ÚLOHA: Navrhnite prípravu acetylénu a zapíšte ju chemickou rovnicou.

Uveďte príklad

prešmyku,

dehydrogenácie

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?

Napíšte vzorce týchto derivátov:

chloroform, bromoform, jodoform chlorid uhličitý,

vinylchlorid teflón freón 12.

Definujte pojmy:

alkoholy

fenoly

étery

Zapíšte vzorcami lieh glycerol, etylénglykol.

Definujte pojem:

aldehydy

Napíšte vzorec močoviny.

Ktoré významné makromolekulové látky sa vyrábajú z aldehydov? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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:

oxokyseliny

aminokyseliny

halogénkyseliny

hydroxykyseliny,

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

Zapíšte reakcie karboxylových kyselín:

neutralizácia:

Esterifikácia

Charakterizujte funkčné deriváty karboxylových kyselín a napíšte vzorce zlúčenín:

octan hlinitý, acetanhydrid.

etylester kyseliny mravčej, amid kyseliny octovej