

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK KIMIA

NAMA : _____ KELAS : _____



NOTASI ATOM DAN ISOTOP, ISOTON, ISOBAR, ISOELEKTRON



Notasi Atom

Tujuan Pembelajaran :

- Peserta didik dapat menghubungkan notasi atom dengan jumlah partikel subatom

Untuk memahami materi tentang notasi atom, simak video pada link berikut : <http://bit.ly/NotasiUnsur>

Setelah menyimak video tersebut, lengkapi tabel berikut.

Unsur	Notasi	Σ proton	Σ elektron	Σ neutron
Aluminium	${}_{13}^{27}\text{Al}$	13		
	${}_{26}^{56}\text{Fe}$			

Ion adalah atom bermuatan positif atau negatif. Sehingga jumlah elektron tidak lagi sama dengan jumlah proton. **Ion positif (kation)** terjadi ketika suatu atom **melepas elektron** (jumlah elektron berkurang). Semetara **ion negatif (anion)** terjadi ketika suatu atom **menangkap elektron** (jumlah elektron bertambah).

Setelah mengetahui perbedaan atom netral dan ion, coba lengkapi tabel berikut.

Atom	Σ proton	Σ elektron	Σ neutron	Ion	Σ proton	Σ elektron	Σ neutron
${}_{19}^{39}\text{K}$				${}_{19}^{39}\text{K}^{+}$			
${}_{20}^{40}\text{Ca}$				${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$			
${}_{9}^{19}\text{F}$				${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$			
${}_{16}^{32}\text{S}$				${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$			