

aciklične: ne razvejane, razvejane

ciklične: karbo ciklične, hetro ciklične

hetero ciklične: v obroču so tudi drugi atomi

karbo ciklične: v krogu povezani samo ogljikovodiki

metan, etan, propan, butan

pentan, heksan, heptan, oktan

nonan, dekan

alkani: povezani z enojno v., nasičene s., končnica-AN

alkeni: povezani z eno dvojno v., nenasičene s., končnica- EN

alkini: povezani z eno trojno v., nenasičene s., končnica-IN

RADIKALI: neobstoje s. z eno-več prostimi v.

imajo končnico-IL (ena prosta vez) ali -ILEN (dve prosti vezi)

etil, propil, butil, . . . – metilen, etilen, propilen, butilen

SUBSTITUCIJA: kemijska reakcija(zamenjava

vodikovih atomov z drugimi)

ADICIJA: kemijska reakcija (nenasičene

vezi vežemo na šibke vezi)