

MEB-AGS

ÖABT

2026

TAMAMI
ÇÖZÜMLÜ

KİMYA ÖĞRETMENLİĞİ

TÜRKİYE GENELİ

7-8-9

DENEME SETİ



Soruların çözümlerine ve kitabın baskı tarihinden sonraki güncellemelere erişebilmek için QR kodu okutunuz.



PEGEM AKADEMİ



MEB-AGS ÖABT Kimya Öğretmenliği Türkiye Geneli 7-8-9 (3'lü Deneme)

KOMİSYON

ISBN 978-625-8789-54-6

Kitapta yer alan bölümlerin tüm sorumluluğu yazarlarına aittir.

Bu kitabın basım, yayım ve satış hakları Pegem Akademi Yay. Eğt. Dan. Hizm. Tic. AŞ'ye aittir. Anılan kuruluşun izni alınmadan kitabın tümü ya da bölümleri, kapak tasarımı; mekanik, elektronik, fotokopi, manyetik kayıt ya da başka yöntemlerle çoğaltılamaz, basılamaz ve dağıtılamaz. Bu kitap, T.C. Kültür ve Turizm Bakanlığı bandrolü ile satılmaktadır. Okuyucularımızın bandrolü olmayan kitaplar hakkında yayınevimize bilgi vermesini ve bandrolsüz yayınları satın almamasını diliyoruz.

1. Baskı: 2026, Ankara

Proje-Yayın: Pegem

Dizgi-Grafik Tasarım: Arzu Orhan Kaya

Kapak Tasarımı: Pegem

İletişim:

Pegem Akademi: Shira Ticaret Merkezi, Macun Mahallesi 204 Cad. No: 141/33, Yenimahalle/Ankara

Yayınevi: 0312 430 67 50 / Dağıtım: 0312 434 54 24 / WhatsApp Hattı: 0538 594 92 40

Hazırlık Kursları: 0312 419 05 60

İnternet: www.pegem.net / E-ileti: yayinevi@pegem.net

Baskı: Sayfa Basım Sanayi Ticaret Ltd. Şti.

İvedik OSB Matbaacılar Sit. 1514. Cad. No: 23-25

Yenimahalle/ANKARA

Yayıncı Sertifika No: 51818

Matbaa Sertifika No: 77079

1. 25°C'de XY_2 tuzunun çözünürlük çarpımı ($K_{çç}$) değeri $4 \cdot 10^{-6}$ dir.

Buna göre, 100 mL doymun XY_2 çözeltisinde kaç mg XY_2 katası çözülmüştür?

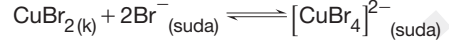
(X: 24 g/mol, Y: 19 g/mol)

- A) $62 \cdot 10^{-3}$ B) 62 C) 31 D) 6,2 E) 3,1

2. $Cr_2O_7^{2-} + H_2S \rightarrow Cr^{3+} + S$
redoks tepkimesi asidik ortamda denkleştirildiğinde H^+ iyonunun katsayısı kaç olur?

- A) 8 B) 7 C) 6 D) 5 E) 4

3. $CuBr_2$ katası suda az çözünen bir tuzdur. Ortama aşırı miktarda NaBr eklendiğinde aşağıdaki denkleme göre kompleks iyon oluşturur.



Buna göre,

- I. Br^- ortak iyon etkisi göstermektedir.
II. Br^- , $CuBr_2$ 'nin çözünürlüğünü azaltır.
III. $[CuBr_4]^{2-}$ kompleks iyonunun adı tetrabromokuprat-II'dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Aşağıdaki karboksilli asitlerden hangisinin pKa değeri en küçüktür?

- A) HCOOH B) CH_3COOH C) $ClCH_2COOH$
D) $Cl_2CHCOOH$ E) Cl_3CCOOH

5. 0,1M HX pH = 1 25°C
0,1M HY pH = 3 25°C
- Yukarıda derişimleri ve pH'ları verilen HX ve HY çözeltileri için,**
- I. HX kuvvetli, HY zayıf asittir.
II. Eşit hacimleri eşit miktarda NaOH ile tepkime verir.
III. Elektrik iletkenlikleri aynıdır.
- yargılarından hangileri yanlıştır?**
- A) II ve III B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I ve III

6. 0,2 M, 1 litre KOH çözeltilisi ile 0,2 M, 1 litre HCN çözeltileri sabit sıcaklıkta karıştırılıyor.
- Oluşan çözeltilinin pH'ı kaçtır? (HCN için $K_a=1.10^{-5}$)**
- A) 5 B) 6 C) 7 D) 8 E) 9

7. **Aşağıdaki maddelerden hangisi Lewis asidi olarak davranmaz?**

A) BH_3 B) Cu^{2+} C) $AlCl_3$ D) H^+ E) NF_3

- 8.

I. NH_3

II. HF

III. H_2O

Yukarıdaki bileşiklerin 1 atm dış basınç altında kaynama noktalarının doğru sıralanması aşağıdakilerden hangisidir?

A) I > II > III B) I > III > II C) III > II > I
D) II > I > III E) II > III > I

9. $\left[\overset{\cdot\cdot}{S} = C = \overset{\cdot\cdot}{N} \right]$

Yukarıdaki iyonda yer alan S ve N atomlarının formal yükleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

$({}_7N, {}_{16}S)$

	S	N
A)	1+	1-
B)	0	1+
C)	1-	1+
D)	0	1-
E)	2-	1+