

MEMBUAT LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Nama Siswa :

Kelas :

Mata Pelajaran : Kimia

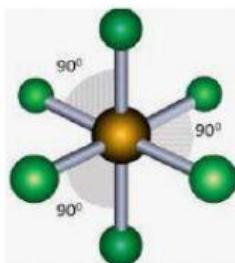
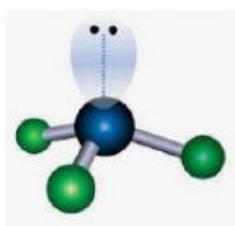
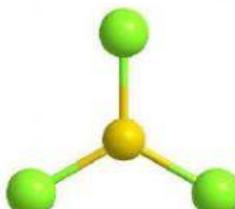
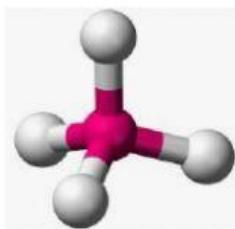
Kelas : X

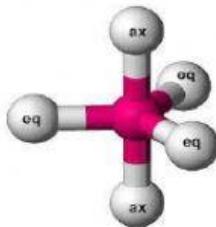
Materi : Bentuk Molekul

Guru : I Gede Mendera

1. SOAL PILIHAN GANDA JAWABAN TUNGGAL

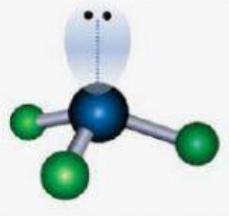
Gambar berikut merupakan bentuk molekul dari senyawa CH_4 (bila diketahui no atom C = 6 dan H = 1) adalah....





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

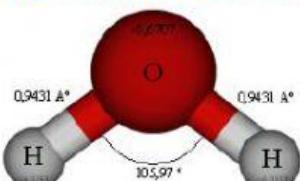
3. SOAL ISIAN SINGKAT

Senyawa dengan bentuk molekul berikut



Nama bentuk molekul ini adalah....

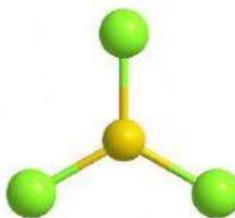
4. SOAL ISIAN PARAGRAPH



Berdasarkan bentuk molekul H₂O 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

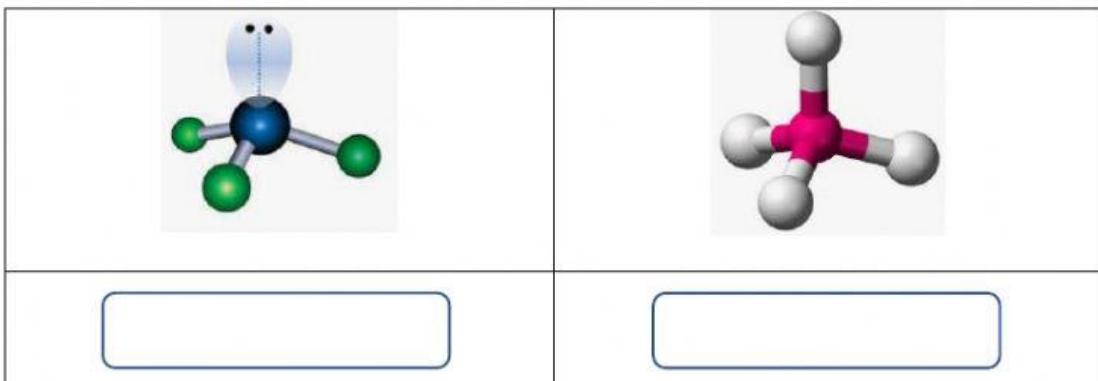
6. SOAL MENJODOKAN (JOIN ARROW)

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

