NPM : 212310035

Nama : Adrian Adhari

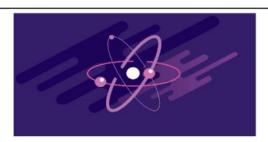
Tugas Lab. Pemrogaman Web

Pertemuan 2

1. Latihan-1

Mengenal Partikel dan Notasi Atom

Adrian Adhari, 20 Feb 2022 - 08.55 am



Perhatikan sekeliling kalian, matahari terbit dari timur di pagi hari, bulan muncul pada malam hari, bumi mengelilingi matahari dalam 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 bilangan kuantum, lokasi-lokasi penyebaran elektron dapat digambarkan. Sedetail itu loh Sang Pencipta kita mengaturnya. Bayangkan kalau 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 kabon adalah penyusun dari berbagai benda vang sangat berguna. Mulai dari bensin, plastik, berlian, bahkan tubuh kita pun tersusun dari karbon! Nah, karbon yang sangat berguna. <mark>Mulai dari bensin, plastik, berlian, bahkan tubuh kita pun tersusun dari karbon!</mark> Nah, karbot (biasa dilambangkan dengan huruf C) punya 6 elektron. Bagaimana bilangan kuantum dari elektron terakhirnya? Tinggal ikuti deh langkah-langkahnya.

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	F	Manuel	Muatan	
Partikel	Lambang	Massa(g)	Satuan	Coulomb
proton	р	1.673 x 10 ⁻²⁴	+1	1.6 x 10 ⁻⁹
neutron	n	1.673 x 10 ⁻²⁴	0	0
elektron	e	9.109 x 10 ⁻²⁸	-1	1.6 x 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.
- e Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

Bagikan artikel ini 🔘 😝 💟





2. Latihan-2

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. Lengannya yang panjang dan kuat serta tangan dan kakinya yang dapat mencengkeram erat.



Kera Emas

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

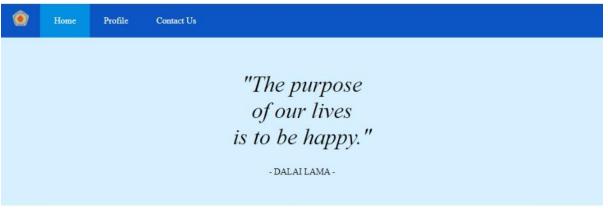


Burung Cendrawasih

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.

Copyright © Adrian Adhari 2022

3. Latihan-3 Lab Pemrograman Web





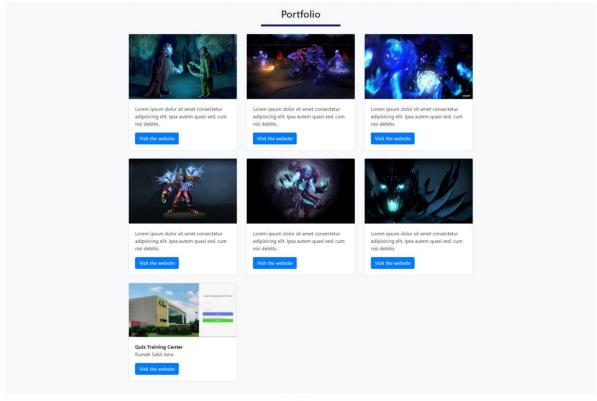


4. Latihan-4



About

Aink maunk dolor sit amet consectetur adipisicing elit. Magni modi asperiores sequi qui nisi harum deserunt similique adipisici dolore fugiat, architecto accusamus, laudantium blandisis. Officis consequentur maiores aut site ea culpa numquam temporel Sint voluptate velit ad, ullam minima ipas ut, fugiat corrupti quidem ipsam aspernatur aperiam architecto soluta eum!



Contact

Contact	Name	
Lorem ipsum dolor sit amet consectetur adipisicing elit. Labore accusamus quidem	Email	
Location	We'll never share your email with anyone else.	
Cemara St. No. 29, Bogor	Telephone	
West Java, Indonesian	Message	
	Send	