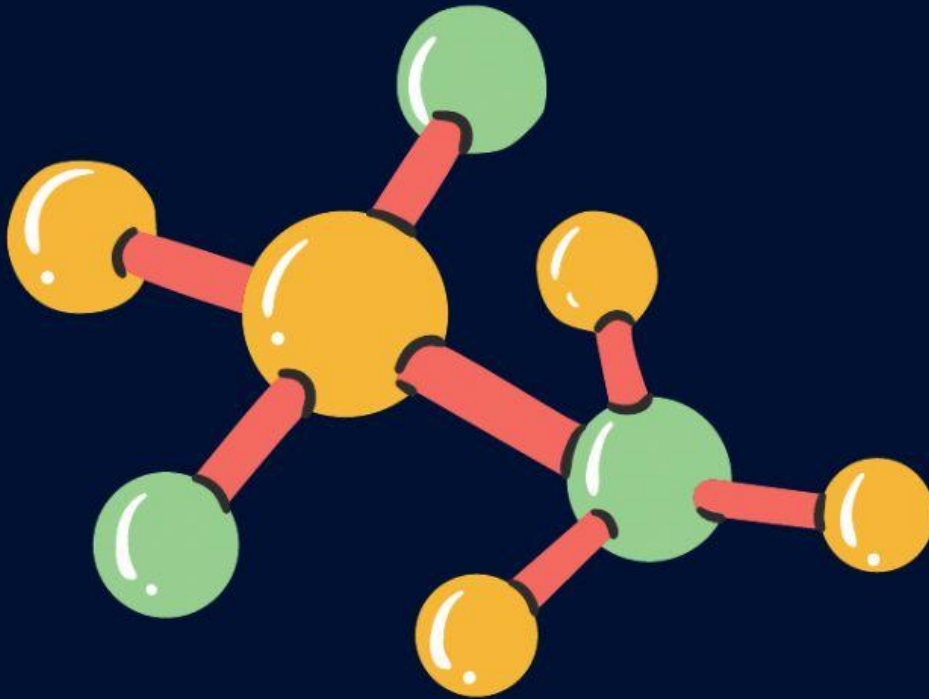


Lembar
Kerja
Peserta Didik

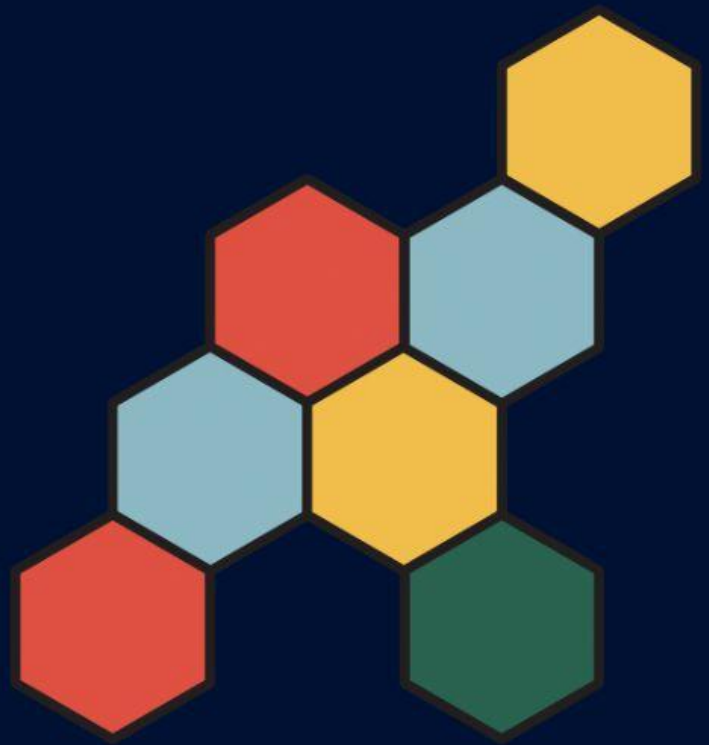
CT ARSA
FOUNDATION

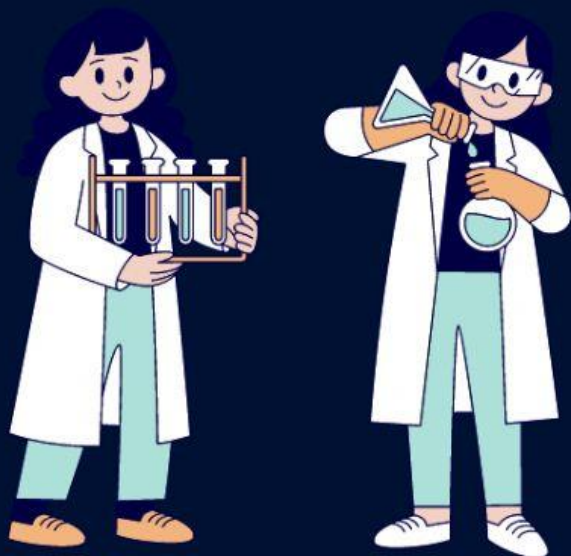
Ikatan
Kimia
(Kovalen)



