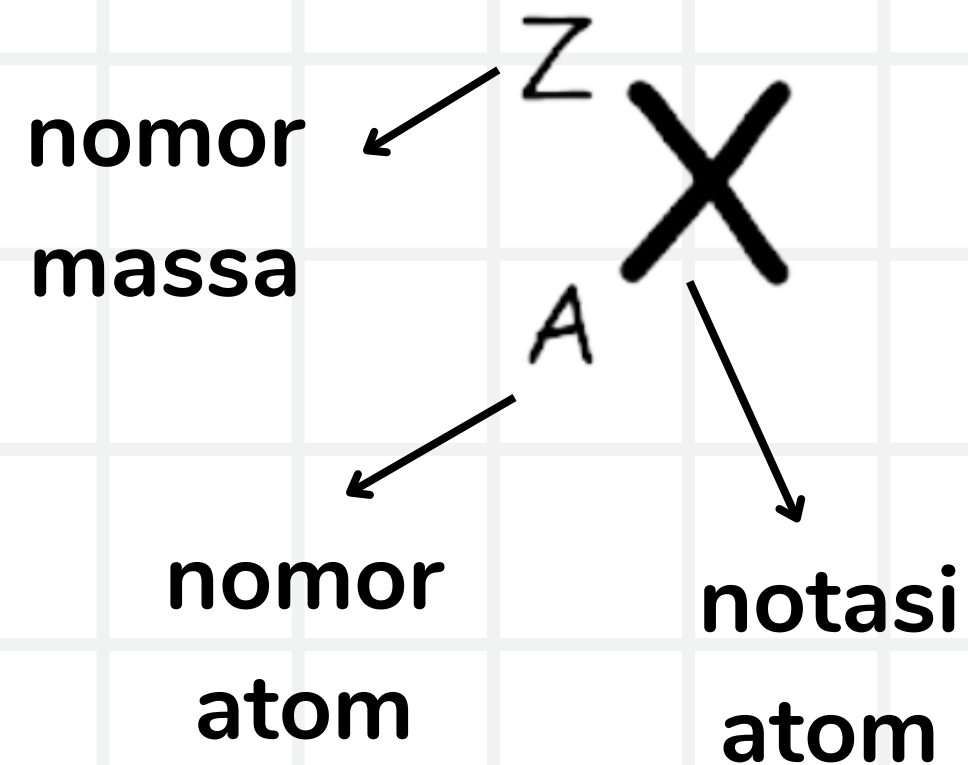


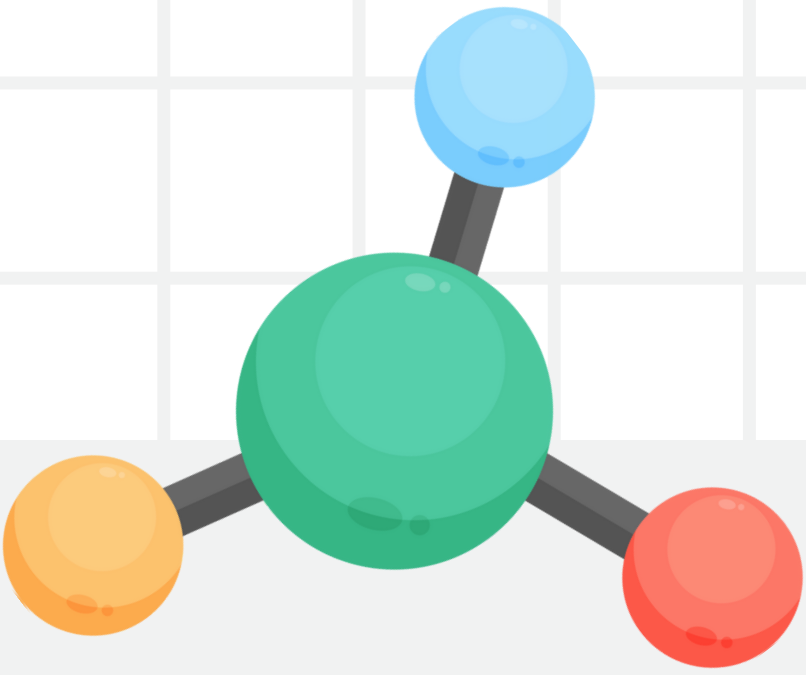
NOTASI ATOM



Proton adalah partikel penyusun atom yang terdapat di dalam inti atom yang bermuatan positif. **Proton** juga bisa dikatakan sebagai **nomor atom** suatu unsur.

Elektron adalah partikel penyusun atom yang bermuatan negatif yang dilambangkan dengan huruf e . Elektron diketahui dengan melihat nomor atom suatu unsur yang tidak memiliki muatan (tidak bermuatan).

Neutron adalah partikel penyusun atom yang terdapat pada inti atom yang tidak memiliki muatan (netral).





Rumus :

No. massa = Proton + Neutron

Proton = No. Atom

Elektron = No. atom - muatan

Neutron = No.massa - No. Atom



Ingat ya !

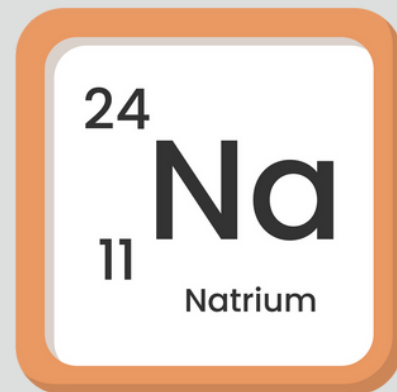
Ion merupakan keadaan dimana suatu elemen kehilangan atau menerima elektron. Apabila dia **menerima elektron**, maka ia **bermuatan negatif**, dan apabila dia **melepas elektron**, maka ia **bermuatan positif**



Contoh soal 1 :

Tentukan jumlah Proton, elektron dan neutron dari unsur Natrium

Pembahasan :



Diketahui :

$$\text{No. atom Na} = 11$$

$$\text{No. massa Na} = 24$$

Ditanya : Proton, elektron, neutron ?

Jawab :

$$P = \text{No. atom} = 11$$

$$N = \text{No. massa} - \text{No. atom} = 24 - 11 = 13$$

$$E = \text{No. atom} - \text{muatan} = 11 - 0 = 11$$



Contoh soal 2 :

Tentukan jumlah elektron dari unsur Kalsium dengan No.atom 20 dan bermuatan +2

Pembahasan :

Ingat !

Ketika dinyatakan bahwa muatan suatu atom adalah +2, maka atom itu telah melepaskan 2 elektron.

Diketahui :

No.atom Ca = 20

muatan = +2

Ditanya : elektron ?

Jawab :

$$E = \text{No.atom} - \text{muatan} = 20 - 2 = 18$$