

- 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.