

## Lembar Kegiatan Siswa

Nama :

No. Absen :

Kelas/ Semester : 9/2

Tujuan : Mendeskripsi pengertian atom dan molekul

Alat dan bahan : alat tulis dan buku IPA kelas 9 (buku siswa) hal

Prosedur :

1. Bacalah materi di bawah ini!

### Susunan atom

Selain atom Hidrogen, semua atom terdiri dari 3 bagian, yaitu **proton**, **elektron** dan **neutron**. **Proton** bermuatan positif dan berada di pusat atom. **Elektron** bermuatan negatif dan berada di lingkaran orbit yang mengelilingi inti atom. Jumlah proton selalu sama dengan jumlah elektron. Jumlah proton atau jumlah elektron disebut **nomor atom**. Sedangkan **neutron** tidak bermuatan dan berada di pusat atom yang membentuk inti atom bersama proton. Proton dan neutron adalah bagian yang ber-massa paling besar dari sebuah atom. Gabungan dari massa proton dan neutron disebut **massa atom**. Elektron sangat ringan sekali sehingga dapat dikatakan tidak mempunyai massa.

2. Jawablah pertanyaan di bawah ini!
  - a. Atom terdiri dari 3 bagian yaitu ... (pilih 3)

Proton

Elektron

Neutron

Materi

- b. Inti atom terdiri dari 2 bagian yaitu ..... dan .....
- c. Proton bermuatan .....
- d. Elektron bermuatan .....
- e. Nomor atom = ..... = .....
- f. Massa atom = ..... + .....


3. Diskusikan gambar di bawah ini dan jawablah pertanyaannya!

$\begin{array}{c} k \\ \boxed{X} \\ m \end{array}$ 

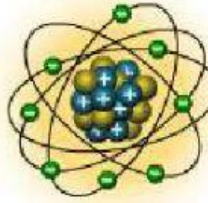
→ Nomor atom

→ Nama unsur/atom

→ Nomor massa



**Atom A**



**Atom B**

Setelah memperhatikan gambar di atas, isilah tabel di bawah ini!

Gambar	Jumlah proton	Jumlah elektron	Jumlah neutron	Nomor atom	Massa atom
Atom A					
Atom B					

4. Isilah nomor atom dan nomor massa pada lambang atom A dan B!

...

A

...

...

B

...

5. Lihatlah pada daftar periodik unsur apa nama atom A? \_\_\_\_\_  
atom B? \_\_\_\_\_

6. Isilah tabel di bawah ini dengan tanda  $\checkmark$  (pada kolom molekul unsur dan molekul senyawa)!

Rumus Zat	Macam unsur	Jumlah unsur	Molekul unsur	Molekul senyawa	Nama zat
O <sub>2</sub>					
CO <sub>2</sub>					
O <sub>3</sub>					
S <sub>8</sub>					
CO					
H <sub>2</sub> O					
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub>					
H <sub>2</sub>					
N <sub>2</sub>					
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH					

Jawablah pertanyaan di bawah ini :

7. Ada berapa macam molekul? .....

8. Pilihlah zat di bawah ini yang termasuk **molekul unsur!**

O<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> O<sub>3</sub> S<sub>8</sub> H<sub>2</sub>O C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> H<sub>2</sub> N<sub>2</sub> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH

9. Berdasarkan hasil pada tabel, molekul yang terdiri dari 2 atau lebih atom/unsur **sejenis** disebut .....

10. Pilihlah zat di bawah ini yang termasuk **molekul senyawa!**

O<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> O<sub>3</sub> S<sub>8</sub> H<sub>2</sub>O C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub> H<sub>2</sub> N<sub>2</sub> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH

11. Berdasarkan hasil pada tabel, molekul yang terdiri dari 2 atau lebih atom/unsur **tak sejenis** disebut .....