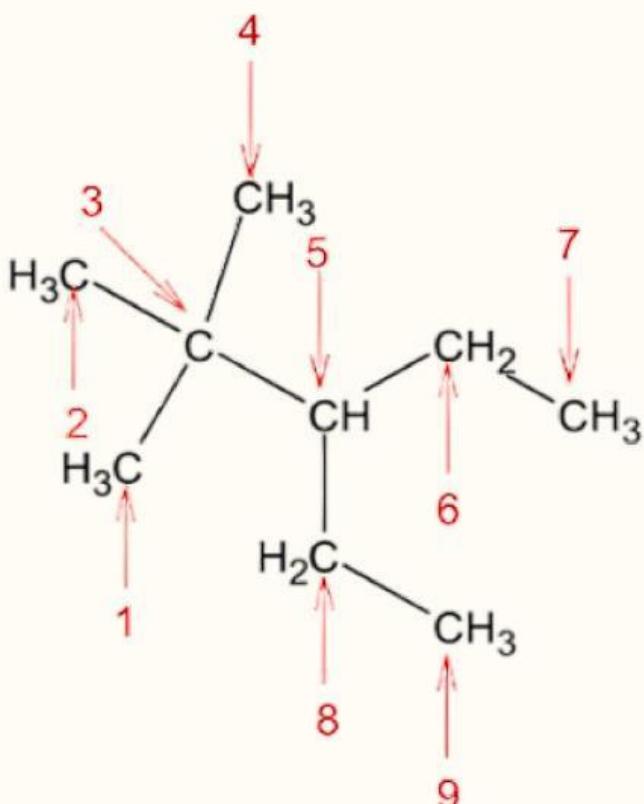


## AYO MENCOBA!!

## MATHEMATICS



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 jenuh** 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 tak jenuh** 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**.

