

Nama. :

Kelas. :

Guru : Dhammanando

Pembuat : Kelompok 2

- Steven Christian Lauw/29
- Maria Tiara/22
- Marcel Kristanto/20
- Anggelita Kohar/4

1) Atom karbon dapat membentuk ikatan antaratom karbon yang berupa

- A. Ikatan tunggal, ikatan rangkap, atau rangkap tiga.
- B. Ikatan lebih, ikatan rangkap, atau rangkap dua.
- C. Ikatan tunggal, ikatan cinta, rangkap tiga.
- D. Ikatan tunggal, ikatan - ikatan, rangkap tiga.
- E. Ikatan ikan, Ikatan botol, rangkap tiga.

2) Metana, metanol, klorofon dan metilamina merupakan senyawa yang stabil karena termasuk dalam

- A. Rantai karbon.
- B. Karbon yang memiliki 4 elektron valensi.
- C. Karbon yang memiliki 2 elektron valensi.
- D. Karbon yang memiliki 3 elektron valensi.
- E. Karbon yang memiliki 5 elektron valensi.

3) salah satu faktor yang menyebabkan senyawa karbon banyak jumlah nya adalah...

- A. Karbon melimpah di kulit bumi



Edit dengan  **LIVEWORKSHEETS**

- B. Karbon mempunyai 6 elektron valensi
- C. Dapat membentuk rantai atom karbon
- D. Titik didih karbon sangat tinggi
- E. Karbon sangat aktif

4) Atom relatif kecil memiliki keuntungan berupa

- A. Karbon membentuk satu kesatuan yang rangkap
- B. Ikatan kovalen yang dibentuk karbon relatif lemah
- C. Ikatan kovalen yang dibentuk karbon relatif kuat
- D. Ikatan kovalen yang dibentuk karbon aneh
- E. Karbon tidak dapat membentuk ikatan

5) Atom karbon memiliki 2 keunikan, yaitu

- A. Mempunyai 4 elektron valensi dan relatif besar
- B. Mempunyai 3 elektron valensi dan relatif kecil
- C. Mempunyai 4 elektron valensi dan relatif kecil
- D. Mempunyai 2 elektron valensi dan relatif sedang
- E. Mempunyai 1 elektron valensi dan relatif besar

