

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

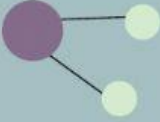
Partikel Penyusun Atom



NAMA :

KELAS :





Kompetensi Dasar

3.2 Menganalisis struktur atom berdasarkan konfigurasi elektron untuk menentukan letak unsur dalam tabel periodik

Tujuan Pembelajaran

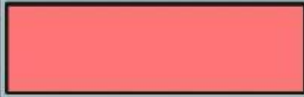
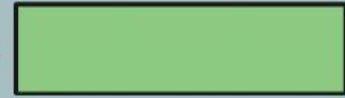
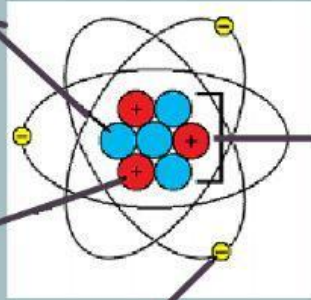
1. Peserta didik dapat menyebutkan partikel penyusun atom
2. Peserta didik dapat menentukan nomor atom, nomor massa, jumlah proton, jumlah electron dan jumlah neutron.
3. Peserta didik dapat menentukan isotop, isobar dan isoton beberapa unsur



Simak Video berikut ini



Penyusun Atom



Tarik tulisan di bawah ini, dan letakan pada kotak yang sesuai

Proton

Elektron

Neutron

Inti Atom



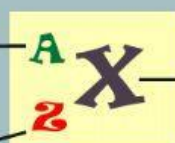
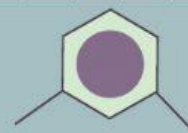
Partikel Penyusun Atom

Pilihlah jawaban yang paling benar

PARTIKEL	LAMBANG	SATUAN	PENEMU
ELEKTRON			
PROTON			
NEUTRON			

Tarik tulisan di bawah ini, dan letakan pada kotak yang sesuai

Nuklida



Lambang Unsur

Nomor Massa

Nomor Atom



Nomor atom =

=

Nomor massa =

+

Partikel Penyusun Atom

Buatlah garis ke jawaban yang benar

Nomor massa

☐☐

Menyatakan jumlah elektron dalam suatu atom

Nomor atom

☐☐

Jumlah proton dan neutron dalam suatu atom

Lengkapilah Tabel Berikut

Pilihlah jawaban yang paling benar

UNSUR	LAMBANG UNSUR	NOMOR ATOM	JUMLAH PROTON	JUMLAH NEUTRON	JUMLAH ELEKTRON	NO MASSA
Klorin		17				35
	Xe		54	77		
	Es	99		153		
Platina				117	78	
Rubidium		37			37	85

Isotop Isobar Isoton

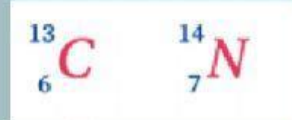
Contoh Isotop



Contoh Isobar



Contoh Isoton



Buatlah garis ke jawaban yang benar

ISOTON

Nomor atom sama, nomor massa berbeda

ISOBAR

Nomor atom berbeda, nomor massa sama.

ISOTOP

Unsur berbeda, jumlah neutron sama