

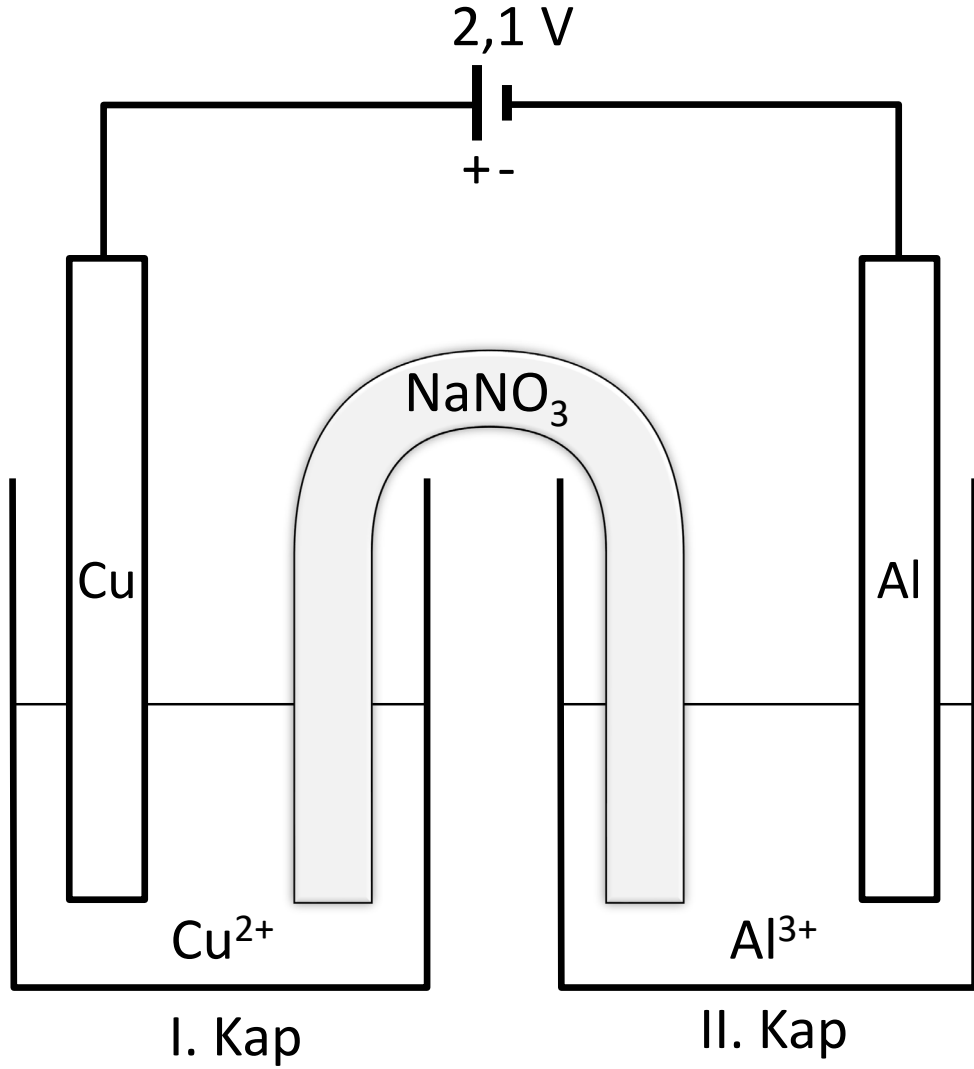
İNSTAGRAM 5 SORU 1 KONU SERİSİ



Paraksilen Kimya
www.paraksilen.com

Kazanım ELEKTROLİZ, KOROZYON, KAPLAMACILIK

PARAKSİLEN KİMYA



Yandaki sistem ile ilgili olarak verilen:

- I. Tuz köprüsünde Na^+ iyonları I. kaba gider.
- II. Al elektrodun kütlesi zamanla artar.
- III. Elektron Cu elektrottan Al elektroda doğru gider.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I
- B) Yalnız III
- C) I ve II
- D) II ve III
- E) I, II ve III



çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım ELEKTROLİZ, KOROZYON, KAPLAMACILIK

PARAKSİLEN KİMYA

AlCl_3 sıvısı 9648,5 A akım kullanılarak 10 saniye boyunca elektroliz ediliyor.

