**Adicija(spremenitev v alko.)**-> (= razpade na alkan)

CH3=CH2+**H2O** 🡪CH3-CH2-OH (topnost se z naraščanjem C

atomov v vodi zmanjšuje)

**Primarni alko. 🡪 sekundarni alko. 🡪 terciarni alko.**

**Računanje odstotne koncentracije**: W(topljenec)=m

(topljenec):m(raztopina)

**\*Oksidacija**: 1. alko.l-OH🡪(K2Cr2O7) 2. aldehid

🡪3. karboksilna kislina,

1. sekundarni alko.🡪2. keton

**Karboksilne skupine**:daljši je nepolarni del, slabša je

topnost v vodi, šibke kisline

**Estri**:veliko estrov povsod(vino,parfumi,vonj sadje,v vinu…), H2SO4

**Maščobe**:nujno potrebne:energija,izolacija,zadrževanje

temperature,mastijo kožo…\*delitev:živalske, rastlinske\*so

estri glicerola in višjih maščobnih kislin\*po nekaj časa postanejo

žarke\*pri močnem segrevanju se razkrojijo🡪nastane **akrolein:**

CH2=CH-CHO\*rumenjak poveže polarno in nepolarno snov🡪emulzija

**Maščobe in mila**:umiljanje oz. saponifikacija je proces

razgradnje maščob na glicerol in soli\*so soli višjih maščobnih kislin

\*z nepolarnimi repi se veže na umazanijo,voda se veže na polarne

glave mila🡪emulzija maščobe v vodi,milo🡪emulgator\*milo:

CH2…CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-O-Na+\*pridobivamo iz maščob,

biološko razgradljiva

O(= vez)

**Hranila in živila:**maščobe(ag=39kJ), beljakovine (1g=17kJ):vir

energije,sestavina tkiv,sestavine krvi,gradijo telo…\*ogljikovi

hidrati(1g=17kJ)