

A következő táblázat két szerves folyadékra, és a reakciójukból előállítható szerves anyagra vonatkozik. A táblázat sorszámozott celláiba olvashatóan írja be a megfelelő kérdésre adott értelem szerű választát!

Név	1.	2.
Konstitúció	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	3.
A halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás megnevezése	4.	5.
Vízoldhatósága (rossz, jó, korlátlan)	6.	7.
Oxidációjának egyenlete	CuO-dal: 8.	Tökéletes égése: 9.
Egy lehetséges előállításának egyenlete	10.	
Jelentősége, felhasználása (egy konkrét példa)	11.	12.
A két anyag reakciója során keletkező szerves termék:		
Konstitúciója	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$	
Neve	13.	
Halmazállapota (25 °C, standard légköri nyomás)	14.	
Reakciója NaOH-oldattal (egyenlet)	15.	

(2023. május)

**Megoldás:** (13 pont)

- |   |               |
|---|---------------|
| 1. Etil-alkohol (etanol)  | <i>1 pont</i> |
| 2. Ecetsav (etánsav)  | <i>1 pont</i> |
| 3. $\text{CH}_3\text{COOH}$   | <i>1 pont</i> |
| 4. Hidrogénkötés  | *             |
| 5. Hidrogénkötés  | *             |
| 6. Korlátlan  | *             |
| 7. Korlátlan  | *             |
| 8. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{CuO} = \text{CH}_3\text{CHO} + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$<br>Az acetaldehid képletéért | <i>1 pont</i> |
| 9. $\text{CH}_3\text{COOH} + 2 \text{O}_2 = 2 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$   | <i>1 pont</i> |
| 10. Pl. $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$<br>(vagy a szeszes erjedés egyenlete)          | <i>1 pont</i> |
| 11. Pl. élvezeti cikk (vagy energiatermelés)  | <i>1 pont</i> |
| 12. Pl. ételízesítés  | <i>1 pont</i> |
| 13. Etil-acetát (etil-etanoát)  | <i>1 pont</i> |
| 14. Folyadék  | *             |
| 15. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{NaOH} = \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$                    | <i>1 pont</i> |
- A \*-gal jelölt válaszok közül bármely két helyes válasz 1 pont.