

NAMA:

STRUKTUR ATOM

PERKEMBANGAN TEORI ATOM

A. Pasangkan Nama Penemu dan Model Atomnya

Model Atom

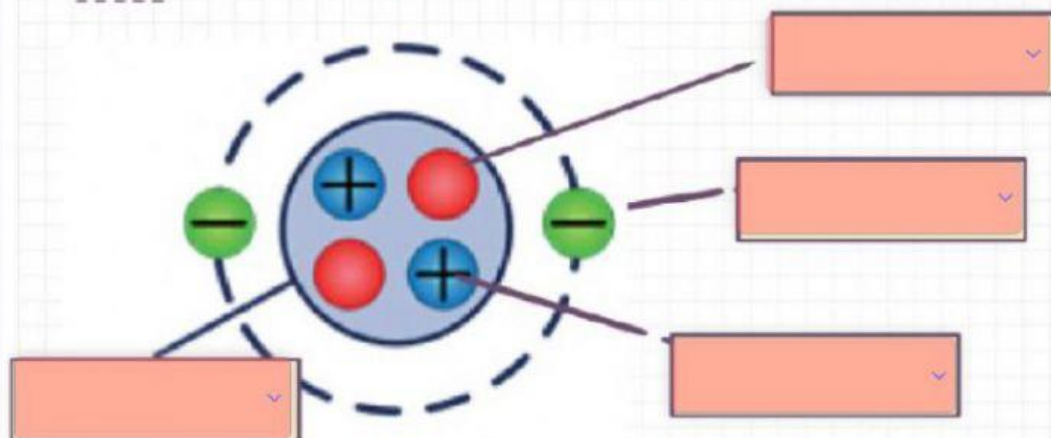
Rutherford Thomson Mekanika Kuantum Bohr Dalton

B. Tarik garis sesuai kelemahan setiap atom

Thomson	●	●	Tidak dapat menjelaskan bahwa atom masih dapat dibagi lagi menjadi partikel yang lebih kecil
Rutherford	●	●	Belum dapat menerangkan bagaimana susunan muatan positif dan jumlah elektron dalam bola.
Bohr	●	●	Tidak dapat menerangkan mengapa elektron tidak pernah jatuh ke dalam inti sesuai dengan teori fisika klasik.
Dalton	●	●	Tidak dapat menerangkan spektrum warna dari atom-atom yang memiliki banyak elektron

□ PARTIKEL PENYUSUN ATOM

Partikel Penyusun Atom

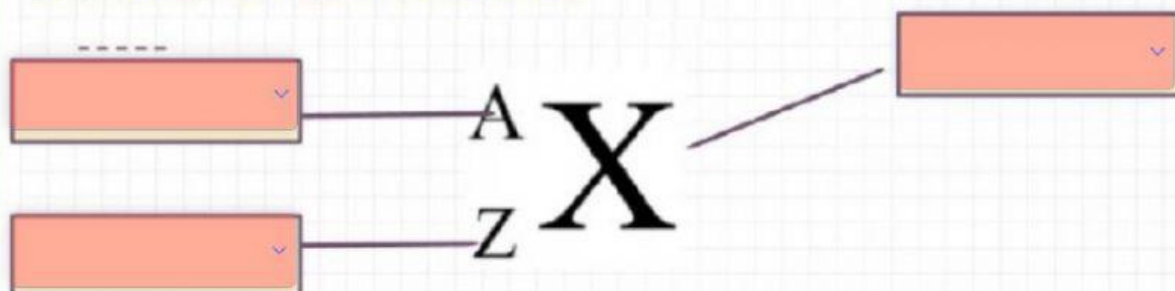


Penemu Partikel Penyusun Atom

PENEMU PROTON	
PENEMU ELEKTRON	
PENEMU NEUTRON	

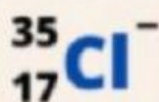
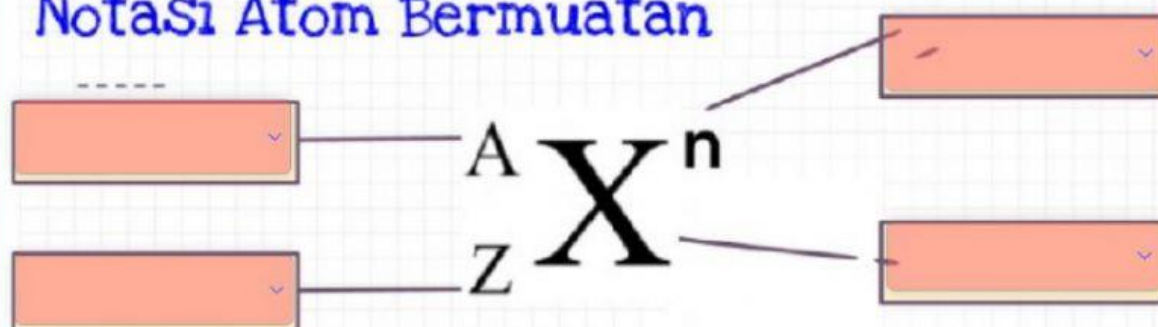
□ NOTASI ATOM

Notasi Atom Netral

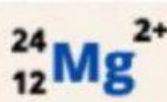


Z	
A	
A-Z	

Notasi Atom Bermuatan



Proton	
Neutron	
Elektron	



Proton	
Neutron	
Elektron	

Lengkapi Tabel Berikut

-----	Nomor massa	Nomor atom	Jumlah		
			proton	elektron	neutron
Atom natrium	23	11			
Ion kalsium (Ca^{2+})	40			18	
Ion klorida (Cl^-)		17		18	
Atom aluminium					
Ion Aluminium (Al^{3+})				10	14
Ion hidrogen (H^+)					

□ ISOTOP, ISOBAR DAN ISOTON

Atom-atom yang mempunyai jumlah protonnya (nomor atom) sama, tetapi nomor massanya berbeda dan unsurnya sama

Atom-atom yang mempunyai nomor massanya sama, tetapi nomor atom dan unsurnya berbeda

Atom-atom yang mempunyai jumlah neutronnya sama, tetapi nomor atom dan unsurnya berbeda

Pertanyaan :

Contoh Isotop adalah

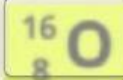
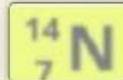
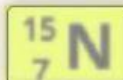
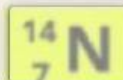
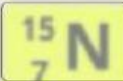
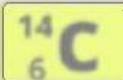
Dengan

Contoh Isobar adalah

Dengan

Contoh Isoton adalah

Dengan .



Isotop/Isobar/Isoton

