



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

STRUKTUR ATOM

Menentukan Nomor Massa, Nomor Atom,
Jumlah Proton, Elektron, dan Neutron

Ingat!

- Nomor Atom (Z) = jumlah proton
- Nomor Massa (A) = proton + neutron
- Atom netral $\rightarrow$ jumlah elektron = jumlah proton

CONTOH CARA MENGERJAKAN

Contoh 1

$^{27}_{13}\text{Al}$

Diketahui:

Nomor Massa (A) = 27

Nomor Atom (Z) = 13

Maka:

- Proton (p) = Z = 13
- Elektron (e) = Z = 13 (atom netral)
- Neutron (n) = $A - Z$ = $27 - 13$ = 14

Hasil: $A = 27$ $Z = 13$ $p = 13$ $e = 13$ $n = 14$

Contoh 2

$^{40}_{20}\text{Ca}$

Diketahui:

Nomor Massa (A) = 40

Nomor Atom (Z) = 20

Maka:

- Proton (p) = Z = 20
- Elektron (e) = Z = 20 (atom netral)
- Neutron (n) = $A - Z$ = $40 - 20$ = 20

Hasil: $A = 40$ $Z = 20$ $p = 20$ $e = 20$ $n = 20$

Petunjuk:

Lengkapilah tabel berikut berdasarkan model atom atau simbol atom yang diberikan!

No.	Atom	Nomor Massa (A)	Nomor Atom (Z)	Proton (p)	Elektron (e)	Neutron (n)
1.	$^{12}_6\text{C}$					
2.	$^{23}_{11}\text{Na}$					
3.	$^{40}_{18}\text{Ar}$					
4.	$^{81}_{35}\text{Br}$					
5.	$^{30}_{16}\text{S}$					

Nama : _____

Kelas : _____

★ Tantangan!

Jika diketahui sebuah atom memiliki 18 neutron dan nomor atom 14, tentukan nomor massa serta jumlah proton dan elektronnya!

Jawab: A = _____, p = _____, e = _____