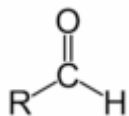
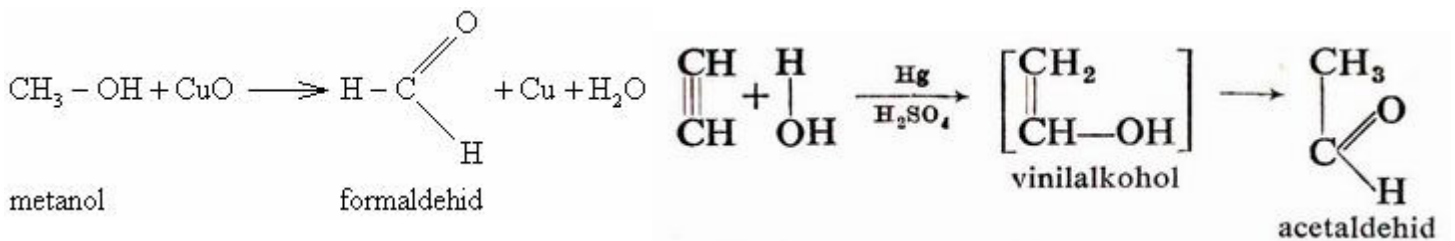
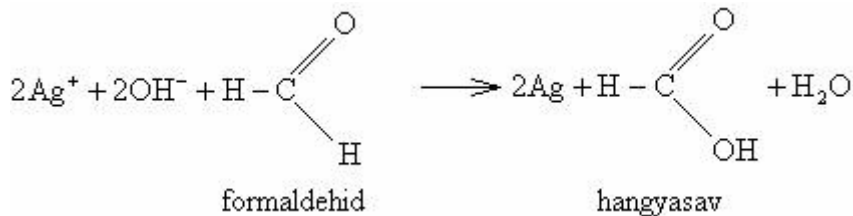


Aldehidek

- Molekula szerkezet: 
- Homológ sor: $C_nH_{2n+1}-COH$
- Másodrendű kötés: dipólus-dipólus
- Alacsony olvadási/forrási pont (éter < aldehyd < keton)
- Aldehyd csoport poláris, szénlánc apoláris → minél hosszabb a szénlánc annál apolárisabb jellegű
- Előállítása: elsőrendű alkoholból, alkinből

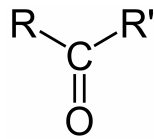


- Semleges kémhatás
- Oxidáció során: $CH_3-COH + 1/2O_2 \rightarrow CH_3-COOH$
- Ezüsttükör próba:

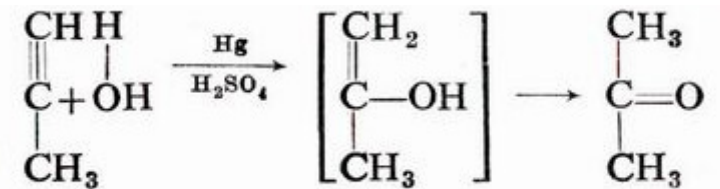
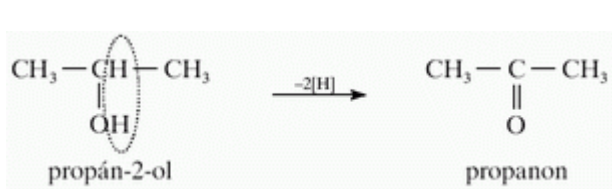


- Fehling-reakció
- Metanal (formaldehid, HCOH)
 - o Színtelen, szúrós szagú gáz
 - o Mérgező, vizes oldata formalin
 - o Fertőtlenítésre, konzerválásra használják
- Etanal (acetaldehyd, CH_3COH)
 - o Színtelen, kellemetlen szagú folyadék
 - o Redukcióval etanollá alakul

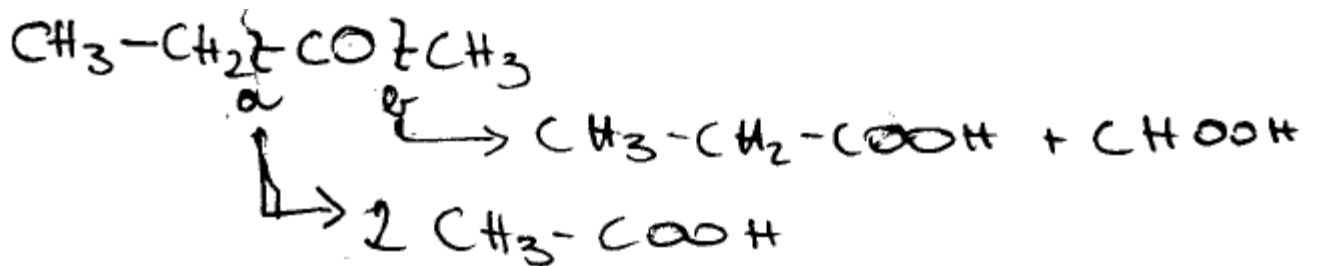
Ketonok



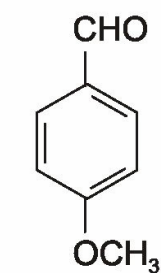
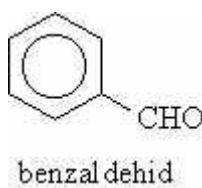
- Molekula szerkezet:
- Másodrendű kötés: dipólus-dipólus
- Forráspont: aldehyd < keton < alkohol
- Ketocsoport poláris, szénlánc apoláris → minél hosszabb szénlánc annál apolárisabb jellegű
- Előállítás: másodrendű alkoholból, alkinből



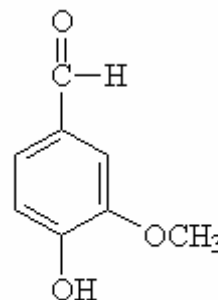
- Semleges kémhatás
- Erélyes oxidáció: katalizátor: HNO_3



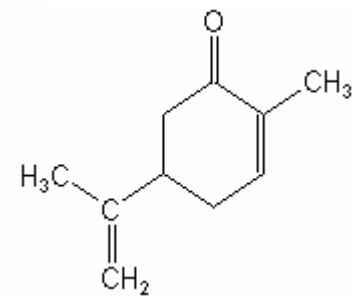
- Propanon (aceton)
 - o Színtelen, jellegzetes szagú folyadék
 - o Tűzveszélyes, mérgező
 - o Festékek, lakkok jó oldószere, de már nem használják körömlakklemosóként
- Aromás aldehidek, ketonok:



Ánizsaldehyd



Vanillin



Karvon