

A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be a válaszait!

Rendszer	Elektród	Pólus előjele	Lejátszódó folyamat egyenlete	Reakció típusa (oxidáció, redukció)
Daniell-elem	Katód	1.	3.	5.
	Anód	2.	4.	6.
Sósav elektrolízise	Katód	7.	9.	11.
	Anód	8.	10.	12.

(2010. május 2. feladatsor)

Megoldás: (12 pont)

1. Pozitív
 2. Negatív
- 1-2. válaszáért együtt 1 pont*
3. $\text{Cu}^{2+} + 2 \text{e}^- = \text{Cu}$ *2 pont*
 4. $\text{Zn} = \text{Zn}^{2+} + 2 \text{e}^-$ *2 pont*
- Ha felcseréli a katód- és anódfolyamatot, de helyesen írja fel a reakcióegyenletet, helyes egyenletenként 1 pont adható!*
5. Redukció
 6. Oxidáció
- 5-6. válaszáért együtt 1 pont*
7. Negatív
 8. Pozitív
- 7-8. válaszáért együtt 1 pont*
9. $2 \text{H}_3\text{O}^+ + 2 \text{e}^- = \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ *2 pont*
 10. $2 \text{Cl}^- = \text{Cl}_2 + 2 \text{e}^-$ *2 pont*
- Ha felcseréli a katód- és anódfolyamatot, de helyesen írja fel a reakcióegyenletet, helyes egyenletenként 1 pont adható!*
11. Redukció
 12. Oxidáció
- 11-12. válaszáért együtt 1 pont*