

TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik dapat memahami Listrik Statis tentang Atom

KEGIATAN PEMBELAJARAN

PEMBUKAAN

1. Guru menyampaikan salam pembuka, mengecek kehadiran, menanyakan keadaan, dan mengajak peserta didik berdoa sebelum memulai pembelajaran melalui WA Group Virtual.
2. Guru menyampaikan tujuan pembelajaran

INTI

1. Guru memberikan materi mengenai Listrik Statis dengan menggunakan video youtube: <https://youtu.be/8YxmEVQWWt0>
2. Peserta didik diberikan kesempatan untuk bertanya terkait materi pada video WA Group.
3. Guru memberikan penugasan kepada peserta didik melalui LKPD yang dapat di share melalui google classroom
4. Selama penugasan diberikan kesempatan bagi peserta didik untuk saling berdiskusi atau bertanya kepada guru.
5. Guru memberi apresiasi kepada peserta didik yang aktif bertanya dan membantu temannya menjawab pertanyaan, serta menegur peserta didik yang tidak aktif atau mengganggu proses pembelajaran

PENUTUP

1. Peserta didik bersama guru menyimpulkan hasil pembelajaran
2. Guru melakukan evaluasi atas pekerjaan siswa yang telah selesai, dan memberikan waktu bagi peserta didik yang belum selesai.
3. Guru menyampaikan salam penutup dan mengajak peserta didik berdoa sebelum mengakhiri pembelajaran

REFLEKSI DAN KONFIRMASI

Guru menanyakan kembali kepada peserta didik tentang bagian materi mana saja yang telah dipahami maupun yang belum dipahami guna menyusun rencana tindak lanjut.

PENILAIAN PEMBELAJARAN

SIKAP	PENGETAHUAN	KETERAMPILAN
Cara berinteraksi siswa dalam mengikuti pembelajaran di WA	Test tertulis , melalui WA selama proses pembelajaran dalam diskusi	Kemampuan peserta didik dalam mengerjakan tugas tentang Listrik Statis tentang Atom

Mengetahui,
Kepala SMP Santo Yosef Lahat

Lahat, Agustus 2020
Guru Mata Pelajaran

V. Roni Wijayanto, S. Psi
NIK. 07 09 0404

Paulina Endang susiani, S.Pd.
NIK. 04 13 1731

IDENTITAS SEKOLAH:
SMP SANTO YOSEF LAHAT

MATA PELAJARAN:
IPA

MATERI POKOK:
LISTRIK STATIS

KELAS / SMT / TAPEL:
IX / 1 / 2020-2021

ALOKASI WAKTU:
2 JP (2 X 40 MENIT)



Listrik Statis

Nama :.....
Kelas :.....

KD Listrik Statis

3.4 Memahami konsep listrik statis dan gejalanya dalam kehidupan sehari-hari, termasuk kelistrikan pada sistem saraf dan hewan yang mengandung listrik

3.4.1
Memahami Interaksi antara muatan listrik dan Gaya listrik

Indikator

Siswa dapat memahami Interaksi antara muatan listrik dan Gaya listrik



Kerjakan Latihan Soal berikut



Materi Klik di Atas

Apakah yang dimaksud dengan istilah berikut?

Atom

Atom adalah.....
.....

Tuliskan Nama Bagian Atom dan komposisi penyusunnya!

.....
Terdiri dari:
.....
.....



.....
Terdapat:
.....

Kerjakan dengan Penuh semangat!!!
Perhatikan benda benda disekitarmu, semua benda terdiri dari atom.

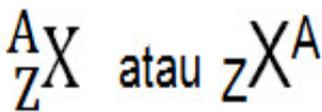


Kerjakan Latihan Soal berikut

Partikel terkecil atom	Muatan
Proton
Elektron
Neutron

Lambang sebuah atom ditulis sebagai berikut :

Keterangan :



A : nomor massa

Z : nomor atom

Nomor massa = jumlah proton + jumlah neutron

Nomor atom = jumlah proton = jumlah elektron

Jumlah neutron = Nomor massa – Nomor atom

Ion

Atom yang bermuatan listrik disebut ion. Ion positif disebut kation dan ion negatif disebut anion.

Ion merupakan atom atau gugus atom yang menerima atau melepas elektron.

