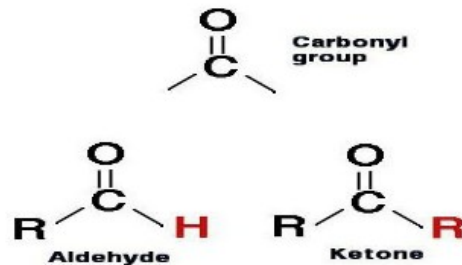


## Vetitë e aldehideve dhe ketoneve

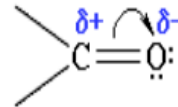
**Aldehidet dhe ketonet** – kanë grup funksional të përbashkët (grupin karbonil) prandaj kanë veti të përbashkëta.



- Por, siq shihet nga figura, tek aldehidet për grupin karbonil kanë të lidhur një atom **H**, prandaj janë komponime me reaktivitet **më të lartë** se ketonet.

# Vetitë e aldehideve

## Vetitë fizike të aldehideve:



Aldehidet treten në ujë (për shkak të polaritetit të gr. funksional e me ritjen e atomeve të karbonit tek aldehidet tretshmëria në ujë zvoglohet. Aldehidet e larta nuk treten në ujë.

Kanë temp. më të larta të vlimit se alkanet e më të ulta se alkoolet përkatëse. Aldehidet e ulëta janë lëngje, përveç metanalit i cili është gaz. Anëtarët më të lartë janë të ngurtë. Anëtarët e ulët të aldehideve kanë erë jo të këndshme e me ritjen e atomeve të C, aroma e tyre bëhet gjithë e më e këndshme.

## Reaksionet kimike të aldehideve (vetitë kimike)

Janë komponime me reaktivitet më të lartë se ketonet. Pse?

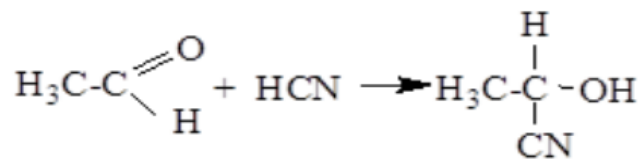
Reaksione karakteristike për aldehidet janë:

## Reaksione karakteristike për aldehidet janë:

1. Adicioni nukleofil
2. Oksidimi i grupit aldehidik
3. Substituimi i atomit të H të lidhur për grupin karbonil

### 1. Adicioni nukleofil:

- a) Reaksioni cianhidrin (Thërrmija nukleofile  $\text{CN}^-$  sulmon atomin e C të gr karbonil)

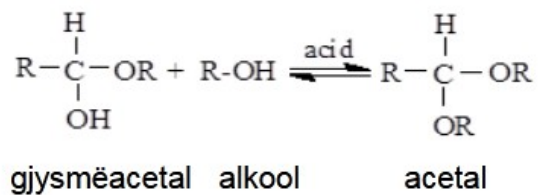
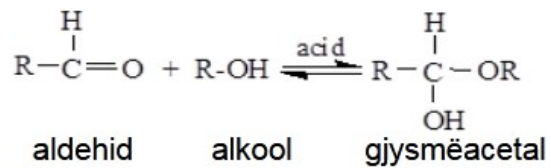


aldehid

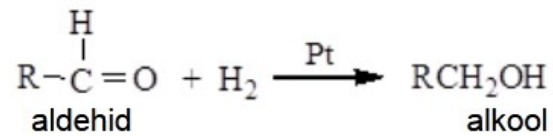
cijanhidrin

## b) Përfitimi i acetaleve dhe gjysmëacetaleve

Aldehidet, në prani të acideve mund të adirojnë alkoolët:

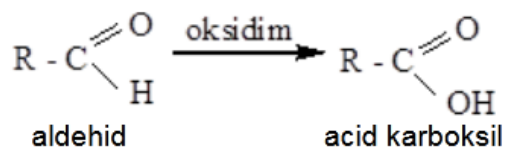


2. Reduktimi i aldehideve:



### 3. Reaksioni i oksidimit:

bëhet me mjete të ndryshme të oksidimit ( $K_2Cr_2O_7$ ;  $KMnO_4$ ) të cilat reduktohen



Reaksionet e oksidimit përdoren për dëshminë e pranisë të grupit aldehid. Për këtë qëllim, më shumë përdoret reaksioni i **pasqyrës së argjendit**, reaksioni me **tretësirën e Felingut**.

- Nxënës, punoni detyrë shtëpisë nga teksti mësimor, faqja 149.

Përgjigjet i dërgoni në e-mail adresën:

[hafsa.selimi@hotmail.com](mailto:hafsa.selimi@hotmail.com) dhe do të fitoni përgjigje nga unë, përsaktësinë dhe josaktësinë e tyre.