

Nama: Muhammad Rafi Zuhair Artadinata

NPM: 212310019

Output tugas pertemuan 2

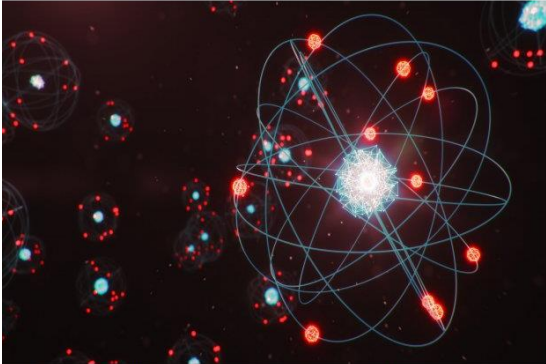
1. Latihan-1

Latihan-1

127.0.0.1:5500/Latihan-1.html

Mengenal Partikel dan Notasi Atom

Muhammad Rafi Zuhair Artadinata, 21 Mar 2023 – 23:07 pm



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 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 langkah-langkahnya.

Partikel Dasar Penyusun Atom dan Lambang Atom

Partikel dasar penyusun atom ada tiga yaitu proton (p), neutron (n) dan elektron (e). Jadi, $\text{massa atom} = (\text{massa p} + \text{massa n}) + \text{massa e}$. Massa elektron jauh lebih kecil daripada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapat diabaikan. Dengan demikian: $\text{massa atom} = \text{massa p} + \text{massa n}$

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).

Bagikan artikel ini

2. Latihan-2

Latihan-2

127.0.0.1:5500/Latihan-2.html

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. Lenggannya yang panjang dan kuat serta tangan dan kakinya yang dapat mencengkram erat.



KERA EMAS

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



BURUNG CENDERAWASIH

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

3. Latihan-3

Latihan-3

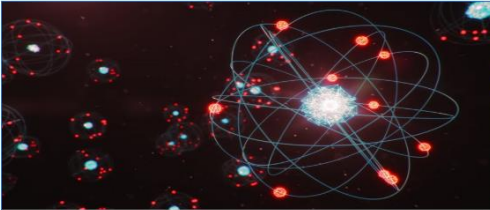
127.0.0.1:5500/Latihan-3.html

Lab Pemrograman Web

Home Profiles Contact Us


"THE PURPOSE OF OUR LIFE 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](#)



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

4. Latihan-4

