

① Ergänze den Lückentext. Nutze folgende Begriffe

unveränderlich, gleich, Atom, untrennbar, Masse, kleinsten

Das -Modell von John Dalton wurde vor langer Zeit entwickelt und half uns, die Natur der Materie besser zu verstehen. Dalton dachte, dass Atome die Bausteine von allem sind und nicht in kleinere Teile zerlegt werden können.

Nach seiner Vorstellung sind Atome und haben eine bestimmte . Alle Atome eines Stoffs sind und wiegen gleich viel. Atome von verschiedenen Stoffen wiegen unterschiedlich.

Ein weiterer wichtiger Gedanke war, dass Atome sind. Das heißt, sie können nicht einfach erschaffen oder zerstört werden. Wenn Stoffe reagieren, passiert nur eine Umordnung der Atome.

② Ergänze den Lückentext. Nutze folgende Begriffe:

Kügelchen, Protonen, Elektronen, Kugel-Teilchen, neutral, positiv

Das -Modell ist eine einfache Vorstellung davon, wie Atome aufgebaut sind. Es nimmt an, dass Atome wie winzige sind, die elektrisch geladene Teilchen enthalten. In diesem Modell besteht ein Atom aus einem zentralen Kern, der und enthält. Protonen sind geladen.

Um den Atomkern herum bewegen sich negativ geladene Teilchen, die genannt werden. Atome haben immer die gleiche Anzahl Elektronen und Protonen, sodass sie elektrisch sind.