

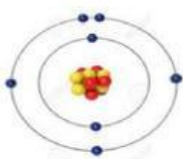
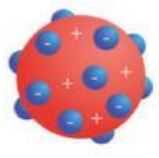
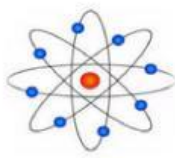
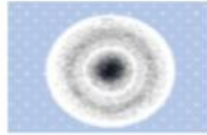


LATIHAN SOAL

Petunjuk Pengerjaan Soal

1. Lihat gambar yang ada kolom gambar model atom.
2. Hubungkan gambar model atom yang cocok dengan menarik garis ke kolom teori atom.
3. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

PERKEMBANGAN TEORI ATOM

Gambar Model Atom	Teori Atom
	Atom Thomson
	Atom Mekanika Kuantum
	Atom Dalton
	Atom Bohr
	Atom Rutherford

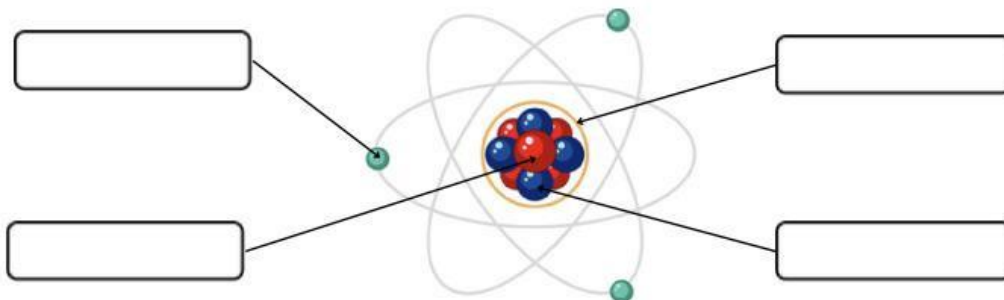
PETUNJUK Pengerjaan Soal

1. Bacalah setiap soal dengan cermat.
2. Pilihlah jawaban yang paling tepat dari opsi yang tersedia.
3. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

PARTIKEL PENYUSUNAN ATOM

1. Apa yang dimaksud dengan proton dalam sebuah atom.....
 - ☐ Partikel yang tidak memiliki muatan
 - ☐ Partikel dengan muatan negatif
 - ☐ Partikel dengan muatan positif
 - ☐ Partikel yang berada di luar inti atom
2. Dimanakah neutron biasanya ditemukan dalam sebuah atom.....
 - ☐ Di luar inti atom
 - ☐ Di dalam inti atom
 - ☐ Mengelilingi inti atom
 - ☐ Tidak berada dalam atom
3. Manakah dari pernyataan berikut yang benar tentang elektron.....
 - ☐ Elektron memiliki muatan positif
 - ☐ Elektron memiliki massa yang sama dengan proton
 - ☐ Elektron mengelilingi inti atom
 - ☐ Elektron berada di dalam inti atom

Berikut merupakan ilustrasi partikel penyusun atom, klik kolom kemudian berikan jawaban yang menurut kamu tepat



PETUNJUK Pengerjaan Soal

1. Bacalah setiap soal dengan teliti.
2. Isi jawaban Anda pada tempat yang telah disediakan.
3. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

NOMOR MASSA DAN NOMOR ATOM

Jika diketahui proton, elektron, neutron. Tentukan nomor atom dan nomor massanya!

Unsur	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron	Nomor Atom	Nomor Massa	Notasi
Ar	18	18	22			Ar
K	19	19	20			K
Mn	25	23	30			Mn

Tentukan jumlah proton, elektron dan neutron pada ion-ion berikut!

Notasi	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron
${}^{19}_{9}\text{F}^{-}$			
${}^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$			
${}^{56}_{26}\text{Fe}$			

PETUNJUK Pengerjaan Soal

1. Bacalah setiap pertanyaan dengan cermat.
2. Pilih jawaban yang sesuai dari jawaban yang tersedia.
3. Seret atau pindahkan jawaban yang dipilih ke posisi yang sesuai dengan pertanyaan.
4. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

ISOTOP, ISOBAR, DAN ISOTON

Pindahkan unsur sesuai dengan pertanyaan yang diberikan!

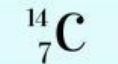
Contoh isobar adalah
dan



Contoh isoton adalah
dan



Contoh isotop adalah
dan



PETUNJUK Pengerjaan Soal

1. Bacalah setiap soal dengan cermat.
2. Pilihlah jawaban yang paling tepat dari opsi yang tersedia.
3. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

Tentukan pasangan unsur berikut yang merupakan isotop, isobar atau isoton!

Unsur	Isotop/Isobar/Isoton
${}^{31}_{15}\text{P}$ dan ${}^{32}_{16}\text{S}$	
${}^{35}_{17}\text{Cl}$ dan ${}^{37}_{17}\text{Cl}$	
${}^{24}_{11}\text{Na}$ dan ${}^{24}_{12}\text{Mg}$	

PETUNJUK Pengerjaan Soal

1. Bacalah setiap soal dengan cermat.
2. Pilih jawaban yang paling tepat dengan mengklik opsi yang tersedia.
3. Periksa kembali semua jawabanmu setelah selesai mengerjakan seluruh soal.

KONFIGURASI ELEKTRON

1. Konfigurasi elektron untuk atom ${}_8\text{O}$ menurut model Bohr adalah.....
 - O. 2, 6
 - O. 2, 8
 - O. 2, 7
 - O. 2, 4
2. Menggunakan prinsip Aufbau, konfigurasi elektron dari atom ${}_6\text{C}$ adalah.....
 - O. $1s^2 2s^2 2p^2$
 - O. $1s^2 2s^2 2p^6$
 - O. $1s^2 2s^2 2p^1$
 - O. $1s^2 2s^1 2p^3$
3. Atom natrium ${}_{11}\text{Na}$ memiliki konfigurasi elektron menurut prinsip Aufbau sebagai berikut.....
 - O. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 - O. $1s^2 2s^2 2p^6 3p^1$
 - O. $1s^2 2s^2 2p^6 2d^1$
 - O. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
4. Diberikan konfigurasi elektron berikut: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1 4p^5$. Konfigurasi elektron ini sesuai dengan unsur apa.....
 - O. Sulfur
 - O. Klorin
 - O. Bromin
 - O. Iodin
5. Konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$. Konfigurasi elektron ini sesuai dengan unsur apa.....
 - O. Aluminium
 - O. Klorin
 - O. Fosfor
 - O. Sulfur