

	Kalcium	Oxigén
Alapállapotú atomjának vegyértékelektron-szerkezete	1.	2.
Alapállapotú atomjában a párosítatlan elektronok száma	3.	4.
100 gramm stabil ionjában lévő elektronok anyagmennyisége	5.	6.
Az elem kristályának rács típusa	7.	8.
Egymással alkotott vegyületük képlete	9.	
hétköznapi neve	10.	
A vegyület kölcsönhatása vízzel (egyenlet):	11.	
A folyamat köznapi neve	12.	
A kapott oldat kémhatása	13.	

(2006. február)

Megoldás: (13 pont)

- | | |
|---|---------------|
| 1. $4s^2$ | <i>1 pont</i> |
| 2. $2s^2 2p^4$ | <i>1 pont</i> |
| 3. 0 db | <i>1 pont</i> |
| 4. 2 db | <i>1 pont</i> |
| 5. $(100 \text{ g} : 40 \text{ g/mol}) \cdot 18 = 45,0 \text{ mol}$ | <i>1 pont</i> |
| 6. $(100 \text{ g} : 16 \text{ g/mol}) \cdot 10 = 62,5 \text{ mol}$ | <i>1 pont</i> |
| 7. Fémrács. | <i>1 pont</i> |
| 8. Molekularács. | <i>1 pont</i> |
| 9. CaO | <i>1 pont</i> |
| 10. Égetett mész. | <i>1 pont</i> |
| 11. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ | <i>1 pont</i> |
| 12. Mészoltás. | <i>1 pont</i> |
| 13. Lúgos. | <i>1 pont</i> |