

2 Atom karbon dapat membentuk ikatan jenuh dan tak jenuh

- **Ikatan** adalah ikatan kovalen tunggal antara atom karbon dalam suatu molekul. Disebut "**jenuh**" karena semua atom karbonnya sudah terikat penuh dengan atom hidrogen, sehingga tidak bisa lagi menambahkan hidrogen. **Contohnya pada alkana.**
- Sebaliknya, **ikatan** adalah ikatan kovalen rangkap dua atau rangkap tiga antara atom karbon. Disebut "**tidak jenuh**" karena masih bisa bereaksi dengan hidrogen. Jadi, ikatan rangkap dua atau tiga ini bisa "terisi" menjadi ikatan tunggal. **Contoh mudahnya terdapat pada alkena dan alkuna.**

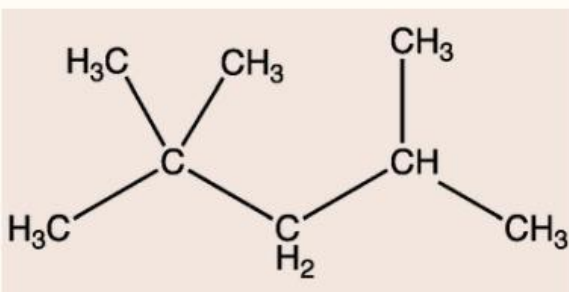
DO YOU
KNOW



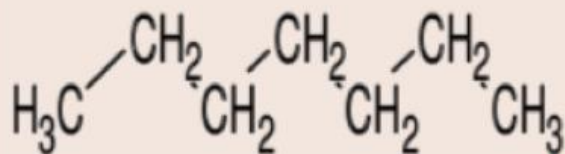
Gambar 4. Pom bensin mini, Pertamina.

SCIENCE

Bensin yang digunakan sehari-hari pada kendaraan bermotor ternyata tersusun atas molekul hidrokarbon, lho! Di dalam bensin terdapat senyawa hidrokarbon rantai lurus maupun rantai bercabang dengan jumlah atom karbon sekitar C_7 hingga C_{11} . Dua komponen utamanya adalah n-heptana (C_7H_{16}) yang berbentuk rantai lurus, dan isooktana (C_8H_{18}) yang berbentuk rantai bercabang. Keduanya termasuk ke dalam hidrokarbon jenuh, karena semua atom karbonnya berikatan melalui ikatan kovalen tunggal.



2,2,4-trimetilpentana (isooktana)



n-Heptana

