

MEMBUAT LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Nama Siswa :

Kelas :

Mata Pelajaran : Kimia

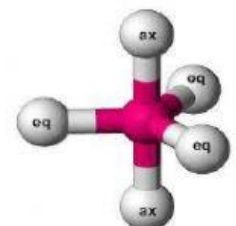
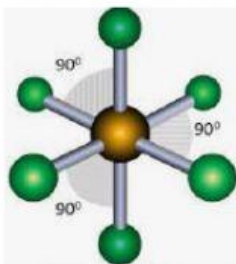
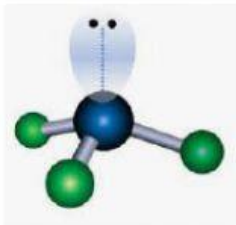
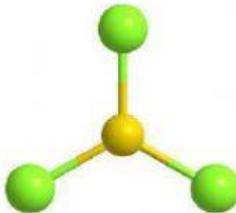
Kelas : X

Materi : Bentuk Molekul

Guru : I Gede Mendera

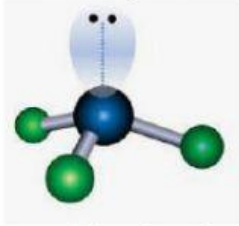
1. SOAL PILIHAN GANDA JAWABAN TUNGGAL

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

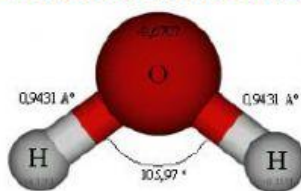
3. SOAL ISIAN SINGKAT

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)

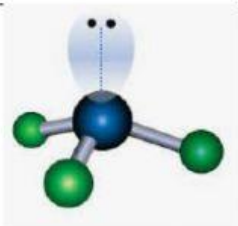
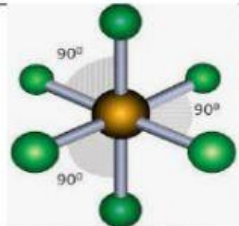
Pasangkan bentuk molekul dan senyawa berikut ini

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

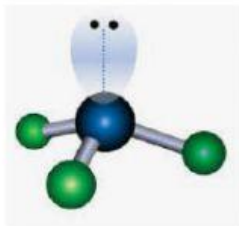
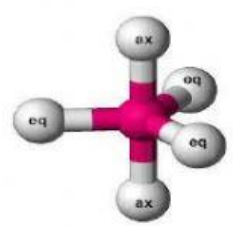
7. SOAL DROP DOWN

Pilihlah nama dari bentuk molekul berikut

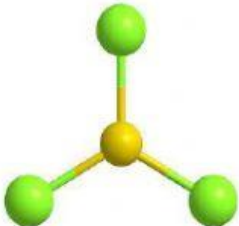
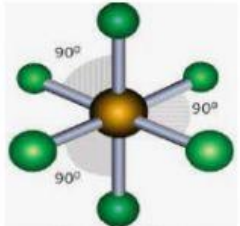
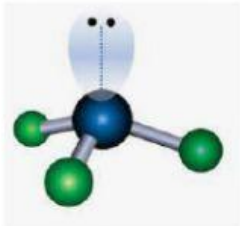
8. SOAL DRAG AND DROP

			
Oktahedral	Tetrahedral	Segitiga piramidal	Segitiga planar

9. SOAL LISTENING

					
Benar	Salah	Benar	Salah	Benar	Salah

10. SOAL SPEAKING

		
---	---	---

11. SOAL MENCARI KATA

Carilah kata : polar, nonpolar, simetris, linear, molekul

A	M	R	A	E	N	I	S
K	O	A	H	U	O	K	I
T	L	Z	K	N	N	A	M
B	E	S	I	M	P	T	E
C	K	R	A	L	O	P	T
D	U	I	P	O	L	A	R
R	L	W	S	D	A	C	I
L	I	N	E	A	R	D	S