

**ÖABT
2026**

MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI AKADEMİ GİRİŞ SINAVI

MEB-AGS

ÖABT

KİMYA

ÖĞRETMENLİĞİ

7
DENEME

TAMAMI
ÇÖZÜMLÜ
ÖZGÜN
SORULAR



Kitabın baskı tarihinden
sonraki güncellemelere
erişebilmek için
QR kodu okutunuz.



PEGEM

AKADEMİ



Komisyon

MEB-AGS ÖABT KİMYA ÖĞRETMENLİĞİ TAMAMI ÇÖZÜMLÜ 7 DENEME

ISBN 978-625-5704-46-7

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.

I. Baskı: 2025, 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: 03 12 430 67 50

Dağıtım: 03 12 434 54 24

Hazırlık Kursları: 03 12 419 05 60

İnternet: www.pegem.net

E-ileti: yayinevi@pegem.net

WhatsApp Hattı: 0538 594 92 40

Baskı: Sonçağ Yayıncılık Matbaacılık Reklam San Tic. Ltd. Şti.

İstanbul Cad. İstanbul Çarşısı 48/48 İskitler/Ankara

Yayıncı Sertifika No: 51818

Matbaa Sertifika No: 47865

ÖN SÖZ

Değerli Okuyucularımız,

Bu kitap, MEB-AGS ÖABT Kimya Öğretmenliği Testi (ÖABT Kimya Öğretmenliği) kapsamındaki soruları çözmek için gerekli bilgi, beceri ve teknikleri edinmeniz ve soruları kolaylıkla çözebilmeniz amacıyla, farklı soru çeşitleri ile kendinizi geliştirmeniz sürecinde siz değerli okuyucularımıza kılavuzluk etmek için hazırlanmıştır.

7 farklı denemeden oluşan kitabımızda; detaylı, güncel ve anlaşılır bir dille yazılan çözümler ile bu denemelerimiz, ÖABT'de çıkabilecek sorularla konu ve tarz itibarıyla bire bir örtüşmektedir.

Yoğun bir araştırma ve çalışma süreci ile hazırlanmış olan bu kitapla ilgili görüşlerinizi ve önerilerinizi bizimle yayinevi@pegem.net adresine e-posta yoluyla ya da 0538 594 92 40 numaralı telefona WhatsApp üzerinden iletmeniz yeterli olacaktır.

Geleceğimizi güvenle emanet ettiğimiz siz değerli öğretmenlerimizin hizmet öncesi ve hizmet içi eğitimlerine katkıda bulunabilmek ümidiyle...

Pegem Akademi Yayıncılık

İÇİNDEKİLER

Deneme 1	1
Çözümler.....	13
Deneme 2.....	22
Çözümler.....	34
Deneme 3.....	43
Çözümler.....	55
Deneme 4.....	64
Çözümler.....	76
Deneme 5.....	88
Çözümler.....	100
Deneme 6.....	108
Çözümler.....	120
Deneme 7.....	128
Çözümler.....	140
Cevap Anahtarı.....	148

1.

- I. Thomson katot ışınlarını inceleyerek e/m değerini bulmuştur.
- II. Rutherford atom modeli, atom spektrumlarını kısmen de olsa açıklamıştır.
- III. Radyoaktivite kavramını ortaya H. Becquerel çıkarmış ve geliştirmiştir.
- IV. Hidrojen atomu spektrumunda $n = 1$ seviyesine elektron geçişi görünür bölgeye düşer.
- V. Bir elektronun konum ve hızının aynı anda bilinememesi, şu anki teknolojik altyapının yetersiz olmasıyla ilgilidir.

Yukarıdaki ifadelerden kaç tanesi yanlıştır?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

2.

- I. Hidrojen atomunda gözlenen tüm ışımaları açıklayabilmesi
- II. Elektronun neden çekirdeğe düşmediğini izah etmesi
- III. Atomun büyük boşluklardan oluştuğunu göstermesi

Yukarıdakilerden hangileri, bilim dünyasında çığır açan Rutherford'un atom modelinden kısa sürede vazgeçilmesinin ve Bohr atom modelinin kabul görmesinin sebeplerindendir?

