Nama: Frila Cahya Wardani

Kelas: TI - 21 - PA

NIM: 212310014

Latihan Praktikum 2

### Nomor 1



# Mengenal Partikel dan Notasi Atom

Frila Cahya Wardani, 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 katbon. Atom kabon adalah penyusun dari berbagai benda yang sangat berguna. Milia da dilambangkan dengan huruf C) punya 6 elektron. Bagaimana bilangan kuantum dari elektron terakhimya? 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 dapar diabalikan. Dengan demiklan: massa atom = (massa p + massa n) + massa e. Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapar diabalikan. Dengan demiklan: massa atom = (massa p + massa n) + massa e. Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapar diabalikan. Dengan demiklan: massa atom = (massa p + massa n) + massa e. Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapar diabalikan. Dengan demiklan: massa atom = (massa p + massa n) + massa e. Massa elektron jauh lebih kecil dari pada massa proton dan massa neutron, maka massa elektron dapar diabalikan. Dengan demiklan: massa pentron dapar diabalikan dapa

Partikel	Lambang	Massa(g)	Muatan	
			Satuan	Coulomb
proton	p	1.673 x 10 <sup>-24</sup>	+1	1.6 x 10 <sup>-9</sup>
neutron	n	1.673 x 10 <sup>-24</sup>	0	0
elektron	e	9.109 x 10 <sup>-28</sup>	-1	1.6 x 10 <sup>-19</sup>

### Lambang Atom

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.

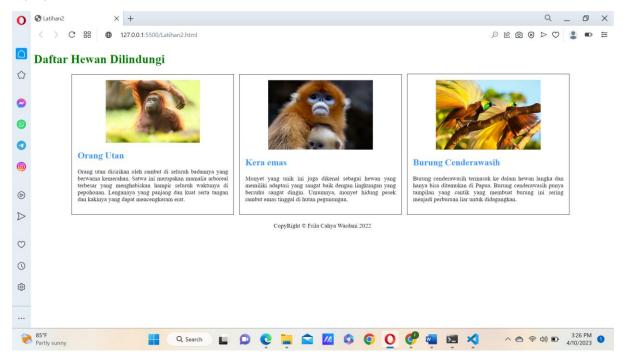
c Muatan/bilangan oksidasi (biloks) terdiri dari melepas elektron (positif) dan menangkap elektron atau bertambah (negatif).

Bagikan Artikel ini 👂 😝 💟

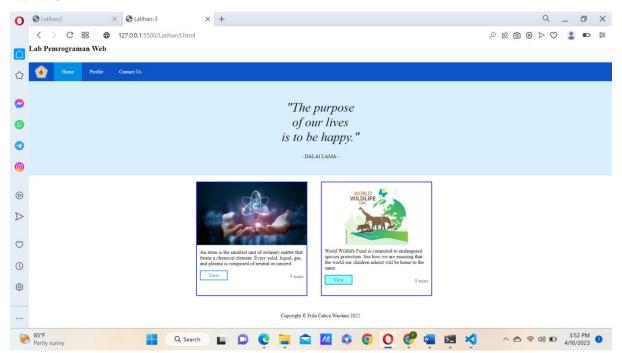




### Nomor 2



# Nomor 3



## Nomor 4

