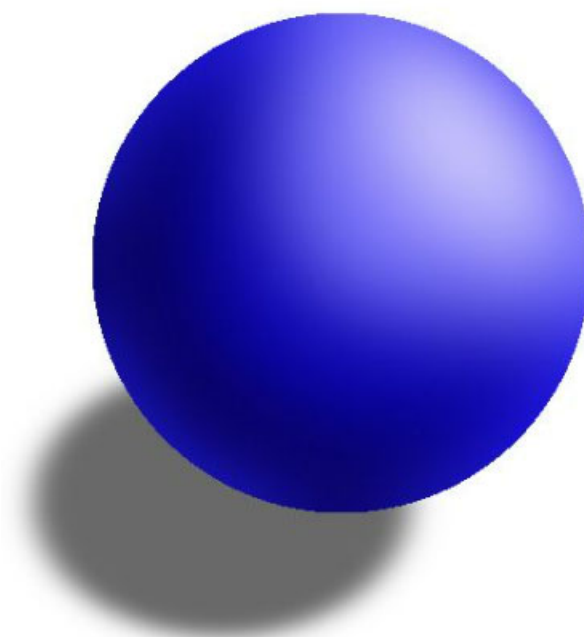


TEORI ATOM DALTON

Model atom Dalton menggambarkan atom sebagai bola pejal tak bermuatan, tidak dapat dibagi, diciptakan, atau dimusnahkan. Ia menyatakan bahwa atom dari unsur yang sama memiliki sifat yang sama, sedangkan atom dari unsur berbeda memiliki massa dan sifat yang berbeda, dan atom bergabung dalam perbandingan bilangan bulat sederhana untuk membentuk senyawa.



Prinsip Utama Teori Atom Dalton

Semua materi tersusun atas atom

Atom adalah penyusun materi, partikel paling kecil penyusun materi

Atom tidak dapat dibagi lagi

Atom tidak dapat dibagi lagi, diciptakan, atau dihancurkan melalui reaksi kimia

Atom dari suatu unsur adalah sama

Atom yang menyusun suatu unsur adalah identik, memiliki massa yang sama dan sifat yang sama, sedangkan atom dari unsur yang berbeda memiliki massa dan sifat yang berbeda pula

Mau les kimia online atau offline? Atau melihat soal yang lainnya kunjungi www.LesKimia.com

Atom bergabung membentuk senyawa dengan perbandingan bilangan bulat

Atom bergabung dengan atom lain untuk membentuk senyawa dimana memiliki perbandingan tetap (bilangan bulat)

Atom dalam reaksi kimia

alam reaksi kimia maka atom -atom saling bergabung, terpisah, atau mengalami penyusunan ulang

Kelebihan Teori Atom Dalton:

Menjelaskan Hukum-hukum Kimia:

Teori ini mampu menjelaskan hukum kekekalan massa dan hukum perbandingan tetap dengan baik.

Dasar Ilmu Kimia:

Model atom Dalton menjadi tonggak penting yang membuka jalan bagi pengembangan model atom selanjutnya.

Kelemahan Teori Atom Dalton:

Tidak Bisa Menjelaskan Struktur Atom:

Teori ini tidak dapat menjelaskan keberadaan partikel subatomik seperti elektron, proton, dan neutron.

Tidak Menjelaskan Sifat Listrik Materi:

Teori Dalton gagal menjelaskan bagaimana atom menghantarkan arus listrik, yang merupakan bukti adanya elektron.

Tidak Memungkinkan Perubahan Atom:

Teori ini tidak bisa menjelaskan perubahan atom melalui reaksi nuklir, karena atom dianggap tidak dapat berubah atau dimusnahkan.

Mau les kimia online atau offline? Atau melihat soal yang lainnya kunjungi www.LesKimia.com