

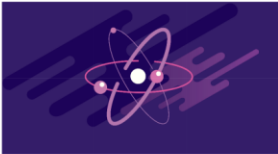
Angga Putra Andika

Mahasiswa

Lorem ipsum dolor sit amet consectetur adipiscing elit. Animi assumenda accusantium rerum explicabo sunt quidem sit veritatis omnis in, minus cupiditate suscipit labore iste reprehenderit eaque amet vitae? Labore, cupiditate?

Mengenal Partikel dan Notasi Atom

Angga Putra Andika 20 Feb 2022, 08:55 am



Perhatikan sekeliling kalian, matahari terbit dari timur di pagi hari, bulan muncul pada malam hari, bumi mengelilingi matahari dua belas bulan, dan banyak lagi keteraturan di alam semesta ini. Hebat ya Sang Pencipta kita mengatur alam semesta ini dengan rapi. Bahkan, sampai tingkat paling kecil pun, elektron-elektron di alam semesta ini telah diatur dengan rapi menurut bilangan kuantumnya! **Wow apa tuh bilangan kuantum?**

Elektron-elektron tersebar di sekeliling atom dengan teratur berdasarkan tingkat energinya. Nah, tingkat energi inilah yang digambarkan dengan bilangan kuantum. Artinya, dari bagian kuantum, lokasi-lokasi penyebaran elektron, penyusun segala sesuatu di alam semesta ini, tidak teratur. Alam semesta ini tidak stabil dong. Mana bisa kita hidup di dunia seperti itu. Keren kan?

Salah satu contoh atom di alam semesta ini adalah atom karbon. **Atom karbon adalah penyusun dari berbagai benda yang sangat berguna.** Mulai dari bensin, plastik, berlian, bahkan tubuh kita pun tersusun dari karbon! Nah, karbon (biasa dilambangkan dengan huruf C) punya 6 elektron. Bagaimana bilangan kuantum dari elektron terakhirnya? Tinggal ikuti deh

Partikel Dasar Penyusun Atom dan Lambang Atom

Partikel dasar penyusun atom ada tiga yaitu proton(p) neutron (n) dan elektron (e). Jadi, massa atom = (massa p + massa n) + massa e. Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapat diabaikan. Dengan demikian, **massa atom = massa p + massa n**

Partikel	Lambang	Massa(g)	Muatan	
			Satuan	Coulomb
proton	p	1.673×10^{-24}	+1	1.6×10^{-9}
neutron	n	1.673×10^{-24}	0	0
elektron	e	9.109×10^{-28}	-1	1.6×10^{-19}

Lambang Atom

- X Simbol dari unsur.
- a nomor atom merupakan jumlah proton. Saat netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.
- b nomor massa melambangkan jumlah proton ditambah jumlah neutron atau disebut juga jumlah nukleon.
- c Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

Daftar Hewan Dilindungi



Orang Utan

Orang utan dicirikan oleh rambut di seluruh badannya yang berwarna kemerahan. Satwa ini merupakan mamalia arboreal terbesar yang menghabiskan hampir seluruh waktunya di pepohonan. Lenganinya yang panjang dan kuat serta tangan dan kakinya yang dapat mencengkeram erat.



Kera Emas

Monyet yang unik juga dikenal sebagai hewan yang memiliki adaptasi yang sangat baik dengan lingkungan yang bersuhu sangat dingin. Umumnya, monyet hidung pesek rambut emas tinggal di hutan pegunungan.



Burung Cenderawasih

Burung cenderawasih termasuk ke dalam hewan langka dan hanya bisa ditemukan di Papua. Burung cenderawasih punya tampilan yang cantik yang membuat burung ini sering menjadi perburuan liar untuk didagangkan.



**"The purpose
of our live
is to be happy."**

- DALAI LAMA -



An atom is the smallest unit of ordinary matter that forms a chemical element. Every solid, liquid, gas, and plasma is composed of neutral or ionized atoms.

[View](#)



World Wildlife fund is committed to endangered species protection. See how we are ensuring that the world our children inherit will be home to the same.

[View](#)