

A táblázat sorszámozott celláiba olvashatóan írja be a megfelelő kérdésre adott értelemszerű választ!

Az elem neve	magnézium	réz
Elhelyezkedése a periódusos rendszerben (periódus, csoport)	1.	2.
A tömör fém felületének színe	3.	4.
A fém sűrűség szerinti besorolása	5.	6.
Vizes oldatban előforduló ionjának töltése, és az oldat színe	7.	8.
A fémre sósavat öntünk. Ha van reakció, a reakció egyenlet felírása vagy <i>nincs reakció</i> .	9.	10.
A fémek reakciója oxigénnel		
a reakció egyenlete	11.	12.
a reakció típusa részecskeátmenet szerint	13.	14.
a reakció típusa energiaváltozás szerint	15.	exoterm
a kapott oxid színe	16.	fekete

(2023. május)

Megoldás: (12 pont)

- | | | |
|--|---|---------------|
| 1. 3. periódus | * | |
| II. A csoport (alkáliföldfémek) | * | |
| 2. 4. periódus | * | |
| I. B csoport | * | |
| 3. Ezüstös (szürke) | * | |
| 4. Vöröses | * | |
| 5. Könnyűfém | * | |
| 6. Nehézfém | * | |
| 7. +2, színtelen (<i>csak együtt</i>) | * | 1 pont |
| 8. +2, kék (<i>csak együtt</i>) | * | 1 pont |
| 9. $\text{Mg} + 2 \text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$ | * | 1 pont |
| 10. Nincs reakció. | * | |
| 11. $2 \text{Mg} + \text{O}_2 = 2 \text{MgO}$ | * | 1 pont |
| 12. $2 \text{Cu} + \text{O}_2 = 2 \text{CuO}$ | * | 1 pont |
| 13. Redoxi | * | |
| 14. Redoxi | * | |
| 15. Exoterm | * | |
| 16. Fehér | * | 1 pont |
- A *-gal jelölt válaszok közül bármely két helyes válasz 1 pont.