen von Daltons Atommodell

1. Jeder Stoff besteht aus kleinsten, kugelförmigen Teilchen, den Atomen.
2. Die Atome eines Elements sind untereinander gleich, sie haben die gleichen Masse und die gleiche Größe. Die Atome verschiedener Elemente unterscheiden sich in Masse und Größe. Es gibt so viele Atomsorten, wie es chemische Elemente gibt.
3. Bei chemischen Reaktionen bleiben die Atome der beteiligten Stoffe erhalten und verändern sich nicht. Sie werden lediglich voneinander getrennt und neu zusammengelagert.
4. In chemischen Verbindungen liegen die Atome der beteiligten Elemente stets in einem bestimmten, für die Verbindung charakteristischen Zahlenverhältnis vor.

