

## 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.**

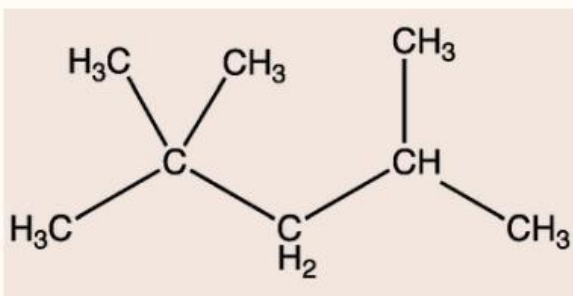
DO YOU  
KNOW



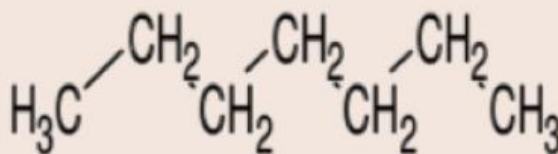
**Gambar 4.** Pom bensin mini, Pertamina.

### 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**