Buna göre elektroliz sonucunda anot ve katotta toplanan madde ve bu maddenin miktarı hangi seçenekte doğru olarak verilmiştir?

(Al = 27 g/mol, Cl=35,5 g/mol)

	Anot	Katot
A)	27,0 g Al	35,5 g Cl_2
B)	35,5 g Cl_2	27 g Al
C)	71,0 g Cl_2	27 g Al
D)	9,0 g Al	71 g Cl_2
E)	35,5 g Cl_2	9 g Al

Konunun
Temeli

çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım ELEKTROLİZ, KOROZYON, KAPLAMACILIK

PARAKSİLEN KİMYA

Seri bağlı elektroliz kaplarında $MnCl_n$ sıvısı ile $FeCl_3$ sıvısı elektroliz edilmektedir.

Elektroliz sırasında sistemde toplam NKA 8,96 L Cl_2 gazı toplandığı anda 0,1 mol Mn metali toplanmaktadır.

Buna göre $MnCl_n$ bileşiğindeki n değeri kaçtır?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 6



çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

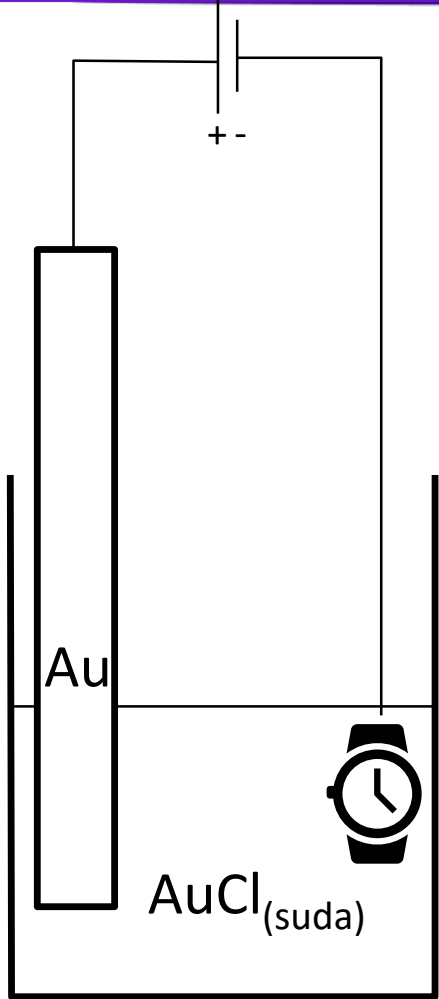
Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım

ELEKTROLİZ, KOROZYON,
KAPLAMACILIK

PARAKSİLEN KİMYA



50 gram kütleli bir saat şeklindeki sistem yardımı ile altın ile kaplanmak istenmektedir. 9,6485 A akım kullanılarak yapılan kaplama işlemi sonrası saatin kütlesi 53,94 gram olarak ölçülmüştür.

Buna göre kaplama işlemi kaç saniye sürmüştür?

(Au = 197 g/mol)

- A) 10
- B) 20
- C) 100
- D) 200
- E) 2000



çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım ELEKTROLİZ, KOROZYON, KAPLAMACILIK

PARAKSİLEN KİMYA

Hoffman voltametriği ile su elektrolizine ilişkin verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Elektroliz sırasında anotta O_2 , katotta H_2 birikir.
- B) İşlem sırasında suyun iletkenliğini arttırmak için suya bir miktar H_2SO_4 eklenir.
- C) Anot denklemi $H_2O(s) \rightarrow 1/2O_2(g) + 2H^+(suda) + 2e^-$ şeklindedir.
- D) Katot ve anotta toplanan gaz hacimleri eşittir.
- E) Elektroliz sırasında voltametredeki çözeltinin pH değeri düşer.



çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.