

LKS IKATAN KOVALEN
SMA LABORATORIUM UM 2020/2021

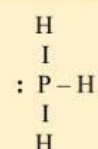
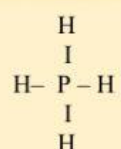
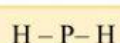
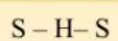
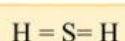
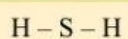
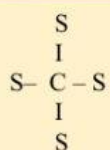
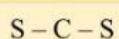
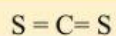
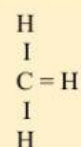
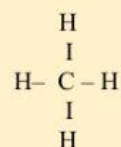
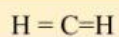
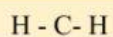
Nama Kelompok :

Kelas :

Setelah anda mempelajari bagaimana proses terbentuknya ikatan kovalen tunggal, rangkap dua dan kovalen rangkap tiga, diskusikan dengan kelompok anda untuk melengkapi beberapa pertanyaan berikut:

1. Untuk memperjelas terjadinya pemakaian elektron bersama antar atom pada proses pembentukan ikatan kovalen tunggal dan rangkap maka diskusikan tahapan proses pembentukan senyawa-senyawa berikut dari unsur-unsur penyusunnya!

Unsur Penyusunnya	Rumus Kimia yang dibentuk	Gambar Struktur yang dibentuk (jodohkan dengan pilihan di bawah tabel)	Jenis ikatan
${}_6\text{C}$ dengan ${}_1\text{H}$			
${}_6\text{C}$ dengan ${}_{16}\text{S}$			
${}_1\text{H}$ dengan ${}_{16}\text{S}$			
${}_{15}\text{P}$ dengan ${}_1\text{H}$			



2. Prediksilah apakah senyawa berikut bersifat polar atau nonpolar!

Senyawa	Struktur Lewis	Sifat polar atau nonpolar
a. O ₂		
b. CO		
c. NH ₃		
e. PCl ₅		

3. Benar atau salah, senyawa berikut mengikuti kaidah oktet ?
(nomor atom B=5; F=9; P=15; Cl=17 dan Xe = 54)

	Benar	Salah
a. BCl ₃	☐	☐
b. PF ₃	☐	☐
c. XeF ₄	☐	☐