

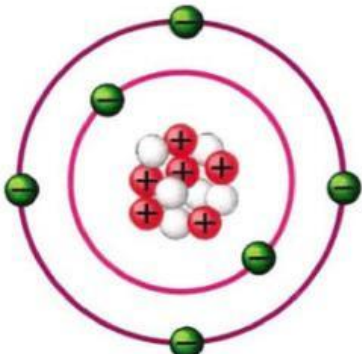


STRUKTUR ATOM

Nama:

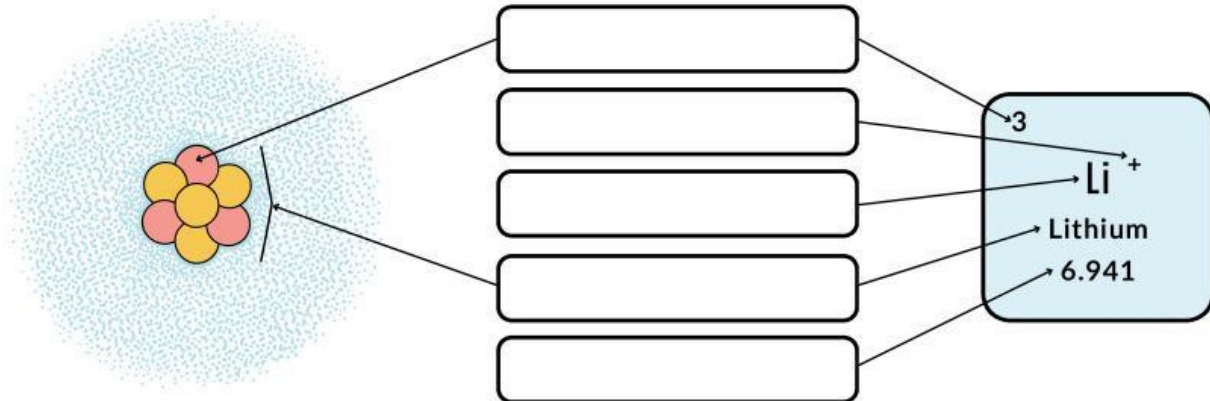
Kelas

Jawablah pertanyaan di bawah ini secara berkelompok!

	Sebutkan penyusun atom di samping dan sebutkan jumlah dari masing-masing penyusun! • Hijau = • Merah = • Putih =
Gambarlah suatu atom dan tuliskan notasi atom apabila diketahui suatu atom memiliki 4 proton, 3 neutron, dan 5 elektron!	Notasi Atom:
Gambarlah suatu atom dan tuliskan notasi atom apabila diketahui suatu atom memiliki 2 proton, 3 neutron, dan 2 elektron!	Notasi Atom:
Gambarlah suatu atom dan tuliskan notasi atom apabila diketahui suatu atom memiliki 6 proton, 6 neutron, dan 6 elektron!	Notasi Atom:

STRUKTUR ATOM

Atom adalah bahan penyusun kecil dari segala sesuatu di sekitar kita, terdiri dari proton dan neutron di dalam inti dan elektron di awan elektron. Unsur-unsur yang berbeda memiliki jumlah proton yang berbeda-beda, yang memberikan karakteristik unik pada setiap unsur. Memahami atom membantu kita memahami dunia pada tingkat terkecilnya dan bagaimana segala sesuatu terbentuk.



Petunjuk: Tuliskan istilah kosa kata yang hilang pada kotak kata yang tersedia di atas.

Dalam sebuah atom, nomor atom sama dengan jumlah proton dan elektron dalam atom netral sama dengan jumlah proton. Nomor massa sama dengan jumlah proton dan neutron. Muatan menunjukkan jumlah elektron yang hilang atau diperoleh, muatan positif menunjukkan jumlah elektron yang hilang dan muatan negatif menunjukkan jumlah elektron yang diperoleh.

Petunjuk: Lengkapi tabel di bawah ini!

Soal	Nomor Atom	Nomor Massa	Ion	Proton	Neutron	Elektron
${}_{9}^{19}\text{F}$						
				8	16	8
${}_{14}^{27}\text{Al}^{+1}$						



ISOTON, ISOTOP, ISOBAR

Nama:

Kelas

Perhatikan gambar, apa persamaan yang dimiliki oleh kedua atom dan tentukan isotop, isoton, isobar!

Hidrogen		
Hidrogen		
Helium		
Litium		
Berilium		
Litium		
${}^{14}_6\text{C}$	${}^{14}_7\text{N}$	