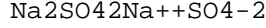


SODYUM SÜLFATIN SUDAKY ERYYDYNYN ELEKTROLZY

Onaylayan fizik
Pazartesi, 13 Ekim 2008

v Elektrolit
suda,

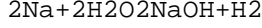


Beklinde çözüperek Na^+ ve SO_4^{2-} iyonlaryny suya salar.

v Platin olan elektrotlarla elektroliz yapmýp olalým:
 Na^+ iyonlary katoda, SO_4^{2-}

iyonlary ise anoda göç ederler, nötrlenirler ve bu tepkimeleri yaparlar.

v İkincil Tepkimeler : Katotta: Nötr hale geçen Na atomlary suya etki ederek

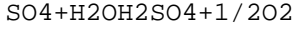


verirler. Hidrojen katottan kabarcýklar

halinde çýkar.

Anotta:

Nötr hale gelen SO_4 , suya etki ederek:



verir. Elektroliz kabý U beklinde

bir cam boru olsa ve önceden anoda mavi turnusol,

katoda ise fenol ftalein damlatýlýrsa, elektroliz sýrasýnda fenol

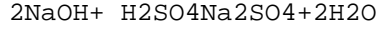
ftaleinin,

NaOH ýn etkisi ile, koyu kırmızı bir renk aldyđý; turnusolun ise, asit

etkisi

ile, pembeleptiđi görülür. Elektrolit karýptýrýlýrsa, NaOH ve H_2SO_4

nötrlerler :



ve

renklenmeler kaybolur.

Sonuç

: Elektroliz, suyun analizinden başka bir şey değildir.

birbirlerini