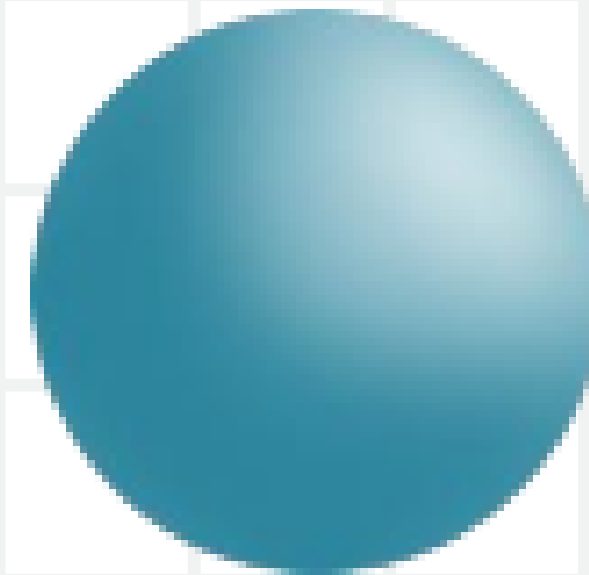


TEORI ATOM DALTON

- Atom adalah partikel terkecil suatu materi yang tidak dapat dibagi lagi.
- Atom berbentuk bola pejal padat.
- Atom suatu unsur sifatnya sama, atom unsur yang berbeda sifatnya berbeda.
- Atom tidak dapat diciptakan dan dimusnahkan.
- Atom-atom dapat berikatan membentuk senyawa.
- Massa zat sebelum dan sesudah reaksi adalah tetap (hukum Lavoisier).
- Perbandingan massa atom-atom pembentuk suatu senyawa selalu tetap (hukum Proust).



Teori ini menjelaskan bahwa :



model atom Dalton



Struktur Atom



Kelebihan teori ini :

1. Merupakan teori atom pertama yang memunculkan teori-teori atom lain.
2. Dapat menerangkan hukum dasar kimia Lavoiser dan Proust

Kekurangan teori ini :

1. Tidak dapat menjelaskan penyebab perbedaan sifat atom suatu unsur dengan unsur lain.
2. Tidak dapat menjelaskan kelistrikan/muatan materi.
3. Tidak dapat menjelaskan cara atom-atom saling berikatan