

Az ecetsav és származékai

Reagens	A reakció vagy a keletkező termék jellemzői	A lejátszódó reakció egyenlete	A keletkező ecetsavszármazék neve
1.	A keletkezett folyadék kémhatása: 2.	3. + \rightleftharpoons CH ₃ COO ⁻ + H ₃ O ⁺	4. (az anion neve)
5.	A reakció során nem éghető gáz képződik. Az oldatból a keletkezett termék kikristályosítható, fehér, szilárd anyag.	6.	7.
8.	Egyensúlyra vezető reakcióban folyékony halmazállapotú termékek keletkeznek. A szerves termék típusa (vegyületcsoport): 9.	10.	11.
12.	A lejátszódó reakció redoxi reakció. Színtelen, szagtalan, éghető gáz képződik.	13.	14.

(2013. október)

Megoldás: (15 pont)

- | | |
|---|---------------|
| 1. Vízz (név vagy helyes képlet megadása is jó) | <i>1 pont</i> |
| 2. Savas | <i>1 pont</i> |
| 3. CH ₃ COOH + H ₂ O \rightleftharpoons CH ₃ COO ⁻ + H ₃ O ⁺ | <i>1 pont</i> |
| 4. Acetátion | <i>1 pont</i> |
| 5. Pl. nátrium-hidrogén-karbonát (vagy NaHCO ₃) | <i>1 pont</i> |
| 6. CH ₃ COOH + NaHCO ₃ = CH ₃ COONa + H ₂ O + CO ₂ | <i>1 pont</i> |
| 7. Nátrium-acetát | <i>1 pont</i> |
| 8. Pl. etanol (vagy a helyes képlet) | <i>1 pont</i> |
| 9. Észter | <i>1 pont</i> |
| 10. CH ₃ COOH + CH ₃ CH ₂ OH \rightleftharpoons CH ₃ CO–O–CH ₂ CH ₃ + H ₂ O
(Ha nem oda-vissza nyilat használ, csak 1 pont adható!) | <i>2 pont</i> |
| 11. Etil-acetát (etil-etanoát) | <i>1 pont</i> |
| 12. Pl. nátrium | <i>1 pont</i> |
| 13. 2 CH ₃ COOH + 2 Na = 2 CH ₃ COONa + H ₂ | <i>1 pont</i> |
| 14. Nátrium-acetát | <i>1 pont</i> |