

Név:	Propán-2-ol	Propánsav
Szerkezeti képlete (a kötések és nemkötő-elektronpárok feltüntetésével):	1.	2.
Egy eltérő funkciós csoportot tartalmazó konstitúciós izomerjének neve:	3.	4.
Az eredeti vegyület halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás neve:	5.	6.
Vizoldhatósága (rossz, alig oldódik, jó)	7.	8.
Reakciója CuO-dal (egyenlet):	9.	10.
Reakciója fémnátriummal (egyenlet):	11.	12.
Reakciójuk egymással. A reakció egyenlete, a kapott szerves termék neve:	13.	

(2011. október)

Megoldás: (14 pont)

1. A propán-2-ol szerkezeti képlete. **1 pont**
 2. A propánsav szerkezeti képlete. **1 pont**
 3. Etil-metil-éter **1 pont**
 4. A metil-acetát (metil-etanoát, ecetsav metil-észtere) vagy az etil-formiát (etil-metanoát, hangyasav etil-észtere) nevének megadása. **1 pont**
 5. Hidrogénkötés
 6. Hidrogénkötés 5. és 6. együtt: **1 pont**
 7. Jó
 8. Jó 7. és 8. együtt: **1 pont**
 9. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 + \text{CuO} = \text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ **2 pont**
 10. $2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} + \text{CuO} = \text{Cu}(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O}$ **1 pont**
 11. $2 \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 + 2 \text{Na} = 2 (\text{CH}_3)_2\text{CHONa} + \text{H}_2$ **1 pont**
 12. $2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} + 2 \text{Na} = 2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COONa} + \text{H}_2$ **1 pont**
 13. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3 + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$ **2 pont**
- Izopropil-propanoát (propánsav izopropil-észtere) **1 pont**