

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

PARTIKEL PENYUSUN ATOM

TUJUAN PEMBELAJARAN :

X.1.3. Peserta didik mampu menentukan jumlah proton, elektron, dan neutron dari suatu atom atau ion

X.1.4. Peserta didik mampu memahami perbedaan isotop, isobar, isoton, dan isoelektron.

Bacalah materi yang sudah dibagikan di grup sesuai karakteristikmu. Kemudian diskusikan LKPD berikut dengan teman-teman dalam kelompokmu.

INFORMASI



A : Nomer massa
Z : Nomer atom
X : Lambang unsur

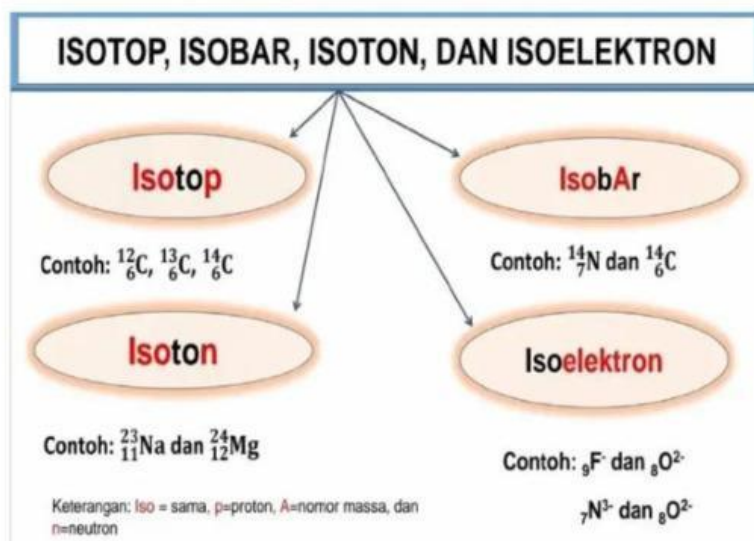
Nomor atom (Z) merupakan jumlah proton (muatan positif) atau jumlah elektron dalam atom. Oleh karena atom bersifat netral maka jumlah proton = jumlah elektronnya. Sehingga nomor atom juga menunjukkan jumlah elektronnya, dan nantinya merupakan hal yang menentukan sifat suatu unsur.

Nomor Massa (A)

Nomor massa (A) merupakan jumlah proton dan neutron. Nomor massa atau massa atom suatu unsur menyatakan banyaknya proton dan neutron yang menyusun inti atom suatu unsur. Nomor Massa (A) = Jumlah Proton + Jumlah Neutron.

Lambang Unsur (X)

Lambang unsur (X) merupakan susunan suatu unsur netral, contohnya Oksigen lambang unsurnya (O).



Lengkapi tabel berikut :

Unsur	Jumlah			Nomor Atom	Nomor Massa	Notasi
	Proton	Elektron	Neutron			
Kalium	19	18	20			

MENJODOHKAN

Pasangkan unsur-unsur berikut kedalam isotop, isobar atau isoton

$^{16}_8\text{O}$, $^{17}_8\text{O}$ ISOTOP

$^{13}_6\text{C}$, $^{13}_5\text{B}$ ISOBAR

ISOTON

PILIHAN GANDA

Partikel penyusun inti atom adalah ...

- A. proton
- B. neutron
- C. neutron dan elektron
- D. proton dan neutron
- E. proton, elektron, dan neutron

DRAG AND DROP

$^{16}_8\text{O}$, $^{13}_6\text{C}$ ISOTOP

$^{13}_5\text{B}$, $^{13}_5\text{B}$ ISOBAR

PILIHAN GANDA KOMPLEKS

Partikel penyusun atom adalah sebagai berikut, jawaban boleh lebih dari satu

- Proton
- Elektron
- Neutron
- Isoelektron
- Isoton