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

3. Oda koşullarında hangi element molekülü tetrahedral yapıdadır? (${}_6\text{C}$, ${}_{14}\text{Si}$, ${}_{16}\text{S}$, ${}_{15}\text{P}$, ${}_{34}\text{Se}$)

- A) Karbon
B) Silisyum
C) Kükürt
D) Fosfor
E) Selenyum

4. POBr_3 molekülünde merkezdeki P atomunun formal yükü nedir?

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

5. Molekül orbital teorisi (MOT), klasik teoriye (KT) göre açıklanamayan bazı maddelerin neden paramanyetik özellik gösterdiğini açıklayabilmiştir.

- I. O_2
II. NF
III. Fe

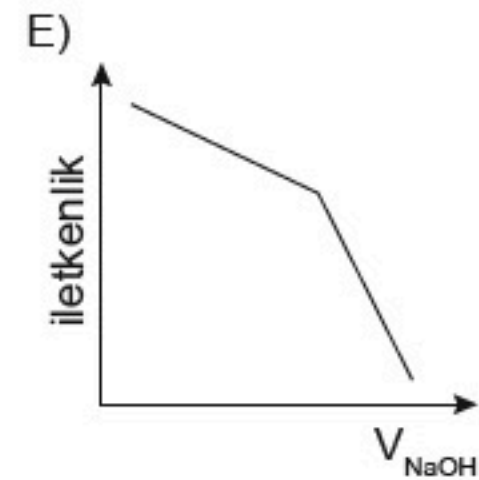
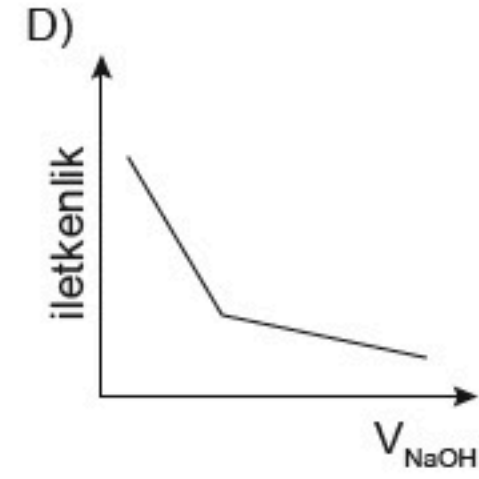
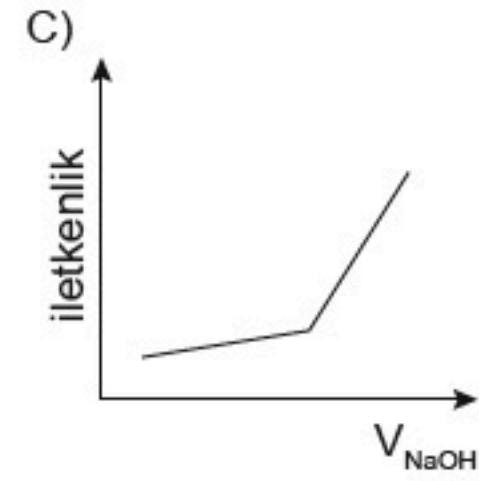
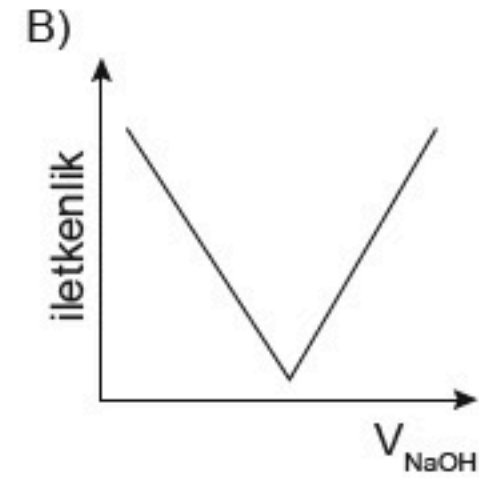
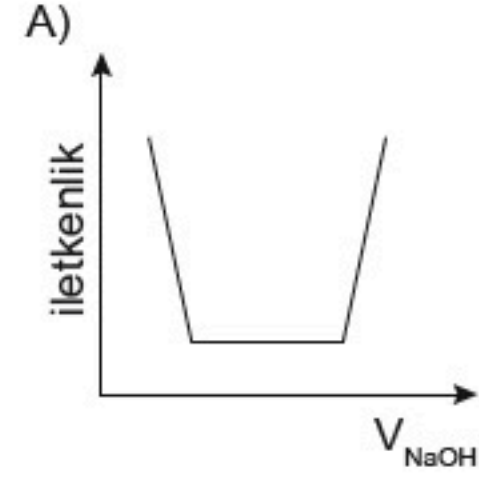
Buna göre yukarıdakilerden hangilerinin paramanyetik özelliği KT ile açıklanamazken MOT ile açıklanabilir? (${}_8O$, ${}_7N$, ${}_9F$, ${}_{26}Fe$)

