

	Nátrium-hidroxid	Kénsav	Nátrium-klorid
Képlete	1.	2.	3.
Köznapi neve	4.	—	5.
Halmazállapota (25 °C, 101 kPa)	6.	7.	8.
Színe	9.	10.	11.
1,00 mol/dm <sup>3</sup> koncentrációjú oldatokat elegyítjük. Írja fel az elegyítés során lejátszódó folyamat egyenletét!	12.		—
Milyen térfogatarányban kell elegyíteni az oldatokat a reakció teljes lejátszódásához?	13.		—

(2010. május 2. feladatsor)

**Megoldás:** (13 pont)

- |   |                                |               |
|---|--------------------------------|---------------|
| 1. NaOH   |                                | <i>1 pont</i> |
| 2. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>   |                                | <i>1 pont</i> |
| 3. NaCl   |                                | <i>1 pont</i> |
| 4. Marónátron / lúgkő ( <i>valamelyik név a kettő közül</i> )                                 |                                | <i>1 pont</i> |
| 5. Kősó / konyhasó ( <i>valamelyik név a kettő közül</i> )                                    |                                | <i>1 pont</i> |
| 6. Szilárd  |                                | <i>1 pont</i> |
| 7. Folyadék   |                                | <i>1 pont</i> |
| 8. Szilárd  |                                | <i>1 pont</i> |
| 9. Fehér (színtelen)  |                                |               |
| 10. Színtelen   |                                |               |
| 11. Fehér (színtelen)   | <i>9-11. helyes válasz:</i>    | <i>2 pont</i> |
|   | <i>2 helyes válasz: 1 pont</i> |               |
| 12. $2 \text{ NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{ H}_2\text{O}$ |                                | <i>1 pont</i> |
| 13. $V(\text{NaOH}) : V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2:1$   |                                | <i>2 pont</i> |