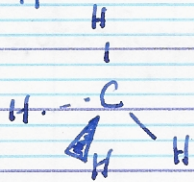


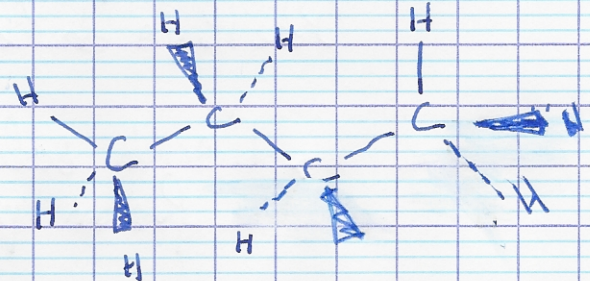
Chapitre 12. Structure et propriétés de composés organiques

A) Distillation ratée

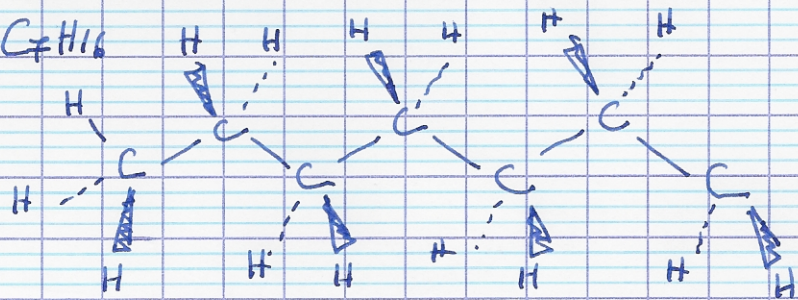
Repps: Gram $C_{66}H_{14}$.



① Butane C_4H_{10}



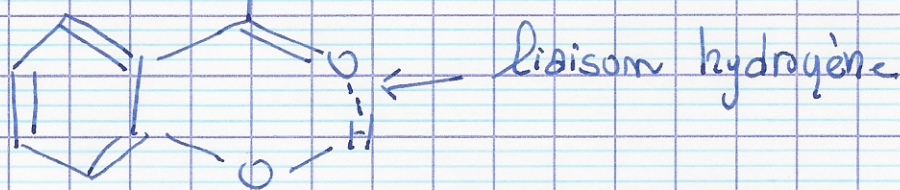
Heptane C_7H_{16}



- ② Les chaînes carbonées sont linéaires
- ③ Le butane. T_{eb} ↑ avec le nb d'atomes de C.
- ④ L'heptane est récupéré.
- ⑤ le butane est gazeux à température ambiante. Il ne peut se condenser dans le réfrigérant → il s'échappe.
- ⑥ Idem pour NH₃ gazeux à temp ambiante → on récupère de l'eau liquide.

B) Liaisons hydrogène

① Atome H du groupe OH et atome O voisin.



② L'acide 3-hydroxybenzoïque ne donne pas de liaison H intramoléculaire, mais peut donner 2 liaisons intermoléculaires. L'acide salicylique ne peut donner

qu'une liaison intermoléculaire.
La température de fusion est liée à la présence
de liaisons(s) hydrogène intermoléculaire(s).
Plus il y a de liaisons plus t_{fus} est haute.

↳ L'Acide salicylique possède une température
de fusion plus base.