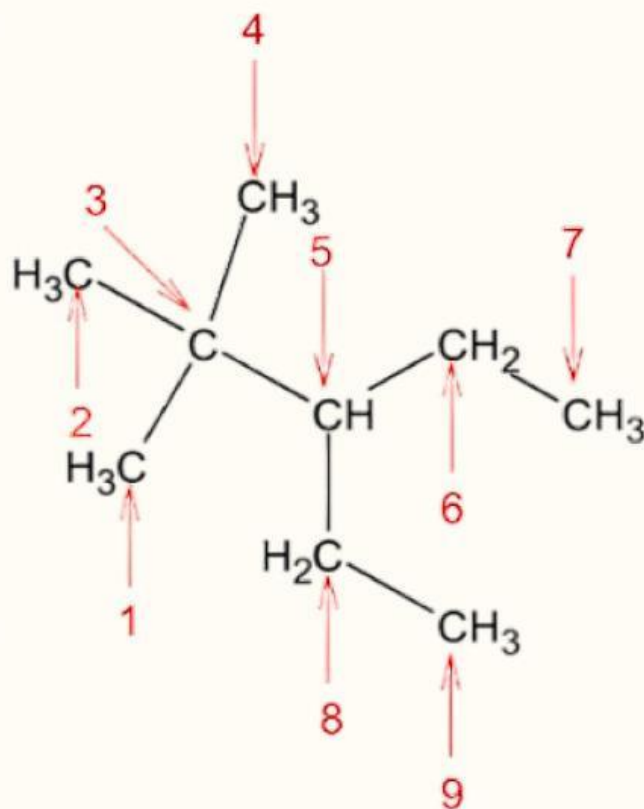


AYO MENCoba!!

M A T H E M A T I C S



Hitunglah jumlah atom C primer, C sekunder, C tersier, dan C kuartener pada senyawa hidrokarbon disamping, sertakan juga nomornya!!

Click Here!

TRY NOW

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.**

