

LAB. PEMROGRAMAN WEB

NAMA : MUHAMAD SUBHAN RIZKI AFIAT

NPM : 212310020

KELAS: TI 21 PAGI

PERTEMUAN 3

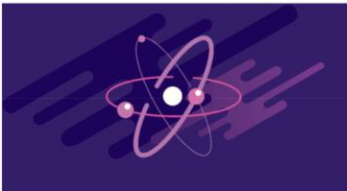
OUTPUT HASIL

1. Latihan 1

PerogramanWeb_2023/Modul... PW-TI-21-PA-212310017/Latih... Portfolio subhanrizki Latihan1 screenshot bagian tertentu - Go... 127.0.0.1:5500/Peremuan3/Latihan1.html

Mengenal Partikel dan Notasi Atom

MUHAMAD SUBHAN RIZKI AFIAT 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	<i>p</i>	1.673×10^{-24}	+1	1.6×10^{-9}
neutron	<i>n</i>	1.673×10^{-24}	0	0

30°C Partly sunny 2:52 PM 4/9/2023

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	$1,673 \times 10^{-24}$	+1	$1,6 \times 10^{-9}$
neutron	p	$1,673 \times 10^{-24}$	0	0
elektron	e	$9,109 \times 10^{-28}$	-1	$1,6 \times 10^{-19}$

Lambang Atom

X Simbol dari unsur.

a nomor atom merupakan jumlah proton. Saat netral (tidak bermuatan) akan sama dengan jumlah elektron.

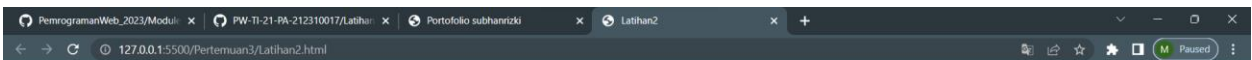
b nomor massa melambangkan jumlah proton ditambah jumlah neutron atau disebut juga jumlah nukleon.

c Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

Bagikan artikel ini



2. Latihan 2



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.



