



PEMERINTAH KABUPATEN SRAGEN
DINAS PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
SMP NEGERI 2 SAMBUNGMACAN

Alamat: Klonggean RT 12, Plumbon, Sambungmacan, Sragen KP. 57253



SOAL ULANGAN HARIAN-3
PARTIKEL PENYUSUN BENDA DAN MAKHLUK HIDUP

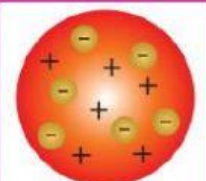
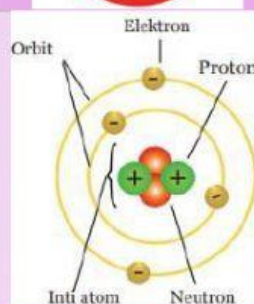
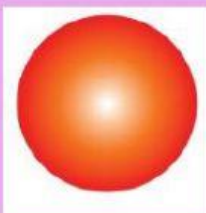
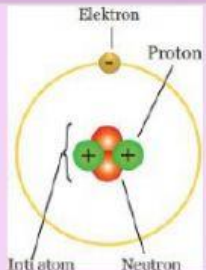
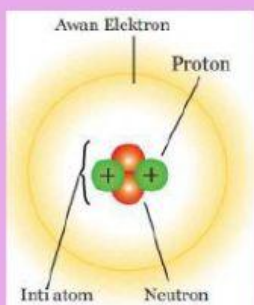
NAMA :

KELAS :

A. Pilihlah salah satu jawaban yang menurut kalian benar, dengan klik a,b,c atau d!

1. Bagian terkecil dari suatu materi yang masih memiliki sifat materi tersebut disebut
 - A. Atom
 - B. Unsur
 - C. Partikel
 - D. Molekul
2. Dua atom atau lebih yang bergabung (melalui ikatan kimia), baik antara atom-atom yang sama maupun atom yang berbeda disebut
 - A. Atom
 - B. Molekul
 - C. Larutan
 - D. Campuran
3. Berikut ini yang bukan merupakan partikel penyusun atom adalah....
 - A. Proton
 - B. Neutron
 - C. Elektron
 - D. kulit atom
4. Berikut ini yang merupakan molekul unsur adalah ...
 - A. HCl
 - B. NaOH
 - C. N₂
 - D. H₂O
5. Pernyataan yang sesuai untuk senyawa adalah
 - A. partikel penyusun benda terkecil
 - B. gabungan beberapa atom sejenis
 - C. atom yang bermuatan
 - D. tersusun oleh atom-atom yang berbeda

B. Lengkapi keterangan model dan penemu pada masing-masing “penjelasan teori” berikut!

Penjelasan Teori	Model	Penemu
Atom merupakan bola bermuatan positif dan di tempat-tempat tertentu terdapat elektron-elektron yang bermuatan negatif, seperti kismis dalam roti.		
Atom terdiri atas inti atom yang menjadi pusat massa atom dan pusat muatan positif, sedangkan elektron bergerak mengelilingi inti atom pada lintasan tertentu (orbit) yang disebut kulit atom . Selama elektron bergerak mengelilingi inti pada orbitnya, elektron tidak memancarkan atau kehilangan energi.		
Atom sebagai bola pejal dan merupakan bagian terkecil yang tidak dapat dibagi lagi. Setiap unsur terdiri atas atom-atom yang identik satu sama lain. Atom-atom dari unsur berbeda adalah berbeda. Atom-atom dapat bergabung membentuk molekul.		
Atom berbentuk bola yang ditengah-tengahnya terdapat inti atom yang merupakan pusat muatan positif dan pusat massa, sedangkan elektron-elektron bergerak berputar mengelilingi inti atom.		
Atom tersusun atas partikel subatom yaitu elektron (e), proton (p), dan neutron (n). Neutron dan proton membentuk inti yang padat, disebut nukleus atau inti atom . Elektron bergerak di sekeliling inti dengan kecepatan hampir seperti kecepatan cahaya dan membentuk awan elektron yang disebut orbital . Pada awan elektron tersebut posisi elektron tidak dapat ditentukan.		

C. Jodohkanlah kolom sebelah kiri dengan kanan, dengan cara menghubungkan garis pada kotak yang sesuai.

Partikel sub atom
Lambang dari nomor massa suatu unsur
Lambang dari nomor atom suatu unsur
Jumlah neutron suatu unsur
Cara elektron tersusun dalam suatu unsur
Elektron yang menempati orbit paling luar

A
Z
Proton, elektron, neutron
Elektron valensi
$A - Z$
Konfigurasi elektron

D. Pasangkan bagian atom berikut dengan gambar pada bagian atom yang disediakan!

Diagram of an atom showing the nucleus and electron shell. The nucleus contains protons (red spheres with '+') and neutrons (green spheres with '-'). The electron shell (yellow circle) contains electrons (yellow spheres with '-').

Labels to be matched:

- Neutron
- Elektron
- Proton
- Inti Atom
- Kulit Atom

E. Lengkapi tabel di bawah ini sesuai dengan informasi di atas!

No.	Nama Atom	Lambang Atom	Jumlah Partikel Penyusun atom			Z	A	Lambang
			e	p	n			
1.	Kalsium	Ca		20	20	20	40	$^{40}_{20}\text{Ca}$
2.	Fluor	F	9		10	9	19	$^{19}_9\text{F}$
3.	Magnesium	Mg	12	12		12	24	$^{24}_{12}\text{Mg}$
4.	Kalium	K	19	19	20		39	$^{39}_{19}\text{K}$
5.	Aluminium	Al	13	13	14	13		$^{27}_{13}\text{Al}$
6.	Brom	Br	35	35	45		80	$^{80}_{35}\text{Br}$
7.	Klor	Cl	17	17		17	35	$^{35}_{17}\text{Cl}$
8.	Boron	B	5		6	5	11	$^{11}_5\text{B}$
9.	Tembaga	Cu		29	35	29	64	$^{64}_{29}\text{Cu}$
10.	Besi	Fe	26	26	30	26		$^{56}_{26}\text{Fe}$