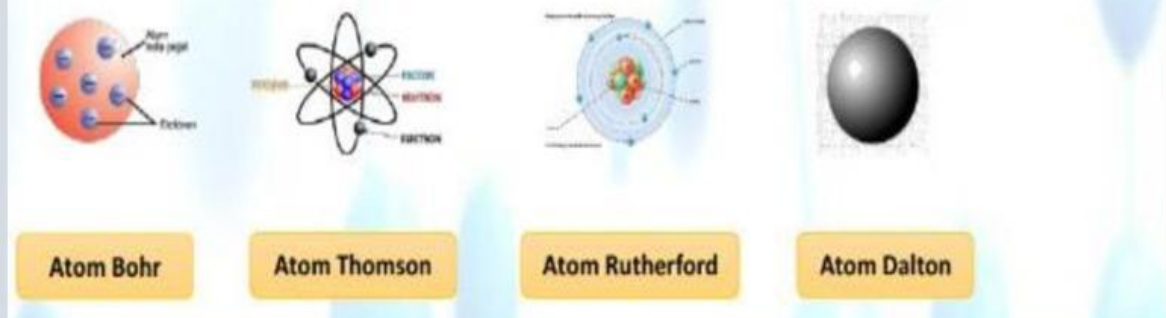


Nama :

Kelas :

Pilihlah jawaban yang paling benar !

1. Pasangkan model atom berikut ini hingga sesuai berdasarkan nama ahli penemunya dengan cara MEMBUAT GARIS PENGHUBUNG antara gambar model atom dan nama penemunya.



2. Elektron dapat berpindah dari suatu lintasan ke lintasan yang lain sambil menyerap atau memancarkan energi. Teori yang merupakan penyempurnaan dari teori atom Rutherford ini dinamakan teori
- A. Niels Bohr
B. Dalton
C. Thomson
D. Rutherford
E. Mekanika Kuantum
3. Unsur Cl dengan nomor atom 17 dan nomor massa 35. Berapakah proton, electron dan neutronnya
4. Jumlah proton, elektron, dan neutron yang terdapat pada kation Ca^{2+} , jika diketahui nomor atom dan nomor massanya adalah 20 dan 40 adalah

5. Tentukan pasangan unsur berikut ternask ke dalam isotop, isobar atau isoton

		Isotop/Isobar/Isoton
$^{60}_{25}\text{Mn}$ dan $^{65}_{30}\text{Zn}$		✓
$^{47}_{21}\text{Sc}$ dan $^{47}_{22}\text{Ti}$		✓
$^{28}_{14}\text{Si}$ dan $^{31}_{14}\text{Si}$		✓

6. Tentukan pasangan konfigurasi electron di bawah ini.

^3Li (contoh)	$1s^2 2s^2 2p^6$
^{16}S	$1s^2 2s^1$
^{36}Kr	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
$^9\text{F}^-$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
$^{20}\text{Ca}^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$

7. Pindahkan isi balok dibawah ini sesuai dengan jawaban yang tepat!

Urutkanlah atom-atom di bawah ini berdasarkan kenaikan :

^{11}Na , ^{12}Mg , ^{16}S , ^{17}C , ^{19}K

a. jari-jari atom

b. energi ionisasi

c. afinitas electron

d. keelektronegatifan

$^{19}\text{K} > ^{11}\text{Na} > ^{12}\text{Mg} > ^{16}\text{S} > ^{17}\text{C}$

$^{17}\text{C} > ^{16}\text{S} > ^{12}\text{Mg} > ^{11}\text{Na} > ^{19}\text{K}$

$^{17}\text{C} > ^{16}\text{S} > ^{11}\text{Na} > ^{19}\text{K}$

$^{17}\text{C} > ^{16}\text{S} > ^{12}\text{Mg} > ^{11}\text{Na} > ^{19}\text{K}$