

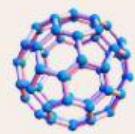
LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

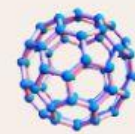


IKATAN KIMIA

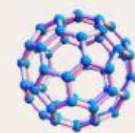
Nama :



Kelas :



No Absen :



Disusun Oleh :

Putri Aulia



A. Kompetensi Inti

Memahami dan menganalisis tentang ikatan kimia dan pengklasifikasiannya seperti ikatan ion, ikatan kovalen dan ikatan logam.

B. Kompetensi Dasar

1. Menganalisis struktur Lewis
2. Mengidentifikasi jenis ikatan pada ikatan kovalen.
3. Memahami konsep ikatan ion sesuai dengan teori yang ada.
4. Memahami sifat-sifat ikatan logam dan unsur yang mengandung ikatan logam.

C. Tujuan Pembelajaran

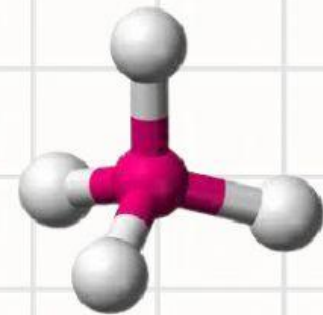
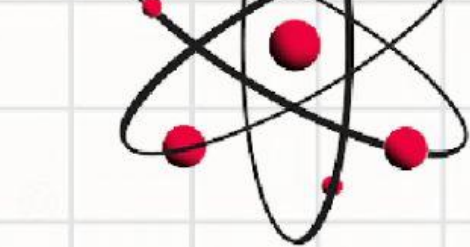
Mengembangkan rasa ingin tahu peserta didik tentang ikatan kimia dengan cara yang dapat mengasyikan peserta didik.

D. Petunjuk Penggunaan

1. Berdoalah sebelum mengerjakan LKPD ini
2. Bacalah materi dengan baik dan kerjakan soal sesuai dengan perintah di dalam soalnya.

KAIDAH OKTET DAN DUplet

Kaidah Duplet adalah keadaan dimana unsur-unsur lain membentuk kestabilan.



Kaidah Oktet adalah kecenderungan unsur-unsur menjadi konfigurasi elektronnya mengikuti gas mulia dengan cara melepas elektron valensinya atau menyerap elektron tambahan.

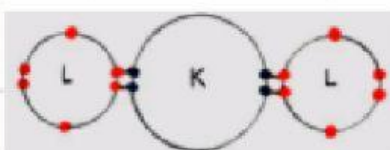




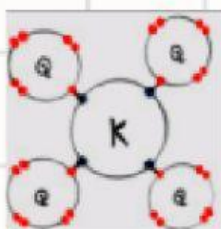
Jawab pertanyaan di bawah ini yah dengan benar !

1. Apakah struktur lewis ini memenuhi kaidah oktet atau tidak ?

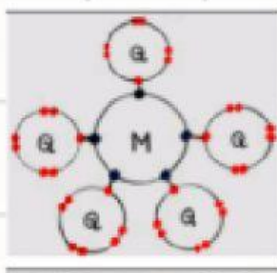
a.



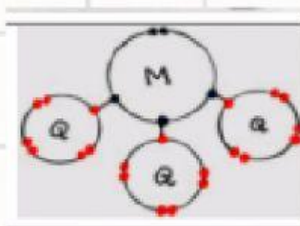
b.



c.



d.



2. Tulislah konfigurasi elektron dari gas mulia dibawah ini !

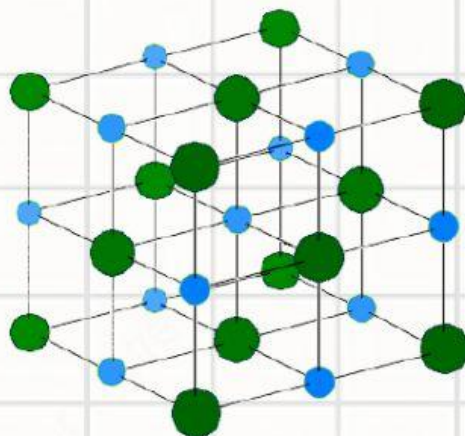
Unsur	No Atom	K	L	M	N	O	P
He	2						
Ne	10						
Ar	18						
Kr	36						
Xe	54						
Rn	86						





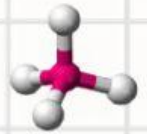
IKATAN ION

Ikatan ion adalah ikatan yang terjadi antara atom yang melepaskan elektron (unsur logam) dengan atom yang menangkap elektron (unsur non logam)





Jawab pertanyaan di bawah ini yah dengan benar !



1. Diketahui unsur-unsur dengan nomor atom sebagai berikut 8X, 9Y, 11Q, 16R dan 19Z. pasangan yang dapat membentuk ikatan ion adalah ?

a. X dan Q

b. Q dan Z

c. Y dan X

d. R dan X

e. Y dan Q

2. Bagaimana terjadinya ikatan ion antara unsur-unsur golongan 1A dan VIA dalam sistem periodik unsur ?

Blank area for writing the answer to question 2.



IKATAN KOVALEN

Ikatan Kovalen Tunggal

Ikatan kovalen yang hanya melibatkan sepasang elektron untuk digunakan bersama

Ikatan Kovalen Rangkap Dua

Ikatan kovalen yang melibatkan dua pasang elektron untuk digunakan bersama.

Ikatan Kovalen Rangkap Tiga

Ikatan kovalen yang hanya melibatkan tiga pasang elektron untuk digunakan bersama

Ikatan Kovalen Koordinasi

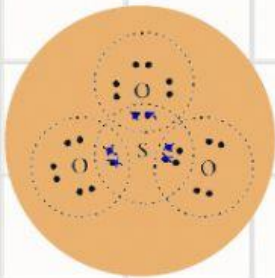
Ikatan kovalen di mana pasangan elektron yang dipakai bersama hanya disumbangkan oleh satu atom, sedangkan atom yang satu lagi tidak menyumbangkan elektron.



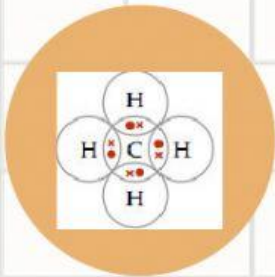


Jawab pertanyaan di bawah ini yah dengan benar !

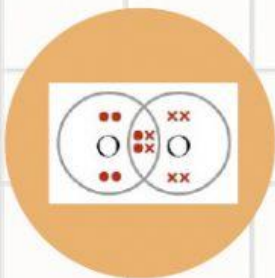
1. Pasangkan gambar ikatan kovalen di bawah ini !



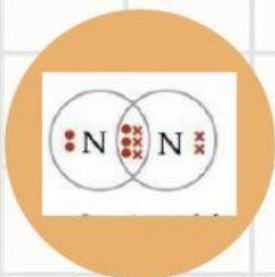
Ikatan Kovalen Tunggal



Ikatan Kovalen Rangkap Tiga



Ikatan Kovalen Rangkap Dua



Ikatan Kovalen Koordinasi

