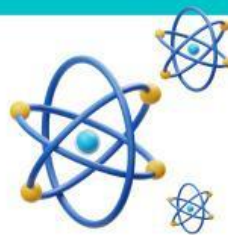


ATOM

Subject:

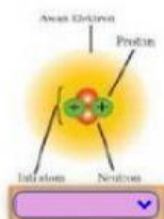
IPA



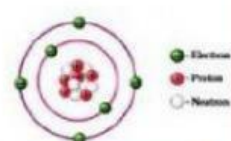
Teori Atom



Tentukan nama model atom di bawah ini dengan mengklik tanda panah yang ada dalam kotak!



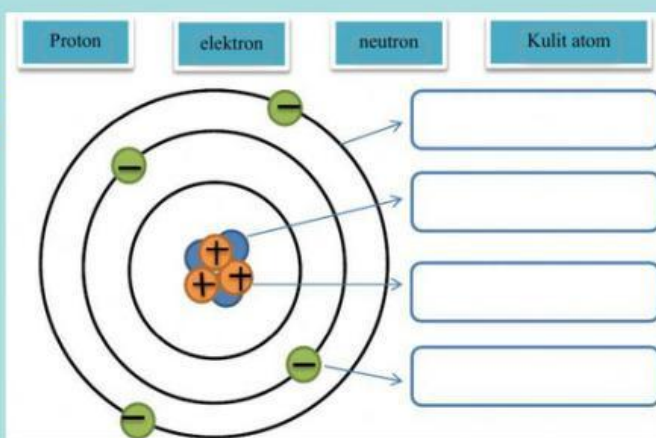
Proton
Neutron
Elektron



Elektron
Proton
Neutron

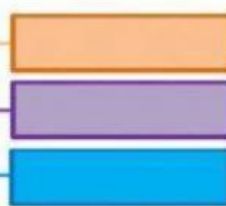
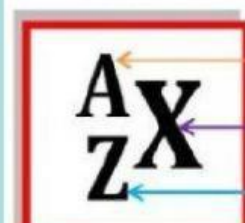
Model Atom

Drag (Seret) kotak biru dan drop (jatuhkan) di kotak yang sesuai



Lambang Atom

Seret kata pada kotak di samping dan letakkan pada kotak kosong yang sesuai!

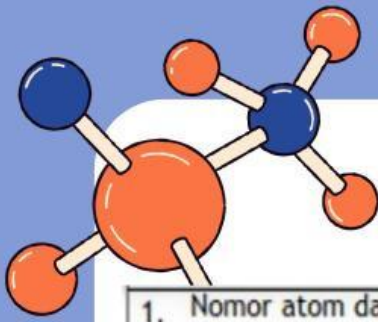


Lambang atom

Nomor massa

Nomor atom





1. Nomor atom dari $^{20}_{10}\text{Ne}$ adalah		16	20
2. Nomor massa dari $^{16}_8\text{O}$ adalah		8	14
3. Jumlah proton dari $^{40}_{20}\text{Ca}$ adalah		10	27
4. Jumlah neutron dari $^{14}_6\text{C}$ adalah		6	22
5. Jumlah neutron dari atom yang memiliki nomor atom 7 dan nomor massa 13 adalah		39	32
6. Suatu atom memiliki jumlah proton 13 dan jumlah neutron 14, maka nomor massa atom tersebut adalah			
7. Jumlah neutron dari atom dengan nomor atom 15 dan nomor massa 29 adalah			
8. Suatu atom memiliki nomor massa 73 dan jumlah neutron 41, maka jumlah elektron atom tersebut adalah			
9. Jumlah elektron yang dimiliki oleh atom dengan nomor massa 89 dan jumlah neutronnya 50 adalah			
10. Jumlah neutron pada atom dengan nomor atom 18 dan nomor massa 40 adalah			

