

Tugas Materi Ikatan Kovalen

Disusun Oleh
Wa Ode Fatma Ferdiansyah,
S.Pd
SMA Negeri 1 Lasalimu

Lembar Kerja Siswa (LKS) Materi Ikatan
Kovalen

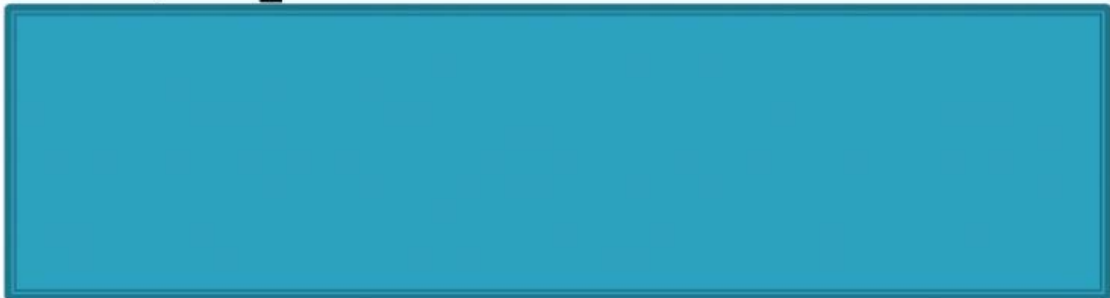
Nama :
Kelas :
Semester :

Perhatikan Video Berikut

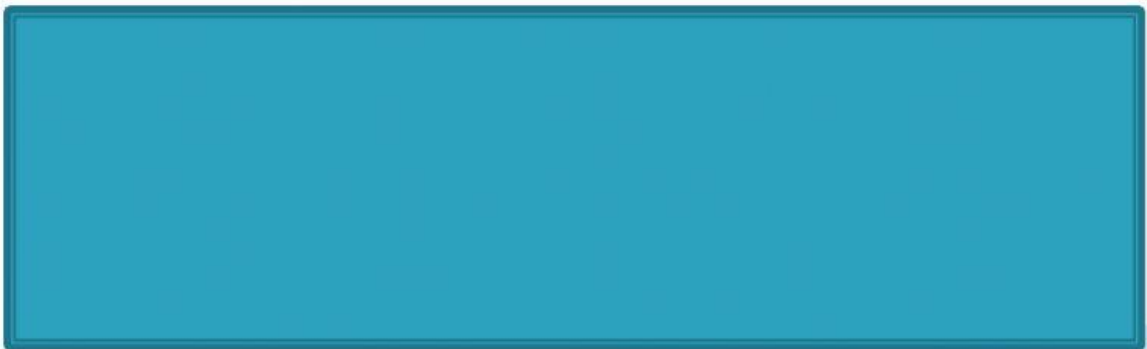


1. Tuliskan pembentukan ikatan kovalen dan struktur lewisnya pada

a. Air, H_2O



a. Amoniak, NH_3



1. Nomor atom $Q = 20$ dan nomor atom $S = 8$.
Jika Q dan S membentuk senyawa QS maka senyawa ini memiliki ikatan
- a) Kovalen polar
 - b) Kovalen nonpolar
 - c) Kovalen koordinasi
 - d) Ion
 - e) Hidrogen
2. Pasangan senyawa berikut yang merupakan pasangan unsur senyawa yang memiliki ikatan kovalen adalah
- a) KCl dan HCl
 - b) H_2S dan Na_2S
 - c) PCl_2 dan $FeCl_3$
 - d) CH_4 dan NH_3
 - e) H_2O dan Na_2O

3. Deretan senyawa berikut ini tergolong senyawa kovalen, *kecuali*

- a) HF , HCl , HI
- b) BH_3 , BF_3 , CO_2
- c) H_2O , NH_3 , CO_2
- d) Li_2O , CaO , MgO
- e) IF_5 , CCl_4 , CF_4

