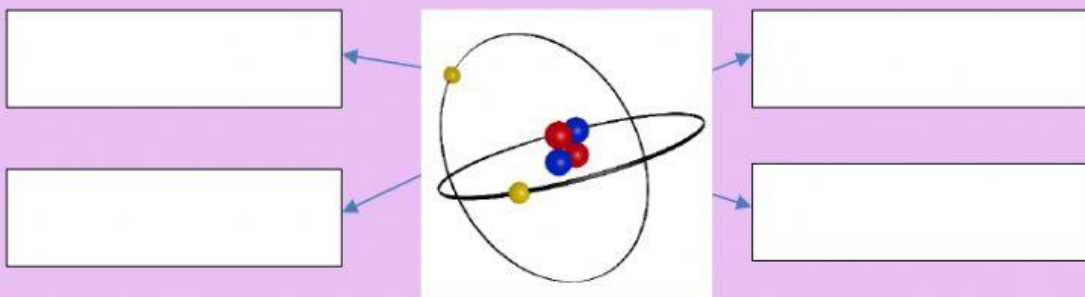


# Ayo Kita Berlatih

Nama: \_\_\_\_\_

Kelas : \_\_\_\_\_

1. Atom tersusun dari partikel subatom yaitu proton, neutron dan electron. Dimana letak partikel-partikel tersebut dan apa muatannya?
2. Baik proton neutron 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	...	...