

*A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be a helyes válaszokat!*

A vegyület...	Képlete	Fizikai és kémiai tulajdonságok, gyakorlati jelentőség
köznapi neve: <b>égetett mész</b>	<b>1.</b>	<b>2.</b> <i>Ipari előállítása mészégetéssel (reakcióegyenlet)</i>
<i>köznapi neve:</i> <b>3.</b>	<b>4.</b>	Kéntartalmú, kristályvizes só, oldatát gombaölő hatása miatt permetezésre is használják. <i>Vizes oldatának reakciója cinkkel (Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!)</i> <b>5.</b>
<i>neve:</i> <b>6.</b>	CaC <sub>2</sub>	<i>Laboratóriumi felhasználása gázfejlesztésre (Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!)</i> <b>7.</b>
köznapi neve: <b>trisó</b>	<b>8.</b>	<i>Tetszőleges példa gyakorlati alkalmazására</i> <b>9.</b>
<i>neve:</i> <b>10.</b>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	<i>Reakciója kénsavval (Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!)</i> <b>11.</b>
<i>neve:</i> <b>12.</b>	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	<i>Ipari előállítása (reakcióegyenlet)</i> <b>13.</b> <i>Tetszőleges példa gyakorlati alkalmazására</i> <b>14.</b>

(2011. október)

**Megoldás:** (15 pont)

**A) Táblázatos feladat**

- |   |               |
|---|---------------|
| 1. CaO  | <i>1 pont</i> |
| 2. $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$   | <i>1 pont</i> |
| 3. Rézgálic   | <i>1 pont</i> |
| 4. $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ ( $\text{CuSO}_4$ is elfogadható)   | <i>1 pont</i> |
| 5. $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$<br>( $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$ )   | <i>1 pont</i> |
| 6. Kalcium-karbid (kalcium-acetilid)  | <i>1 pont</i> |
| 7. $\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2 + \text{C}_2\text{H}_2$<br>( <i>Helyes képletek felírása 1 pont, helyes együtthatók feltüntetése 1 pont</i> ) | <i>2 pont</i> |
| 8. $\text{Na}_3\text{PO}_4$   | <i>1 pont</i> |
| 9. Pl. vizlágyítás, mosogatás   | <i>1 pont</i> |
| 10. Nátrium-karbonát (szóda)  | <i>1 pont</i> |
| 11. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  | <i>1 pont</i> |
| 12. Ammónium-nitrát   | <i>1 pont</i> |
| 13. $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$   | <i>1 pont</i> |
| 14. Pl. műtrágya (pétisó)   | <i>1 pont</i> |