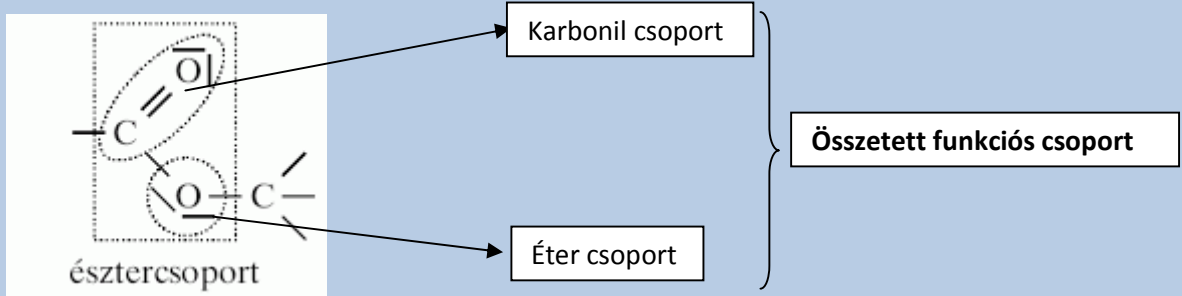


Oxigéntartalmú szénvegyületek

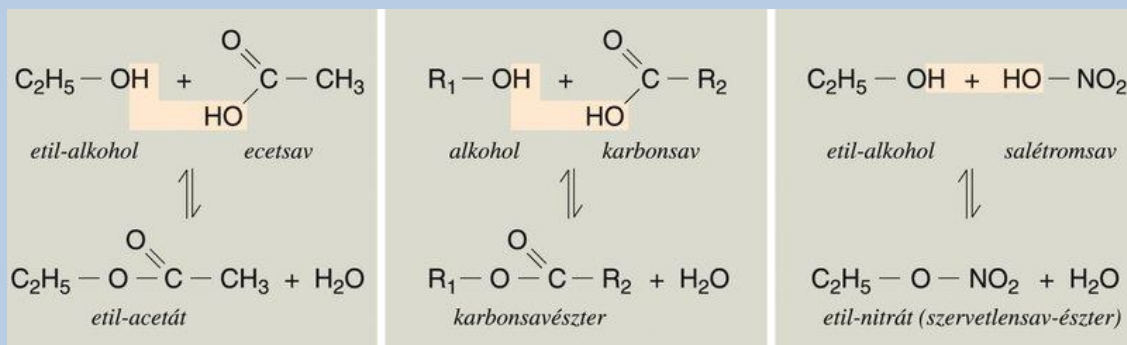
Észterek jellemzése

1. Funkciós csoport



2. Az észterek keletkezése

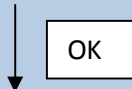
Az észterek a karbonsavak és az alkoholok kondenzációs termékei.



Szerveetlen savak is alkotnak észter típusú vegyületeket.

3. Az észterek fizikai tulajdonságai

- Forráspontjuk jóval alacsonyabb, mint a hasonló szénatomszámú karbonsavaké vagy alkoholoké.



A molekulák között nem alakulhat ki hidrogénkötés, csak esetleg dipól-dipól kapcsolat. A lazább kötőerőt könnyebb felszakítani.

- 18-20 szénatomszámig folyékonyak (kellemes illatúak, a nagyobb szénatomszámúak szilárdak).
- Vízben alig oldódnak.
- Apoláris oldószerben jól oldódnak.

4. Felhasználása

- oldószerként,
- műanyagok előállítása,
- kozmetikai szerek készítése,
- robbanóanyag gyártása.