ALDEHIDI ali ALKANALI

-CHO končnica –al

1.) PRIDOBIVANJE:

H

*~oksidacija alkoholov*  ׀

H H H O H

׀ ׀ ׀ ׀ ׀

H-**C**-**C**-O-H + O → H-**C**-**C**-O-H → H-**C**-**C**=O

׀ ׀ ׀ ׀ -H2O ׀ ׀

H H H H H H

Etanol Etanal CH3CHO

H

׀

H O

׀ ׀

H-**C**-O-H + O →H-**C**-O-H → H-**C**=O

׀ ׀ -H2O ׀

H H H

Metanol Metanal/ Formaldehid HCHO

*~redukcija kislin*

H H H H

׀ ׀ ׀ ׀

H-**C**-**C**-**C**=O +H2 → H-**C**-**C**-**C**=O

׀ ׀ ׀ ׀ ׀ ׀

H H O H H H

׀

H

Propanojska kislina Propanal C2H5CHO

2.) LASTNOSTI METANALA:

-Plin ostrega vonja, v vodi topen, vodna raztopina se imenuje formalin

-Povzroča zakrknjenje ali koagulacijo beljakovin, produkti so strupeni

-Molekule metanala se z molekulami drugih spojin vežejo v polimer, ob tem pa se majhne mulekule odcepijo (H2O, CO2, NH3), ta postopek imenujemo polikondenzacija

-Z oksidacijo metanala nastane metanojska ali mravljinčna kislina

H-**C**=O + O → H-**C**=O

׀ ׀

H O Etanal ali acetaldehid je

׀ uporabljen za umetne mase.

H

Metanal Metanojska kislina HCOOH