

LKPD



Isotop dan Massa Atom

Amati Virtual Lab Isotop dan Massa Atom

Jelajahi
Dunia Atom,
Temukan
Keajaibannya!

Nama Kelompok :

Kelas/Fase :

Tanggal :



Atom kecil,
peran besar
dalam kehidupan!



A Amati Virtual Lab

1. Buka Virtual Lab Isotop dan Massa Atom (PhET atau link yang disediakan guru).
2. Lakukan pengamatan pada simulasi atom, isotop, dan massa atom.
3. Catat informasi penting yang kamu peroleh (perubahan jumlah proton, neutron, dan massa atom pada setiap isotop).



B Tentukan Partikel Penyusun Atom

Tentukan jumlah proton, neutron, dan elektron untuk atom berikut!

Unsur	Nomor Atom (Z)	Proton (p ⁺)	Neutron (n)	Elektron (e ⁻)
Be	4			
B	5			
C	6			
N	7			

C Tentukan Pasangan Isotop

1. Perhatikan atom N dan C pada simulasi.
2. Tuliskan pasangan isotop yang kamu temukan dari masing-masing unsur!



Pasangan isotop C
(Carbon)

Isotop 1 :

Isotop 2 :



Pasangan isotop N
(Nitrogen)

Isotop 1 :

Isotop 2 :

D Analisis



1. Apa yang dimaksud dengan isotop?
.....
2. Bagaimana hubungan antara nomor atom, jumlah proton, dan identitas suatu unsur?
.....
3. Mengapa isotop dari unsur yang sama memiliki sifat kimia yang hampir sama?
.....
4. Apa yang memengaruhi massa atom relatif?
.....

E Kesimpulan

Tuliskan kesimpulanmu dari hasil pengamatan pada Virtual Lab Isotop dan Massa Atom!

.....
.....
.....
.....
.....

