LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

STRUKTUR ATOM

Nama :

1.

2.

3.

4.

5.

6.

LIVEWORKSHEETS

A. Drag & Drop

Lengkapi bagian yang kosong dengan cara menggeser kotak jawaban dan meletakkan pada kotak isian!

Atom mempunyai inti sangat kecil dan padat. Di dalam inti atom terdapat proton yang bermuatan positif. Inti atom dikelilingi oleh elektron yang bermuatan negative. Atom bersifat netral karena muatan positif (inti atom) sama dengan muatan negatif (elektron)	
Atom merupakan bagian terkecil dari suatu unsur yang tidak dapat dibagi lagi	
Atom merupakan materi yang bermuatan positif dan di dalamnya tersebar elektron seperti kismis dalam roti kismis. Secara keseluruhan atom bersifat netral	
Kedudukan dan kecepatan gerak elektron tidak dapat ditentukan secara pasti. Yang dapat ditentukan adalah daerah dengan peluang tebesar ditemukannya elektron.	
Atom terdiri atas inti atom yang bermuatan positf dan dikelilingi elektron bermuatan negatif menurut lintasan tertentu tanpa menyerap atau memancarkan energi. Lintasan elektron disebut dengan kulit atom.	

Dalton

Thomson

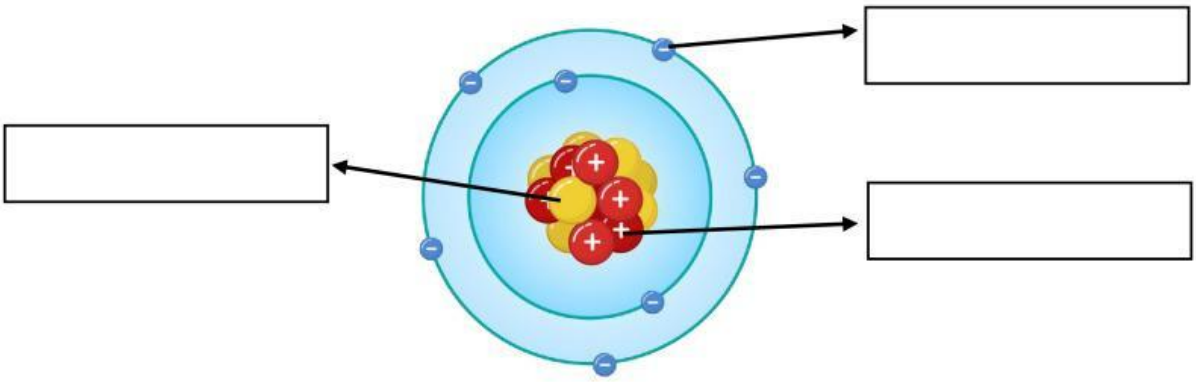
Rutherford

Bohr

Mekanika Kuantum

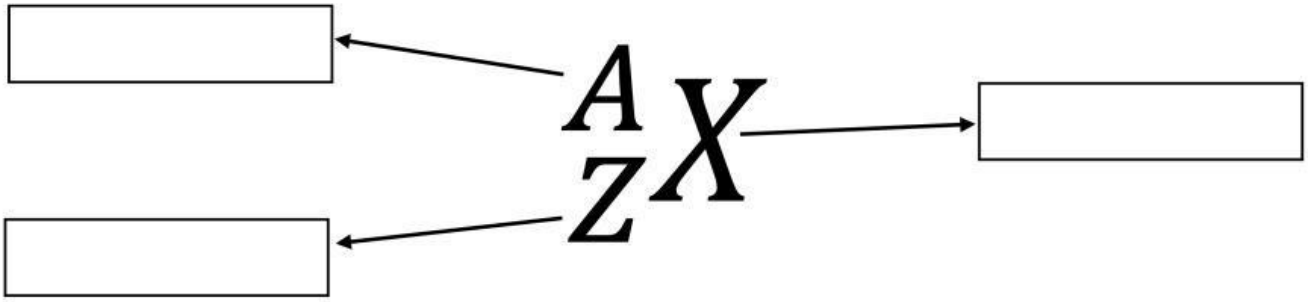
LIVEWORKSHEETS

B. Analsis gambar berikut! Tentukan partikel penyusun atomnya!



C. Drag & Drop

Lengkapi bagian yang kosong dengan cara menggeser kotak jawaban dan meletakkan pada kotak isian!



Lambang atom	Nomor massa	Nomor atom

D. Lengkapi tabel berikut dengan mengisi jumlah proton, elektron dan neutron.

No	Notasi	Jumlah proton	Jumlah elektron	Jumlah neutron
1	$^{55}_{25}Mn$			
2	$^{16}_{8}O^{2-}$			
3	$^{65}_{30}Zn^{2+}$			
4	$^{70}_{31}Ga$			

LIVEWORKSHEETS

E. Tentukanlah yang termasuk pasangan isotop, isobar dan isoton dengan cara menggeser jawaban ke kotak yang sesuai!

1. Isotop :

2. Isobar :

3. Isoton :

$^{23}_{11}Na$ $^{15}_{7}S$ $^{39}_{19}K$ $^{40}_{20}Ca$ $^{24}_{11}Na$ $^{15}_{8}O$

F. Tuliskanlah konfigurasi elektron dari atom/ion berikut ini berdasarkan kulit atom!

No	Atom/Ion	Kulit						E.V	J.K
		K	L	M	N	O	P		
a.	$_{31}Ga$								
b.	$_{35}Br^{-}$								
c.	$_{38}Sr^{2+}$								
d.	$_{84}Po$								
e.	$_{55}Cs$								

G. Tuliskanlah konfigurasi elektron dari atom berikut ini berdasarkan sub kulit atom!

No	Atom	Konfigurasi												
a.	$_{19}K$													
b.	$_{28}Ni$													
c.	$_{36}Kr$													
d.	$_{16}S$													
e.	$_{22}Ti$													

H. Tuliskanlah nilai ke empat bilangan kuantum electron terakhir dari atom berikut ini:

No	Atom	Bilangan Kuantum			
		n	l	m	s
a.	$_{9}F$				
b.	$_{12}Mg$				
c.	$_{17}Cl$				
d.	$_{20}Ca$				
e.	$_{32}Ge$				

LIVEWORKSHEETS