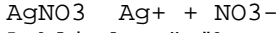


GÜMÜŞ NİTRATININ SUDAKİ ERİYYİLEBİLİR GÜMÜŞ ELEKTROTLARLA ELEKTROLİZİ

Onaylayan fizik
Pazartesi, 13 Ekim 2008

GÜMÜŞ NİTRATININ SUDAKİ ERİYYİLEBİLİR GÜMÜŞ ELEKTROTLARLA ELEKTROLİZİ

v Gümüş nitratı
suda



Beklinde çözülerek, Ag^+ ve NO_3^- iyonlarının suya salar.

v Gümüşten olan elektrotlar bir üreticinin uçlarına bağlanırsa,

Ag^+ iyonları katoda ve NO_3^- iyonları ise anoda giderler; ve Ag^+

iyonları katottan elektron alarak NO_3^- iyonları anoda elektron

vererek nötrlenirler.

v İkincil tepkimeler: Katotta: Yoktur. Serbest hale geçen Ag

atomları katoda kaplanırlar. Anotta: NO_3^- , gümüş anodu eriterek

$\text{NO}_3^- + \text{Ag} \rightarrow \text{AgNO}_3$
verir.

v Sonuç :
Başlangıçta iyonlara çözünen elektrolit sonunda

yine oluşur. Anotta gümüş erir. Katotta ise gümüş birikir.

Bu işlem elektrolizle kaplamaya veya arıltıya bir örnektir.