

A táblázat sorai a felsorolt csoportokból összeállítható 5 szerves vegyületre vonatkoznak. Azonosítsa a vegyületeket, majd töltsse ki a táblázatot!

A felhasználható csoportok:

	<i>metil (CH₃-),</i>	<i>acetyl (CH₃CO-),</i>	<i>amino (NH₂-),</i>	<i>hidroxil (-OH)</i>
A vegyület tudományos neve	A vegyület triviális neve	Jellemző tulajdonsága (1.)		Jellemző tulajdonsága (2.)
1.	Acetamid	2. Halmazállapota (25 °C, 101 kPa):		Funkciós csoportja delokalizációt tartalmaz.
3.		Gyenge bázis, vizes oldata lúgos kémhatású.		4. Reakciója HCl-dal (reakcióegyenlet):
5.	Faszesz	6. Homológ sorának összegképlete:		7. Reakciója Na-mal (reakcióegyenlet):
8.	9.	Szekunder alkohollá redukálható.		10. Oldhatósága vízben:
Etánsav	11.	12. Halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás:		13. Reakciója etil-alkohollal (reakcióegyenlet):

(2016. május II.)

Megoldás: (14 pont)

1. Etánamid *1 pont*
2. Szilárd *1 pont*
3. Metil-amin (IUPAC: metánamin) *1 pont*
4. $\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ (vagy ionos felírással) *1 pont*
5. Metanol *1 pont*
6. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$ *1 pont*
7. $2 \text{CH}_3\text{OH} + 2 \text{Na} = 2 \text{CH}_3\text{ONa} + \text{H}_2$ (vagy ionos felírással) *1 pont*
8. Propanon *1 pont*
9. Aceton (dimetil-ke-ton is elfogadható) *1 pont*
10. Korlátlan elegyedés *1 pont*
11. Ecetsav *1 pont*
12. H-kötés *1 pont*
13. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} = \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(A víz le-hagyása esetén 1 pont adható.) *2 pont*