

ELEKTROLÝZA VODY

Pomůcky:

sklenice

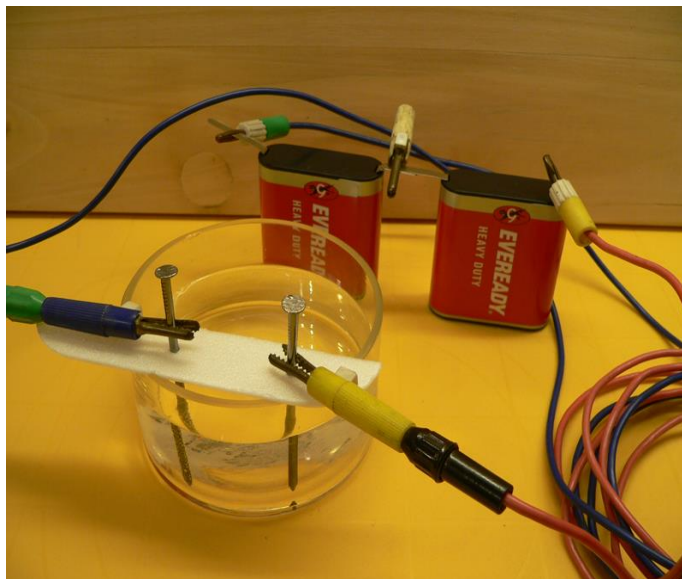
2 železné hřebíky nebo tuhy

2 vodiče: červený (+), modrý (-)
(stačí omotat 2 dráty)

baterie 9 V (2 x 4,5 V spojených sériově)

citronová šťáva nebo ocet

polystyrenová destička



Postup:

Do sklenice nalej vodu a přidej do ní několik kapek citronové šťávy nebo octa. (na 50 ml vody 10 kapek citronové šťávy). Dva očištěné odmaštěné železné hřebíky spoj pomocí vodičů s opačnými póly baterie o napětí 9 V. Hřebíky vsuň do vody tak, aby se vzájemně nedotýkaly. Použij destičku pěnového polystyrenu, do které vsuň hřebíky. Elektrolýzu nech probíhat 3 - 5 minut. Pozoruj, co se děje na jednotlivých hřebících (elektrodách).

ELEKTROLÝZA \odot NaCl

Pomůcky:

sklenice

2 tuhy (funguje i ořezaná tužka z obou stran)

2 vodiče: červený (+), modrý (-)

baterie 9 V (2 x 4,5 V spojených sériově)

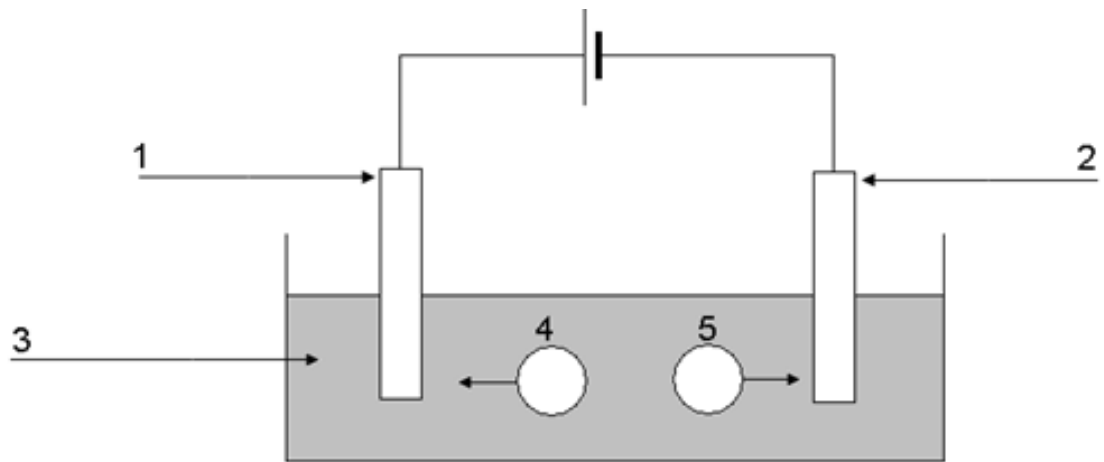
slaný roztok

polystyrenová destička

Postup: totožný

ELEKTROLÝZA JE:

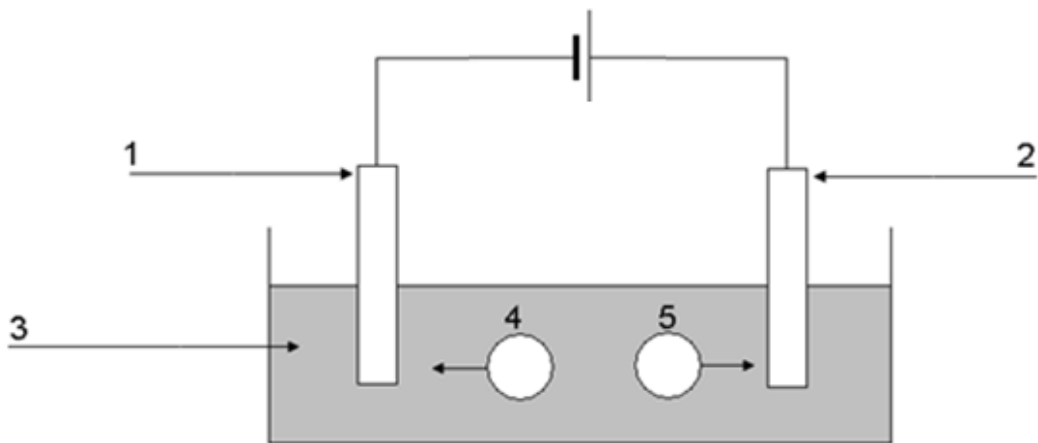
Elektrolýza vody:



- Doplň: 1
2
3
4
5

+ dokresli (doplň) do obrázku, co tam chybí

Elektrolýza \odot NaCl:



- Doplň: 1
2
3
4
5

+ dokresli (doplň) do obrázku, co tam chybí