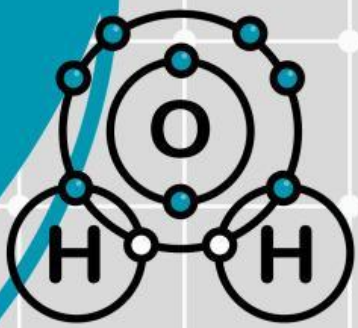
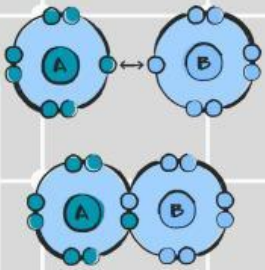
e-LKPD

IKATAN KIMIA



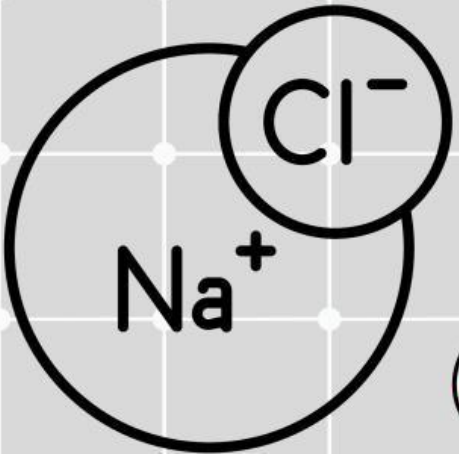
NAMA : .....

KELOMPOK : .....



Disusun Oleh :
Chelly Sonelvia Utami (A1C121067)

Dosen Pembimbing :
Prof. Dr. Dra. Wilda Syahri, M.Pd
Dra. Yusnidar, M.Pd







PENDIDIKAN KIMIA
UNIVERSITAS JAMBI

LIVEWORKSHEETS

DAFTAR ISI

1	Petunjuk penggunaan e-LKPD
1	Capaian Pembelajaran
2	Tujuan Pembelajaran
2	Alur Tujuan Pembelajaran
3	Pokok Bahasan
4	Ringkasan Materi
6	Aktivitas 1
7	Aktivitas 2
9	Mengembangkan hasil karya
10	Evaluasi

LIVEWORKSHEETS

Petunjuk e-LKPD

- Peserta didik diberikan e-LKPD untuk dibaca dan dipahami dengan seksama
- peserta didik dapat scan barcode yang ditampilkan pada e-LKPD / menggunakan gambar pada kolom scan aplikasi yang digunakan yaitu assembler edu untuk melihat animasi augmented reality
- Setiap pertanyaan yang ada dapat dikerjakan secara langsung pada e-lkpd
- Jika menemui kesulitan dalam pembelajaran, maka peserta didik diperkenankan untuk mencatat pertanyaan dan menanyakan kepada guru maupun mencari referensi lain

Capaian Pembelajaran

peserta didik mampu menerapkan operasi matematika dalam perhitungan kimia; mempelajari sifat, struktur dan interaksi partikel dalam membentuk berbagai senyawa; memahami dan menjelaskan aspek energi, laju dan kesetimbangan reaksi kimia; menggunakan konsep asam-basa dalam keseharian; menggunakan transformasi energi kimia dalam keseharian; memahami kimia organik; memahami konsep kimia pada makhluk hidup. Peserta didik mampu menjelaskan penerapan berbagai konsep kimia dalam keseharian dan menunjukkan bahwa perkembangan ilmu kima menghasilkan berbagai inovasi. Peserta didik memliki pengetahuan Kimia yang lebih mendalam sehingga menumbuhkan minat sekaligus membantu peserta didik untuk dapat melanjutkan ke jenjang pendidikan berikutnya agar dapat mencapai masa depan yang baik. Peserta didik diharapkan semakin memiliki pikiran kritis dan pikiran terbuka melalui kerja ilmiah dan sekaligus memantapkan profil pelajar Pancasila khususnya jujur, objektif, bernalar kritis, kreatif, mandiri, inovatif, bergotong royong, dan berkebhinekaan global

