

**TYT**

# Kimya

**Brans Denemeleri**

**30x7**

**Abdullah SIVARİ - Tarık ERDOĞAN**

# FON YAYINCILIK

ÖZEL EĞİTİM SANAYİ VE TİC. LTD. ŞTİ.

## Kıtap Adı

ANTİKOR TYT KİMYA  
BRANŞ DENEMELERİ

## Kapak Tasarım

AK AİANS

## Dizgi

FON ATÖLYE EKİBİ

## ISBN

978 - 605 - 321 - 756 - 5

## Baskı ve Cilt

ERTEM BASIM Ltd. Şti. / Ankara

Tel : 0 (312) 284 18 14

Fax: 0 (312) 284 31 66

© Bu kıtabın her hakkı saklıdır ve Fon Yayıncılık'a aittir. Kıtaba ait metin ve sorular, resim ve fotoğraflar kaynak gösterilerek de olsa kullanılamaz. Kıtabın hazırlanış yöntemi taklit edilemez.

## ÖN SÖZ

Sevgili Öğrenciler;

Her yıl binlerce öğrencinin sınav başarısına katkı sağladığı için Türkiye'nin eğitim markası olmakta haklı bir ün yapan **Fon Yayıncılık**, gayretlerinize destek sağlamak ve sizi başarıya daha da yaklaştırmak amacıyla şimdi de **Antikor Branş Denemeleri**'yle yanınızda!

Yükseköğretim Kurumları Sınavına hazırlananlar için denemenin önemi büyüktür.

Deneme;

- ✓ Hangi konuda eksiğiniz olduğunu fark etmenizi,
- ✓ Farklı sorularla sınavda karşılaşabileceğiniz soru türlerini önceden görmeyizi,
- ✓ Kendinizi test ederek, gerçek sınavda süre problemi yaşamamanızı sağlar. Dolayısıyla kaygı durumunuzu ve stresi yönetmeye yardımcı olur.

Tüm bu gereksinimlerinizi dikkate alarak, sizler için binlerce soru arasından titizlikle seçilmiş, ÖSYM tarzında sorularla alanında uzman öğretmenlerimiz tarafından hazırlanan ve **Mobil Video Soru Çözümleri** yapılan **Antikor Branş Denemeleri**'yle mümkün olan potansiyel başarılarınızı yakalayabilirsiniz.

**"Kaleminiz Güçlü Zihniniz Açık Olsun."**

• Bu testte toplam 7 soru vardır.

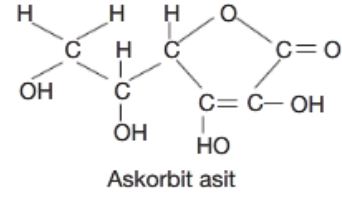
1.

	Madde	Özellik
I	$O_{3(g)}$	a) Yaygın adı kezzap olarak bilinir
II	$HNO_{3(s)}$	b) Aynı tür atomlardan oluşan saf maddedir.
III	$N_2O_{3(g)}$	c) 5 atomlu moleküllerden oluşur.
IV	$Cl_{2(suda)}$	d) Sistematik adı sodyum klorürdür.
V	$NaCl_{(k)}$	

Yukarıda verilen maddeler ve özellikler eşleştirildiğinde hangi madde açıkta kalır?

- A) I      B) II      C) III      D) IV      E) V

3.



Askorbik asit C vitamini olarak bilinir ve insan sağlığı için önemlidir. Eksikliğinde sağlık sorunları ortaya çıkar.

Yukarıdaki formülü verilen askorbik asitle ilgili,

- Molekül formülü  $C_6H_8O_6$  şeklindedir.
- 17,6 g'lık örneğinde 2 mol atom bulunur.
- Elementleri arasında sabit oran hesaplanamaz.

yargılarından hangileri yanlıştır?

(H: 1 g/mol, C: 12 g/mol, O: 16 g/mol)

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

ANTİKOR



Yukarıda verilen tepkimelerle ilgili;

- X maddesi bazik özellik gösterir.
- Her iki tepkime de nötrleşme tepkimesidir.
- Y maddesi Cu metali olabilir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

4. Miray Öğretmen dersinde öğrencilerinden fiziksel ve kimyasal değişimler ile ilgili beş adet örnek verilmesini istemiştir. Bu örneklerin fiziksel - kimyasal - fiziksel - fiziksel - kimyasal şeklinde sıralanması gerekmektedir.

Sınıftaki öğrencilerden Nisa'nın vermiş olduğu örnek sıralaması aşağıdaki gibidir.

- Gökkuşluğu oluşumu
- Grafitin elektriği iletmesi
- Mağaralarda sarkıt ve dikit oluşumu
- Mumun eritilmesi
- Grizu patlaması

Buna göre yukarıda verilen numaralandırılmış örneklerden hangileri yer değiştirilirse Miray Öğretmenin istediği sıralama sağlanmış olur?

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



• Bu testte toplam 7 soru vardır.

1. X elementi,  $_{15}P$  elementi ile aynı periyotta ve  $_4Be$  elementi ile aynı grupta yer almaktadır.

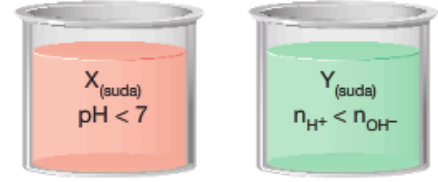
**Buna göre X elementi ile ilgili;**

- Bileşik yaparken elektron vermeye yatkındır.
1. iyonlaşma enerjisi  $_{13}Al$  elementinin 1. iyonlaşma enerjisinden büyüktür.
- Nötron sayısı 13 ise kütle numarası 25'dir.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

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

3.



**Oda koşullarında hazırlanan yukarıdaki çözeltilerle ilgili,**

- Y çözeltisine HCl çözeltisi eklenirse nötrleşme tepkimesi gerçekleşir.
- Y çözeltisine Ag metali atılırsa gaz çıkışı olabilir.
- X ve Y çözeltilerine fenolftalein indikatörü damlatılırsa her iki kaptaki da pembe renk oluşur.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

(Fenolftalein asidik ortamda renksiz, bazik ortamda pembe renk alır.)

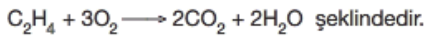
- A) Yalnız I                      B) I ve II                      C) I ve III  
D) Yalnız II                      E) I, II ve III

ANTİKOR

2. 0,5 mol  $C_2H_x$  bileşiğindeki toplam atom sayısı, 0,2 mol  $C_4H_6$  bileşiğindeki toplam atom sayısına eşittir.

**Buna göre  $C_2H_x$  bileşiği ile ilgili;**

- Mol kütlesi 26 g/mol'dür.
- 1 molünde toplam 4 tane atom bulunur.
- Yanma denkleminin en küçük tam sayılarla denkleştirilmiş hali;



**yargılarından hangileri yanlıştır? (H:1 g/mol, C:12 g/mol)**

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

4.



Kırağlaşma



Buğulanma

**Yukarıda verilen olaylar ile ilgili;**

- Düzensizliğin azalması
- Isı açığa çıkması
- Sadece fiziksel özelliklerin değişmesi

**değişimlerinden hangileri ortaktır?**

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