



BACAAN

Karakteristik atom karbon (C) adalah atom C dapat membentuk 4 ikatan kovalen dengan atom C dan atom lain. Karakteristik ini menyebabkan bervariasi senyawa hidrokarbon yang dapat dihasilkan berdasarkan perbedaan struktur seperti terbuka, bercabang, siklo, dan aromatis. Atom C relatif kecil sehingga ikatan kovalen yang dibentuk relatif kuat dan dapat membentuk ikatan kovalen tunggal, kovalen rangkap dua dan kovalen rangkap tiga.

Senyawa hidrokarbon digolongkan berdasarkan jenis ikatan dan strukturnya yaitu:

- Berdasarkan jenis ikatan, senyawa hidrokarbon terbagi menjadi senyawa hidrokarbon jenuh yang hanya mempunyai ikatan tunggal, misalnya alkana; serta hidrokarbon tak jenuh yang memiliki ikatan rangkap seperti alkena dan alkuna.
- Berdasarkan struktur, senyawa hidrokarbon terbagi menjadi senyawa hidrokarbon alifatik yang mempunyai rantai terbuka, hidrokarbon siklik dengan rantai tertutup, dan aromatik yang mempunyai cincin benzena.

