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