

LKPD

Isotop dan Massa Atom

Amati Virtual Lab Isotop dan Massa Atom.
Tentukan partikel penyusun atom Be, B, C, N, O, F, Ne
dan isotop dari masing-masing atom.

Belajar
Kimia
Itu
Menyenangkan!

Jelajah
Atom,
Pahami
Dunia!

A Tujuan Pembelajaran

1. Mengidentifikasi partikel penyusun atom (proton, neutron, elektron).
2. Menentukan jumlah partikel penyusun atom Be, B, C, N, O, F, Ne.
3. Mengidentifikasi isotop dari masing-masing atom.

B Alat dan Bahan



1. Laptop/HP
2. Akses Virtual Lab Isotop dan Massa Atom (simulasi)

Link Virtual Lab:
Simulasi Isotop dan
Massa Atom



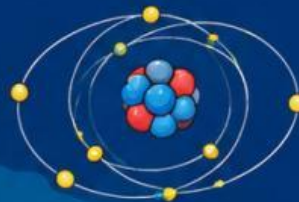
C Langkah Kerja

1. Buka Virtual Lab Isotop dan Massa Atom.
2. Pilih menu "Atom dan Isotop".
3. Amati tampilan model atom dan informasi tentang proton, neutron, dan elektron.
4. Catat hasil pengamatan pada tabel yang tersedia.
5. Tentukan isotop dari masing-masing atom.

Ingat!

- Nomor atom (Z) = jumlah proton = jumlah elektron (untuk atom netral).
- Massa atom (A) = proton + neutron.

Model Atom dalam Virtual Lab



- = Proton (+1)
- = Neutron (0)
- = Elektron (-1)

D Tabel Hasil Pengamatan

No.	Unsur	Partikel Penyusun Atom			Nomor Massa (A)	Nomor Atom (Z)	Isotop		
		Proton (p ⁺)	Neutron (n ⁰)	Elektron (e ⁻)			Nama Isotop	Jumlah Neutron (n)	Massa Atom (A)
1	Be								
2	B								
3	C								
4	N								
5	O								
6	F								
7	Ne								
8	-	Isotop masing-masing unsur							

E Analisis dan Kesimpulan

1. Bagaimana hubungan antara nomor atom, jumlah proton, dan elektron?
2. Mengapa setiap unsur dapat memiliki beberapa isotop?
3. Apa yang dapat kamu simpulkan tentang massa atom relatif?
4. Tuliskan manfaat pengetahuan isotop dalam kehidupan sehari-hari.

Atom kecil,
peran besar
untuk kehidupan!



Jangan lupa
untuk menuliskan
satuan dan
kesimpulanmu
dengan jelas!



Eksplorasi • Analisis • Temukan • Pahami

LIVEWORKSHEETS

