

Kód:

Ch4dF6a000000h2101r

(39. ELEKTROCHEMICKÉ
REAKCE)



Tajenka: ELEKTROLÝZA

Legenda

Řešení úkolů:

- 1) a) anoda, b) katoda, c) elektrolyt
- 2) Kationty se pohybují ke katodě, anionty migrují k anodě.
- 3) NaCl celková reakce:
$$\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{Na} + \frac{1}{2} \text{Cl}_2$$
poloreakce:
Katoda: $\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na}^0$ (redukce)
Anoda: $\text{Cl}^- - \text{e}^- \rightarrow \frac{1}{2} \text{Cl}_2^0$ (oxidace)

	1	2	3	4	5					
E	L	E	K	T	R	O	L	Ý	Z	A
	Á		A		A		E		Á	
	T		H		D		D		K	
	K		A		O		E		O	
	A		N		N		K		N	