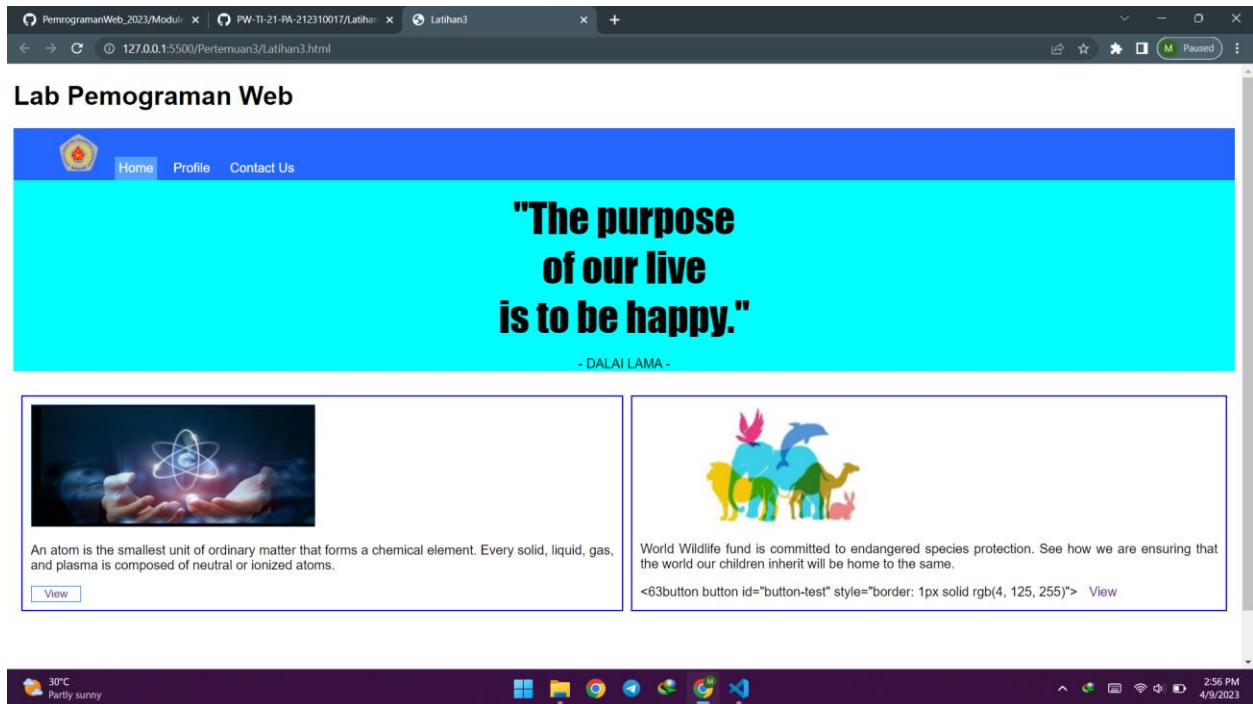
Burung Cenderawasih

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.

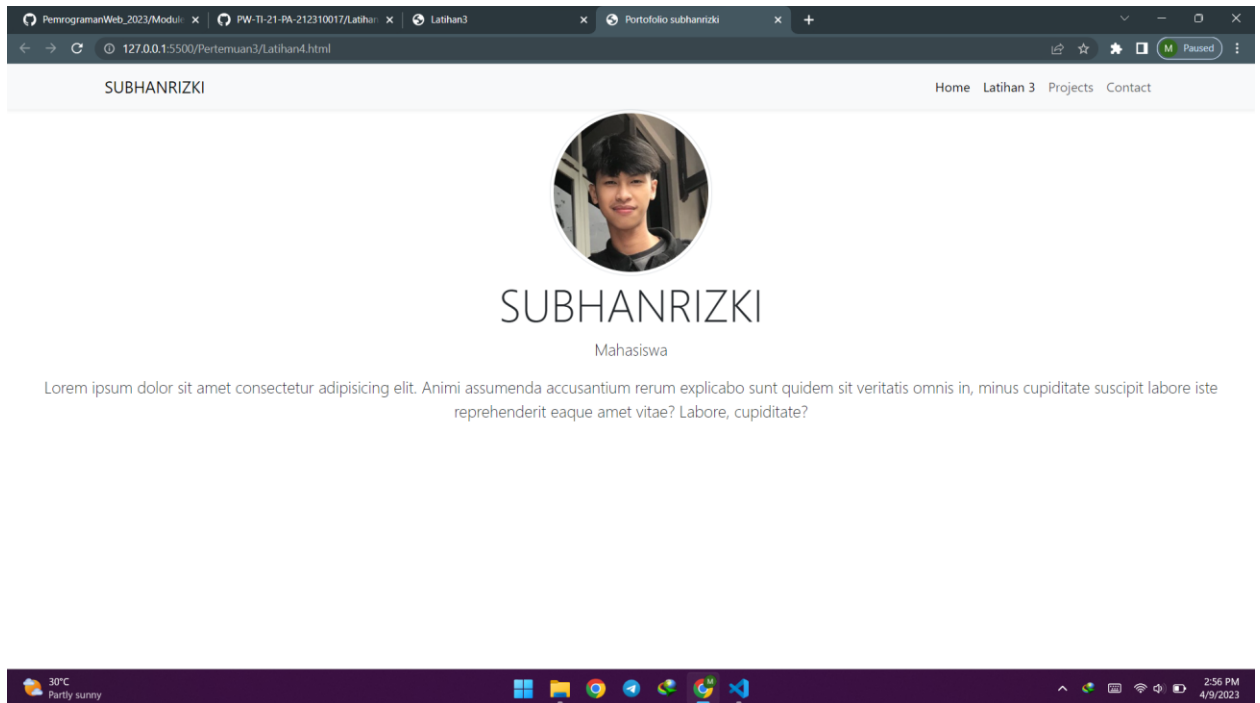
Copyright © Muhamad Subhan rizki afiat 2022

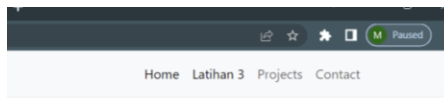


3. Latihan 3



4. Latihan 4





Jika pada daftar “Latihan 3” di klik maka akan Kembali output akan menampilkan Latihan 3