

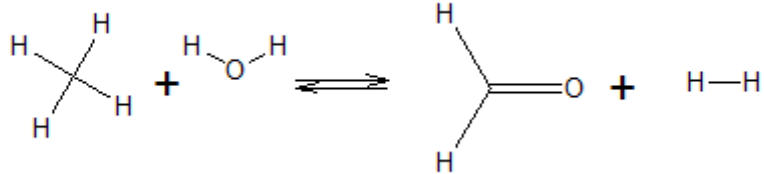
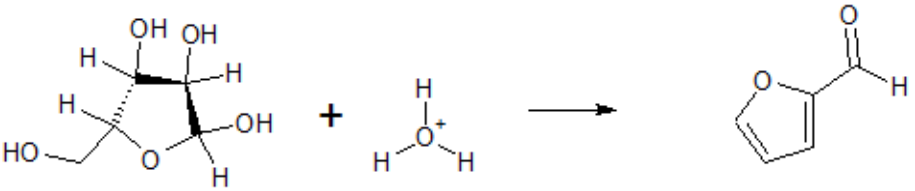
Reacciones de Aldehídos

Los aldehídos son generalmente producidos por oxidación de alcoholes, ozonólisis de alquenos, hidratación de alquinos, acilación de Friedel-Crafts y reducción de cloruros de ácido.

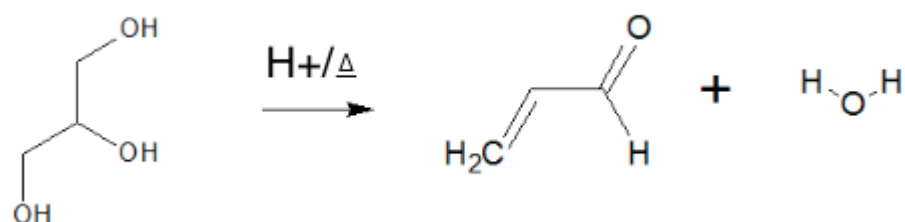
Su reacción con diferentes sustancias y condiciones produce:

1. hidratos en un medio ácido acuoso
2. hemiacetales reaccionando con alcoholes por medio de una catálisis ácida
3. oximas reaccionando con hidroxilamina en un medio débilmente ácido
4. hidrazonas reaccionando con hidranza en un medio ácido
5. cianhidrinas reaccionando con ácido cianhídrico

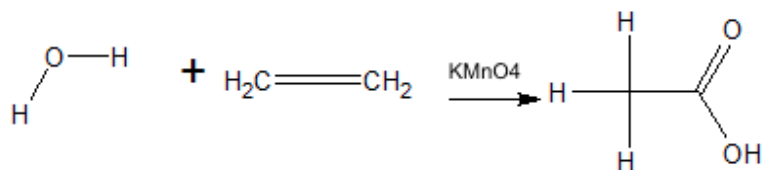
Sin embargo, sus reacciones más características son la Adición Nucleofílica sobre el carbonilo (el carbono unido al doble enlace con un oxígeno) y las reacciones redox (reacciones de oxido reducción).

Aldehído	Reacciones químicas
Metanal R1	 <chem>CH4 + H2O <=> CH2=O + H2</chem>
Furan-2-metanal R2	 <chem>C1CCOC1CO + [H3O+] >> C1CCOC1C=O + H2O</chem>

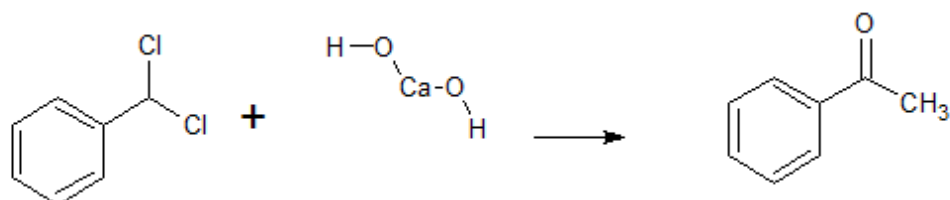
Prop-2-enal
R3



Etanal
R4



Benzaldehído
R5



Ciclohexanocarbaldehído
R6