KOMPETENSI DASAR :

- Membandingkan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi dan ikatan logam, serta kaitannya dengan sifat zat
- Merancang dan melakukan percobaan untuk menunjukkan karakteristik senyawa ion atau senyawa kovalen berdasarkan beberapa sifat fisika





MEMBER OF THE GROUP

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____
6. _____

OUR GOAL

1. peserta didik mampu menentukan Lambang Lewis
2. peserta didik mampu menentukan proses ikatan kimia (kovalen)
3. peserta didik dapat membedakan macam macam ikatan kovalen

OBSERVATION

Peserta didik diminta mengamati PPT yang disajikan guru
bit.ly/3Cf64hr

MATERI

Ikatan Kimia :

Gaya yang mengikat dua atom atau lebih untuk membuat senyawa

Ikatan Ion :

Ikatan yang terjadi antara unsur logam dan non logam

Ikatan Kovalen :

Ikatan yang terjadi antara unsur non logam dan non logam

Ikatan Logam :

Ikatan yang terjadi antara unsur logam dan logam

Lambang Lewis :

Lambang Unsur dikelilingi oleh elektron valensi dengan lambang dot

Lembar Kerja Peserta Didik

TENTUKAN LAMBANG LEWIS

H (1)

C (6)

N (7)

Cl (17)

P (15)



BANK LEWIS



Lembar Kerja Peserta Didik

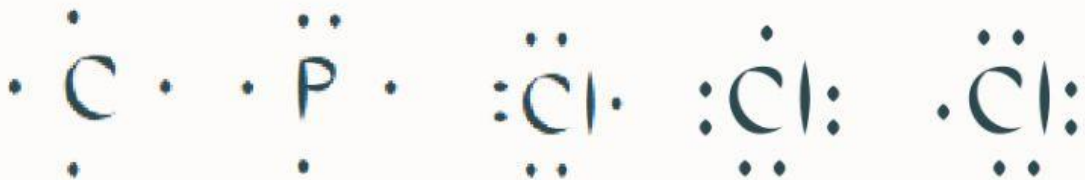
BAGAIMANA ATOM ATOM INI BERBAGI ELEKTRON :

H (1) dan H (1)

P (15) dan Cl (17)

C (6) dan H (1)

BANK LEWIS



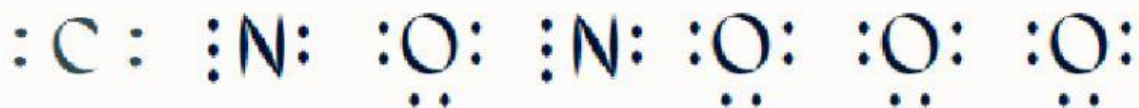
BERAPA ELEKTRON YANG DIGUNAKAN BERSAMA

Lembar Kerja Peserta Didik

O (8) dan O (8)

C (6) dan O (8)

BANK LEWIS



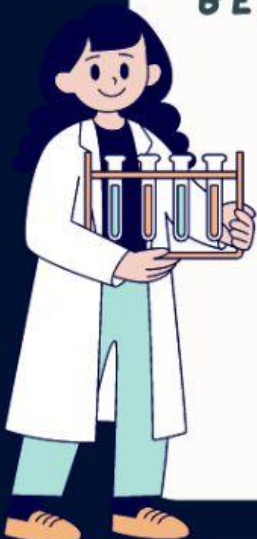
N (7) dan N (7)

BERAPA ELEKTRON YANG DIGUNAKAN BERSAMA

O dan O

C dan O

N dan N



Lembar Kerja Peserta Didik

Berdasarkan data di atas :

Ikatan kovalen memiliki prinsip _____ untuk mencapai kestabilan, sehingga elektron di sekitarnya menjadi

Ketika atom menggunakan _____ pasang elektron secara bersama sama maka Ikatan ini dinamakan ikatan kovalen

Ketika atom menggunakan _____ pasang elektron secara bersama sama maka Ikatan ini dinamakan ikatan kovalen

Ketika atom menggunakan _____ pasang elektron secara bersama sama maka Ikatan ini dinamakan ikatan kovalen

CONCLUSION



HAVE DONE, YOU'RE DOING VERY GOOD :)