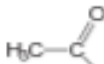
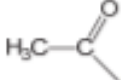


A táblázatban szereplő vegyületek mindegyike  csoportot tartalmaz.

Különböző csoportok hozzákapcsolásával különböző vegyületeket kapunk.
A táblázat sorszámozott celláiba olvashatóan írja be a megfelelő kérdésre adott értelemszerű választ!

 csoporthoz kapcsolódó csoport	-H	-OH	
			5)
A vegyület konstitúciós képlete és neve	Képlet: Név: 1) 2)	Képlet: Név: 3) 4)	Képlet: Név: 6) etil-acetát
Szilárd halmazállapotban a molekulák között kialakuló legerősebb másodrendű kötés	7)	8)	
Halmazállapota 25 °C-on és légköri nyomáson	9)	10)	11)
Vízben való oldhatósága: jól oldódik / rosszul oldódik	12)	13)	14)
Amennyiben jól oldódik, a vizes oldatának kémhatása	15)	16)	17)
Az egyik vegyületből ammóniás ezüst-nitrát oldattal előállítható egy másik - a táblázatban szereplő - vegyület	18) Reakcióegyenlet (a szerves vegyületek konstitúciójával)		
Az egyik vegyületből etanollal való reakció során keletkezik egy másik - a táblázatban szereplő - vegyület	19) Reakcióegyenlet (a szerves vegyületek konstitúciójával)		

(2021. május id.)

Megoldás: (16 pont)

- 1) CH₃CHO
2) acetaldehid / etanal 1) és 2) helyes válaszáért együtt jár a pont **1 pont**
3) CH₃COOH
4) ecetsav / etánsav 3) és 4) helyes válaszáért együtt jár a pont **1 pont**
5) -O-CH₂-CH₃

- 6)
$$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$$
 5) és 6) helyes válaszáért együtt jár a pont **1 pont**

- 7) dipólus-dipólus kölcsönhatás **1 pont**
8) hidrogénkötés **1 pont**
9) gáz **1 pont**
10) folyadék **1 pont**
11) folyadék **1 pont**
12) jól oldódik **1 pont**
13) jól oldódik **1 pont**
14) rosszul oldódik **1 pont**
15) semleges **1 pont**
16) savas **1 pont**
17) üresen hagyott cella (mivel rosszul oldódik)
18) $\text{CH}_3\text{CHO} + 2 \text{Ag}^+ + 2 \text{OH}^- = \text{CH}_3\text{COOH} + 2 \text{Ag} + \text{H}_2\text{O}$ **2 pont**
 (a reagensek és a termékek megadása 1 pont, a helyes egyenletrendezés 1 pont)
19) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightleftharpoons \text{CH}_3-\text{C}(\text{O})\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ **1 pont**