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

6. $2,0 \cdot 10^{-7}$ M HCl asit çözeltisinin pH'ı aşağıdakilerden hangisi olabilir? ($\log 2 = 0,3$, $\log 3 = 0,5$)

- A) 7,0 B) 6,8 C) 6,7 D) 6,6 E) 6,5

7. Aşağıdaki grafiklerin hangisi eşit derişimdeki asetik asit çözeltisine, sodyum hidroksit çözeltisi ilavesi sırasındaki elektrik iletkenliği değişimini en iyi ifade eder?



8. Kütlece %36'lık ve yoğunluğu 1,2 g/ml olan HCl çözeltisinden pOH'ı 13 olan 600 ml çözelti hazırlamak için kaç ml asit alınıp ne kadar su eklenmelidir? (HCl = 36 g/mol)

A) 100 ml asit, 500 ml su
 B) 5 L asit, 595 ml su
 C) 10 ml asit, 590 ml su
 D) 10 L asit, 590 ml su
 E) 5 ml asit, 595 ml su

9.

$\text{Mg}_{(k)} \rightarrow \text{Mg}_{(g)}$ A ; $\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{O}_{(g)}$ B
 Mg'nin 1. İ.E. C ; O_2 'nin 1. E.İ. D
 Mg'nin 2. İ.E. E ; O_2 'nin 2. E.İ. F
 MgO'nin oluşum entalpisi = G

Yukarıda verilen bilgilere göre MgO'nin örgü enerjisi aşağıdakilerden hangisidir?

A) $G - A - C - E - B/2 - D - F$
 B) $A + C + E + B + D + F + G$
 C) $G - A - C - E - B/2 - D/2 - F/2$
 D) $A + C + E + B + D + F - G$
 E) $G - A/2 - C/2 - E/2 - B - D - F$

10. PBr_2F_3 molekülü için;

I. Molekül geometrisi üçgen bipiramittir.
 II. Molekülün polar olması beklenir.
 III. Merkez atom dsp^3 hibriti yapar.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

11. $\text{Ce}^{+3} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Ce}$ $E^\circ = -2,5 \text{ V}$

$\text{Ce}^{+4} + \text{e}^- \rightarrow \text{Ce}^{+3}$ $E^\circ = +1,5 \text{ V}$

Yukarıda verilen indirgenme potansiyellerine göre;
 $\text{Ce}^{+4} + 4\text{e}^- \rightarrow \text{Ce}$ $E^\circ = ?$ tepkimesinin E değeri kaçtır?

A) -1
 B) +1
 C) -1,5
 D) -4
 E) 4

12. $\text{Al}(\text{OH})_3$ 'ün saf sudaki çözünürlüğü kaç mol/L'dir?
 ($K_{\text{çç}} = 2,7 \cdot 10^{-35}$)

A) $1 \cdot 10^{-9}$
 B) $3 \cdot 10^{-6}$
 C) $2,7 \cdot 10^{-14}$
 D) $2,7 \cdot 10^{-9}$
 E) $3,1 \cdot 10^{-9}$