ÚLOHA: Navrhnite spôsob výroby eténu, zapíšte chemickou rovnicou a vyjadrite, ako by ste ho dokázali.

ÚLOHA: Navrhnite prípravu acetylénu a zapíšte ju chemickou rovnicou.

Uveďte príklad substitúcie

adície,

eliminácie

prešmyku,

oxidácie,

hydrogenácie,

dehydrogenácie

polymerizácie.

Čo je horenie?

Charakterizujte karbonylové zlúčeniny.

Uveďte spoločné a odlišné vlastnosti aldehydov a ketónov.

Zapíšte prípravu aldehydov a ketónov (dehydrogenáciou alkoholov)

Na základe čoho by ste odlíšili metanol od etanolu? Aké vlastnosti majú tieto látky?

Definujte pojem derivát uhľovodíkov:

charakterizujte halogénderiváty

Napíšte vzorce týchto derivátov:

chloroform, bromoform, jodoform chlorid uhličitý,

vinylchlorid teflón freón 12.

Definujte pojmy:

hydroxyderiváty,

alkoholy

fenoly

étery

Zapíšte vzorcami lieh

glycerol,

etylénglykol.

Definujte pojmy:

karbonylové zlúčeniny

aldehydy

ketóny.

Zapíšte vzorce najznámejších aldehydov a ketónov a popíšte ich výskyt, význam a vlastnosti.

Napíšte vzorec močoviny.

Ktoré významné makromolekulové látky sa vyrábajú z aldehydov?

Definujte pojem karboxylové kyseliny.

Napíšte vzorce a systémové názvy najdôležitejších karboxylových kyselín+ ich význam:

Mravčia=

Octová=

Palmitová

steárová,

olejová

maleínová

benzoová

ftalová

Aplikujte princíp systémových názvov a utvorte chemické vzorce najznámejších substitučných derivátov – všeobecný vzorec + konkrétnu zlúčeninu:

halogénkyseliny

hydroxykyseliny,

oxokyseliny

aminokyseliny

Ako sa nazýva derivát karbox. Kyselín + vzorec, ktorý vzniká v svaloch za anaeróbnych podmienok?

Zapíšte reakcie karboxylových kyselín: neutralizácia:

Esterifikácia

dekarboxylácia.

Charakterizujte funkčné deriváty karboxylových kyselín a napíšte vzorce zlúčenín:

octan hlinitý,

etylester kyseliny mravčej,

amid kyseliny octovej,

acetanhydrid.