

ELEKTRONIK LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (E-LKPD)

STRUKTUR LEWIS DAN IKATAN ION

UNTUK SMA KELAS X



KELOMPOK :

ANGGOTA KELOMPOK:

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

Oleh : Putri Ayu Widya Nengsih, S.Pd





CAPAIAN PEMBELAJARAN



Peserta didik mampu memahami dan menjelaskan konsep ikatan kimia, jenis-jenisnya serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari.



TUJUAN PEMBELAJARAN



1. Menggambarkan struktur lewis berbagai unsur.
2. Menjelaskan stabilitas senyawa ionik berdasarkan pencapaian konfigurasi oktet.
3. Menggambarkan struktur lewis dari ikatan ion yang terbentuk dari senyawa NaCl , MgO dan CaCl_2 .



CARA PENGGUNAAN



1. Pahami video yang ada pada E-LKPD, jika ada pertanyaan, silahkan bertanya kepada guru.
2. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi
3. Jawablah semua pertanyaan yang ada pada E-LKPD dengan laptop anda secara singkat, jelas dan tepat
4. Untuk mengirim jawaban, silahkan klik **finish, email my answer to my teacher, and masukkan nama anggota kelompok, group/level diisi dengan "Kelas X SMA", school subject diisi dengan "Kimia", serta masukkan email putriayuwidyenengsih@yahoo.com di kolom enter your teacher email.**





Orientasi Terhadap Masalah

Tahukah kamu?



Tahukah kamu? Pada garam dapur terdapat senyawa NaCl, dimana senyawa NaCl terdiri dari unsur Na (Natrium) dan Cl (Klorin). Natrium adalah logam yang sangat reaktif, bahkan bisa terbakar jika terkena air. Klorin adalah gas beracun yang berbahaya bagi manusia. Namun, saat keduanya bereaksi, mereka membentuk senyawa yang aman, bahkan dapat dikonsumsi setiap harinya.

Bagaimana mungkin dua unsur berbahaya bisa membentuk senyawa yang aman? Jelaskan menggunakan struktur lewis dan konsep ikatan ion.

Untuk menjawab pertanyaan di atas, ayo lakukan kegiatan di bawah ini.

Sekarang, kita akan mempelajari tentang ikatan kimia yaitu:

1. Lambang Lewis dan Aturan Oktet
2. Ikatan Ion

Nah, mari sama-sama kita bahas tentang ikatan kimia. Perhatikan dan pahami video nya ya!





Membimbing Penyelidikan Kelompok

Tontonlah Video di bawah ini !

Jawablah Pertanyaan di bawah ini!

Gambarkan struktur lewis dari unsur di bawah ini :

- a. 11 Na
- b. 12 Mg
- c. 17 Cl
- d. 8 O
- e. 20 Ca

Diagram area for drawing Lewis structures.



Tontonlah Video di bawah ini !

Jawablah Pertanyaan di bawah ini!

Setelah menonton video di atas, maka jawablah pertanyaan di bawah ini :

1. Apa itu kaidah oktet?

[Empty dashed blue box for answer]

2. Apa itu kaidah duplet?

[Empty dashed blue box for answer]

3. Kapan unsur itu melepas dan menerima elektron? Jelaskan

[Empty dashed blue box for answer]



Tontonlah Video di bawah ini !

Jawablah Pertanyaan di bawah ini!

Gambarkan struktur lewis dari ikatan ion yang terbentuk dari senyawa berikut :