Garam dapur (NaCl) merupakan contoh bergabungnya kation Na^+ dengan anion Cl^-



Simak Penjelasan Berikut!

Molekul

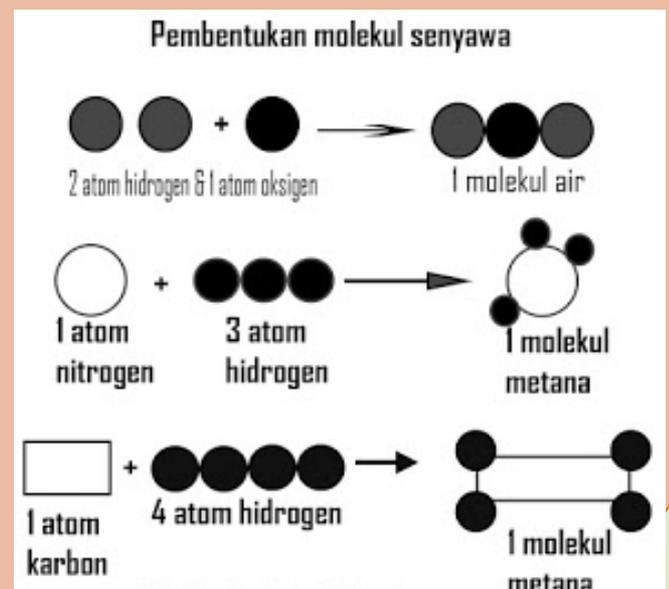
Molekul adalah gabungan antara dua atau lebih zat atom. Kata molekul sendiri berasal dari Bahasa Latin, *moles* artinya kecil. Teori atom Dalton menjelaskan bahwa persenyawaan adalah himpunan dua atom atau lebih yang bergabung, kemungkinan berasal dari unsur-unsur yang sama atau berbeda. Berdasarkan atom penyusunnya, molekul dibedakan menjadi dua, yaitu molekul unsur dan molekul senyawa.

Molekul Unsur

Molekul unsur (homo atom) adalah molekul yang terdiri atas unsur-unsur yang sama atau gabungan dua/lebih unsur atom yang sejenis

Molekul Senyawa

Molekul senyawa adalah molekul yang terdiri atas unsur yang berbeda atau gabungan dari dua atau lebih unsur yang berbeda. Contoh : H_2O , CO_2 , NH_3 , SO_3 , CO_3





Kerjakan Latihan Soal
berikut!

Jumlah atom nitrogen dalam dua molekul $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ adalah

- A. 6
- B. 4
- C. 2
- D. 8

Pernyataan di bawah ini yang tidak benar adalah

- A. setiap molekul unsur tersusun dari empat atom unsur
- B. molekul senyawa tersusun dari atom-atom yang berbeda
- C. molekul terdiri atas atom-atom
- D. setiap materi tersusun dari molekul-molekul

Bagian terkecil dari unsur yang sudah tidak dapat dibagi lagi dengan reaksi kimia biasa disebut....

- A. molekul
- B. atom
- C. campuran
- D. senyawa

Perhatikan beberapa molekul berikut :

1. P_4
2. H_2O
3. H_2SO_4
4. CH_4

Yang termasuk molekul unsur adalah nomor....

- A. 4
- B. 3
- C. 1
- D. 2



Kerjakan Latihan Soal
berikut!

Jumlah atom hidrogen dalam satu molekul asam sulfat (H_2SO_4) adalah

- A. 3
- B. 1
- C. 4
- D. 2

Atom atau gugus atom yang menerima atau melepas elektron disebut....

- A. senyawa
- B. unsur
- C. molekul
- D. ion

Jumlah proton, elektron, dan neutron dari atom ${}_{11}\text{Na}^{23}$ adalah....

- A. proton = 12, elektron = 11, neutron = 11
- B. proton = 11, elektron = 11, neutron = 12
- C. proton = 11, elektron = 12, neutron = 11
- D. proton = 12, elektron = 12, neutron = 11

Banyaknya atom karbon dalam satu molekul glukosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) adalah....

- A. 6
- B. 12
- C. 3
- D. 2

Atom mempunyai jumlah elektron, proton, dan neutron berturut-turut

- A. 39, 19, dan 20
- B. 19, 19, dan 20
- C. 20, 19, dan 39
- D. 19, 20, dan 19