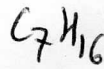


a) Nomme les molécules A et B

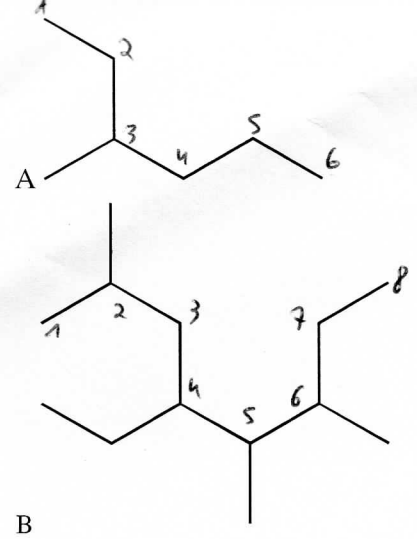
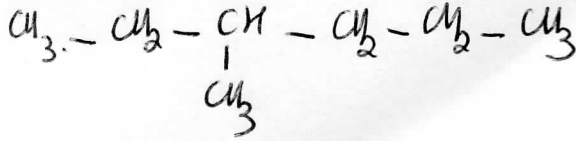
3-méthylhexane

4-éthyl-2,5,6-triméthylotane

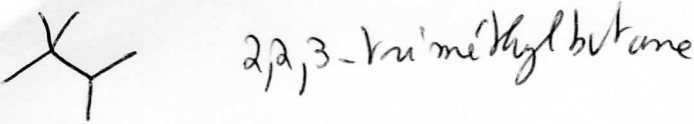
b) Donne la formule brute de la molécule A:



c) Réécris la A en formule semi développée :

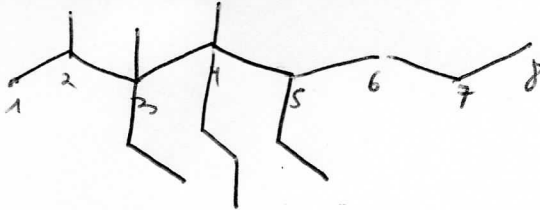


d) Donne la formule abrégée et le nom de 2 isomères différents de la molécule A.

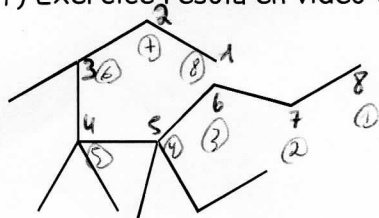


9 ≠ voir tous possibles

e) Représente en formule abrégée la molécule 3,5-diéthyl-2,3,4-triméthyl-4-propyloctane

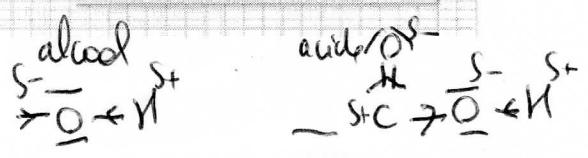
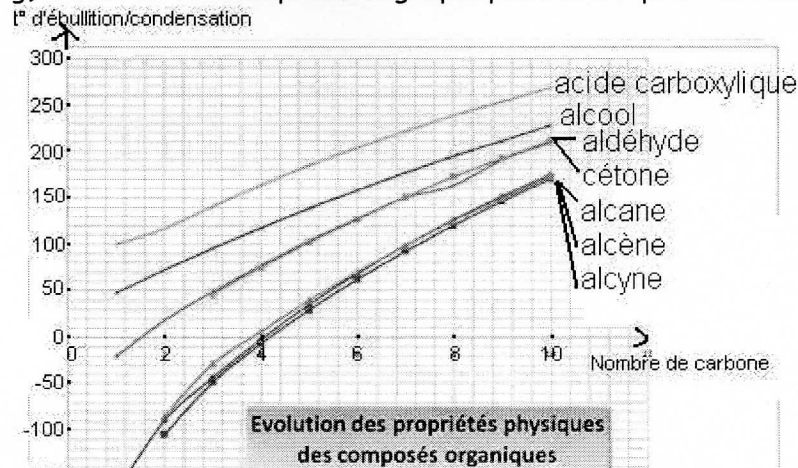


f) Exercice résolu en vidéo : Procédure pour la nomenclature d'un alcane ramifié



$C_{14}H_{30}$ 5-éthyl-3,4,4,5-tétraméthyl-octane
 $+ 1 \times 2C$ + 4 x 1C 8C
 $\Sigma 21$
 ① ④ ⑤ ⑥ ⑦ ⑧ $\Sigma 24$
 indices à l'encre
 + petite somme

g) Observe et interprète le graphique suivant pour les alcanes, alcools et acides.



T° d'ébu \nearrow si nombre de C \nearrow
 molécule + lourde, + difficile de la faire passer en gaz de l'apiter suffisamment
 T° d'ébu alcool $>$ T° d'ébu alcane
 zone polaire ponts H à casser pour faire passer en gaz
 T° d'ébu acide $>$ T° d'ébu alcool
 zone polaire + importante + de ponts H à casser
 pas de zone polaire liaisons covalentes peu polarisées + symétrique
 zone polaire - importante - de ponts H à casser