

## OXIDOK VIZSGÁLATA

*A táblázat sorszámozott celláiba olvashatóan írja be a helyes válaszokat!*

Az oxid...	Képlete	Fizikai és kémiai tulajdonságai, gyakorlati jelentősége
neve: <b>magnézium-oxid</b>	Összegképlete: <b>1.</b>	Rácstípusa: <b>2.</b> Színe: <b>3.</b> Reakciója sósavval:(Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!) <b>4.</b>
egyik módosulatának köznap neve: <b>kvare</b>	Összegképlete: <b>5.</b>	Tetszőleges példa gyakorlati alkalmazására: <b>6.</b> Rácstípusa: <b>7.</b>
neve: <b>8.</b>	Molekulájának szerkezeti képlete: <b>9.</b>	Szobahőmérsékleten gáz-halmazállapotú, színtelen, szagtalan, erősen mérgező gáz, melynek sűrűsége azonos hőmérsékleten és nyomáson a nitrogéngázéval közelítőleg egyenlő. Redukáló hatása a vasgyártás során: (Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!) <b>10.</b>
neve: <b>kén-trioxid</b>	Molekulájának szerkezeti képlete: <b>11.</b>	Reakciója vízzel: (Reakcióegyenlet felírásával válaszoljon!) <b>12.</b>

(2015. október)

**Megoldás:** (13 pont)

- |     |   |               |
|-----|---|---------------|
| 1.  | MgO   | <i>1 pont</i> |
| 2.  | Ionrács.  | <i>1 pont</i> |
| 3.  | Fehér.  | <i>1 pont</i> |
| 4.  | $\text{MgO} + 2 \text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  | <i>1 pont</i> |
| 5.  | SiO <sub>2</sub>  | <i>1 pont</i> |
| 6.  | Egy helyes alkalmazás említése (pl. üveggyártás, óragyártás, ékszerek stb.)   | <i>1 pont</i> |
| 7.  | Atomrács.   | <i>1 pont</i> |
| 8.  | Szén-monoxid.   | <i>1 pont</i> |
| 9.  | A szén-monoxid szerkezeti képlete.  | <i>1 pont</i> |
| 10. | $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} = 2 \text{Fe} + 3 \text{CO}_2$<br>(Helyes képletek felírása 1 pont, helyes együtthatók feltüntetése 1 pont.) | <i>2 pont</i> |
| 11. | A kén-trioxid szerkezeti képlete.   | <i>1 pont</i> |
| 12. | $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$  | <i>1 pont</i> |