

MEMBUAT LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Nama Siswa :

Kelas :

Mata Pelajaran : Kimia

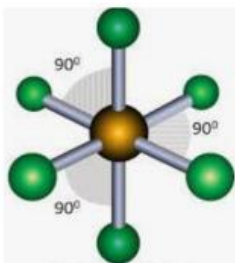
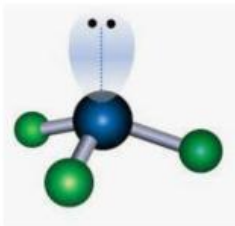
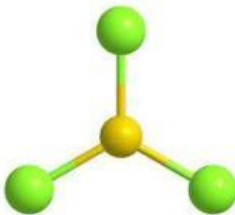
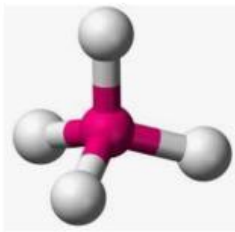
Kelas : X

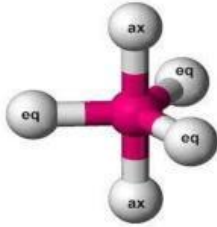
Materi : Bentuk Molekul

Guru : I Gede Mendera

1. SOAL PILIHAN GANDA JAWABAN TUNGGAL

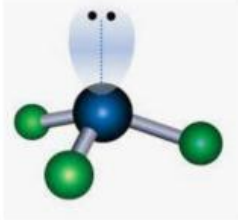
Gambar berikut merupakan bentuk molekul dari senyawa CH_4 (bila diketahui no atom C = 6 dan H = 1) adalah....





2. SOAL PILIHAN GANDA JAWABAN KOMPLEKS (CEK BOX)

Suatu senyawa dengan bentuk molekul



memiliki sifat-sifat....

☐ polar

☐ non polar

☐ memiliki 1 pasang elektron bebas

☐ memiliki 3 pasang elektron ikatan

☐ tidak menghantar arus listrik

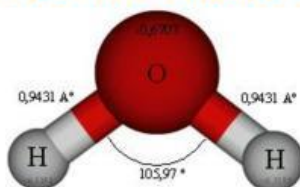
3. SOAL ISIAN SINGKAT

Senyawa dengan bentuk molekul berikut



Nama bentuk molekul ini adalah....

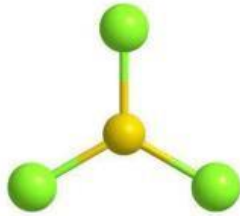
4. SOAL ISIAN PARAGRAPH



Berdasarkan bentuk molekul H_2O beri penjelasan mengapa titik didih air sangat tinggi

5. SOAL BENAR-SALAH

Senyawa yang terbentuk antara atom N dan H membentuk NH_3 memiliki bentuk molekul seperti pada gambar berikut



Benar

Salah

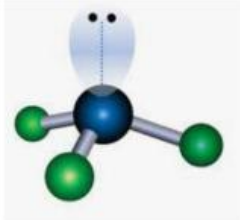
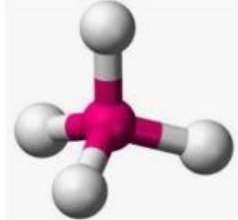
6. SOAL MENJODOHKAN (JOIN ARROW)

Pasangkan bentuk molekul dan senyawa berikut ini

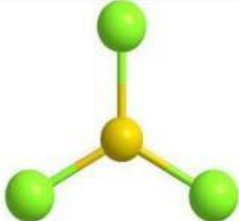
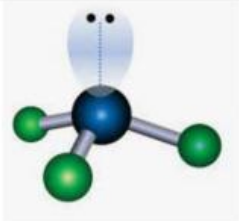
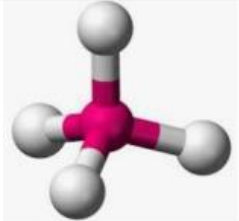
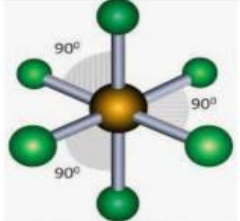
Pilihan	Senyawa	No	Bentuk Molekul
A	NH_3	1	
B	SF_6	2	
C	CH_4	3	
D	BCl_3	4	

7. SOAL DROP DOWN

Pilihlah nama dari bentuk molekul berikut

8. SOAL DRAG AND DROP

			
Oktahedral	Tetrahedral	Segitiga piramidal	Segitiga planar