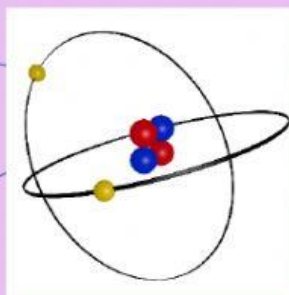


Ayo Kita Berlatih

Nama: _____

Kelas : _____

1. Atom tersusun dari partikel subatom yaitu proton, netron dan electron. Dimana letak partikel-partikel tersebut dan apa muatannya?
2. Baik proton netron maupun electron memiliki massa yang berbeda-beda. Mengapa massa atom terpusat pada inti atom?
3. Gambarkan bagaimana struktur atom Helium berdasarkan letak partikel penyusunnya!



Ayo Kita Berlatih

4. Tentukanlah jumlah proton, electron dan netron berikut ini!

No	Nama Unsur	Lambang Unsur	Nomor Atom (Z)	Nomor Massa (A)	Jumlah partikel subatom		
					e	p	n
1	Fluor	$^{19}_9F$	9	19	9	9	10
2	Kalsium	$^{40}_{20}Ca$	...	...	...	...	20
3	Oksigen	$^{16}_8O$	...	...	8	...	...
4	Kalium	$^{39}_{19}K$	...	...	...	19	...
5	Brom	$^{80}_{35}Br$	...	...	...	...	...
6	Krypton	...	...	84	36	...	...