LIVEWORKSHEETS

Tujuan Pembelajaran

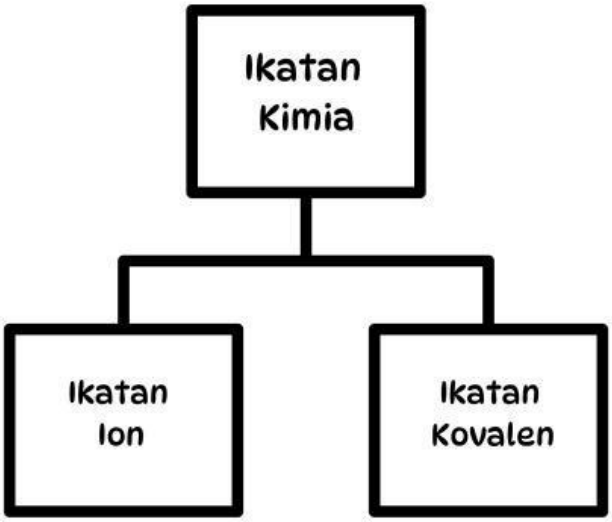
1. Peserta didik mampu menjelaskan jenis-jenis ikatan kimia serta keterkaitannya dengan sifat fisik dan kimia suatu senyawa.
2. Peserta didik mampu memprediksi jenis ikatan dalam suatu senyawa berdasarkan konfigurasi elektron dan keelektronegatifan unsur.
3. Peserta didik mampu mengkaitkan penerapan ikatan kimia dalam kehidupan sehari-hari.

Alur Tujuan Pembelajaran

1. Menganalisis pembentukan ikatan ion dan kovalen berdasarkan konfigurasi elektron dan keelektronegatifan.
2. menganalisis sifat fisik dan kimia senyawa ionik dan kovalen berdasarkan struktur dan jenis ikatannya.
3. memprediksi jenis ikatan dalam suatu senyawa dengan melihat tabel periodik dan nilai keelektronegatifan unsur.
4. menerapkan konsep ikatan kimia dalam berbagai fenomena dikehidupan sehari-hari.

LIVEWORKSHEETS

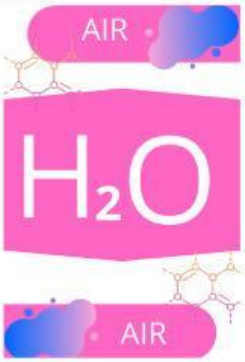
Pokok Bahasan



LIVEWORKSHEETS

Ringkasan Materi

Bentuk - Bentuk Molekul

Scan Aplikasi	Scan non Aplikasi
	
Scan Aplikasi	**Scan non Aplikasi**
	
Scan Aplikasi	**Scan non Aplikasi**
	

LIVEWORKSHEETS

Ringkasan Materi

yukk simak video berikut!!

bentuk bentuk molekul

CLICK HERE 

LIVEWORKSHEETS

AKTIVITAS 1

Silakan ananda mengamati animasi fenomena alam (Hujan asam) berikut!

Scan this with your smartphone's camera

Aktivitas 1

setelah ananda mengamati animasi diatas, cermati dan baca kembali referensi kemudian diskusikan soal berikut!

1. Apa penyebab terjadinya hujan asam?
2. Senyawa apa yang terdapat pada hujan asam?
3. Termasuk jenis ikatan apa pada senyawa tersebut?
4. Bagaimana ciri-ciri dari ikatan yang didapatkan?

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 2

Silakan ananda menjawab pertanyaan-pertanyaan berikut dengan berdiskusi dengan teman sekelompok.

Bacalah bahan ajar untuk menjawab pertanyaan berikut!

1. Gambarkan bentuk molekul dari asam nitrat dan tulis rumus senyawanya. Jika diketahui no atom H = 1, N = 7, O = 8.
2. Gambarkan bentuk molekul dari asam Sulfat dan tulis rumus senyawanya. Jika diketahui no atom H = 1, S = 16, O = 8.
3. Gambarkan bentuk molekul dari Belerang Dioksida dan tulis rumus senyawanya. Jika diketahui no atom S = 16, O = 8.
4. Gambarkan bentuk molekul dari Nitrogen Dioksida dan tulis rumus senyawanya. Jika diketahui no atom S = 16, O = 8.

CLICK HERE untuk menggambarkan bentuk molekul

soal 1

LIVEWORKSHEETS

soal 2

soal 3

soal 4

LIVEWORKSHEETS

Mengembangkan hasil karya

Presentasikan bentuk molekul yang ananda temukan setelah menyelesaikan permasalahan diatas serta perhatikan pertanyaan dan masukkan dari kelompok lainnya

Evaluasi

Bertukarlah informasi dengan kelompok lain, kemudian buatlah kesimpulan dengan menuliskan jawaban dari rumusan masalah!

- Apa penyebab terjadinya hujan asam?

- Senyawa apa yang terdapat pada hujan asam?

LIVEWORKSHEETS

- Termasuk jenis ikatan apa pada senyawa tersebut?

- Bagaimana ciri-ciri dari ikatan yang didapatkan?

LIVEWORKSHEETS