

NAMA:

KELAS:

LEMBAR KERJA

NOMOR ATOM, NOMOR MASSA, ISOTOP, KONFIGURASI ELEKTRON

1. Lengkapi data pada tabel berikut!

NO.	ATOM/ION	NOMOR ATOM	NOMOR MASSA	JUMLAH		
				PROTON	ELEKTRON	NEUTRON
1	$^{12}_6\text{C}$	6		6		
2	Na^+		23			
3	$^{39}_{19}\text{K}$				19	
4	$^{16}_8\text{O}^{2-}$		16			

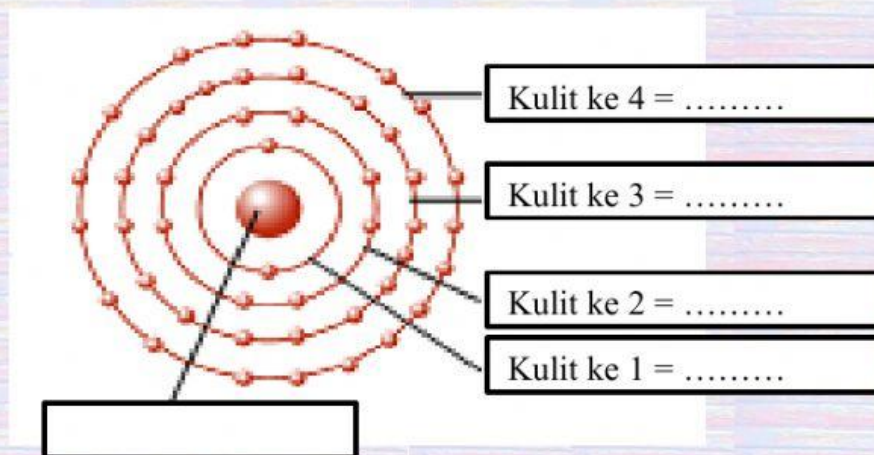
2a. atom-atom yang memiliki nomor atom sama tapi memiliki nomor massa yang berbeda disebut

2b. unsur atomnya berbeda namun memiliki nomor massa yang sama disebut

2c. unsur - unsur berbeda namun memiliki jumlah neutron yang sama disebut

3. Lengkapi data dibawah ini

a. Nama kulit Atom



b. Aturan pengisian kulit atom

Kulit ke - (n)	Lambang	e maksimum ($2 \times (n^2)$)
1	K	2
2		
3	M	
4		32
5	O	

4. Lengkapi data konfigurasi elektron berikut

Nama unsur	Nomor atom (Z)	Jml e (elektron) pada kulit atom					e Valensi
		K	L	M	N	O	
Karbon (C)	6		4				
Nitrogen (N)	7	2					5
Natrium (Na)	11		8				
Magnesium (Mg)	12	2		2			2
Arsen (As)	33						

5. Buatlah garis yang menghubungkan simbol Unsur dan konfigurasi elektronnya

${}^3\text{Li}$ (contoh)

$1s^2 2s^2 2p^6$

${}_{16}\text{S}$

$1s^2 2s^1$

${}_{36}\text{Kr}$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

${}_{9}\text{F}^-$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

${}_{20}\text{Ca}^{2+}$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$