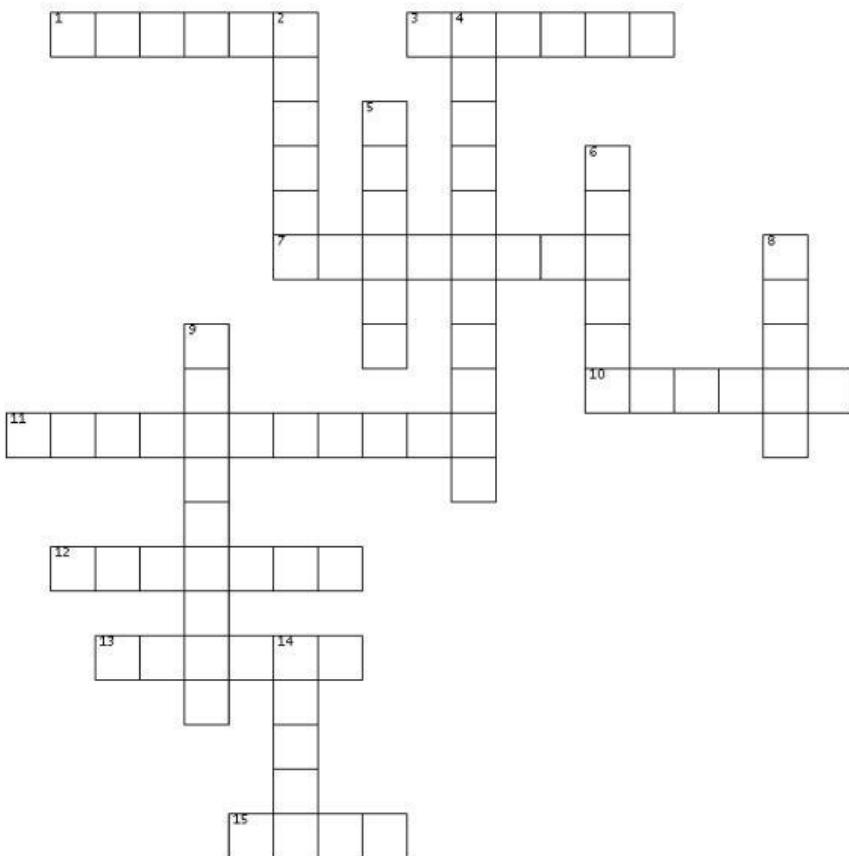




PERBAIKAN NILAI BAB HIDROKARBON



ACROSS

1. Jenis isomer yang dimiliki oleh senyawa alkana yaitu isomer
3. Senyawa-senyawa yang memiliki rumus molekul sama tetapi rumus strukturnya berbeda dinamakan dengan
7. Senyawa hidrokarbon dengan rantai terbuka disebut dengan senyawa karbon
10. Senyawa C4H6 tergolong sebagai senyawa
11. Senyawa yang hanya mengandung atom C dan H disebut senyawa
12. Senyawa C5H10 mempunyai nama
13. Atom C yang mengikat satu atom C lain disebut dengan atom C
15. Nama alkil (cabang) dengan rumus C2H5 adalah

DOWN

2. Senyawa hidrokarbon yang memiliki ikatan rangkap 2 adalah
4. Senyawa alkena berisomer fungsi dengan senyawa
5. Jenis isomer yang hanya berbeda pada posisi ikatan rangkapnya dinamakan isomer
6. Senyawa hidrokarbon yang memiliki rumus CnH2n+2 adalah
8. Jenis isomer geometris yang letaknya berseberangan dinamakan isomer
9. Jenis isomer yang hanya dimiliki oleh senyawa alkena yaitu isomer
14. Jumlah elektron valensi atom karbon adalah

Use the clues to fill in the words above.

Words can go across or down.

Letters are shared when the words intersect.

15 of 15 words placed.



Copyright © 2025 Discovery Education. All rights reserved.