

# TYT

## ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR

# 9+1

OSYM TARAFINDAN  
EN ÇOK SORULAN  
9 SORU TİPİ



twitch

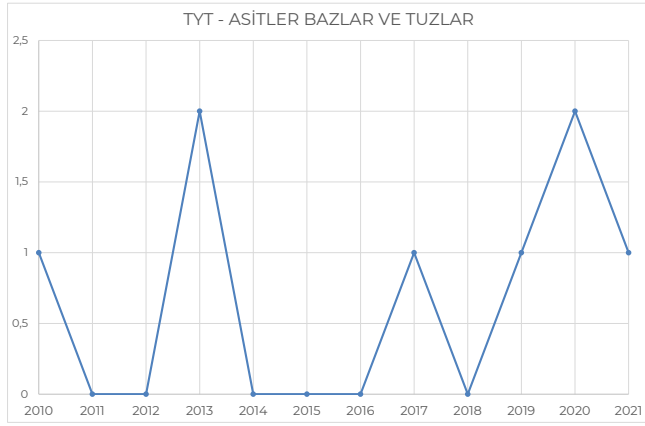
Paraksilen Kimya



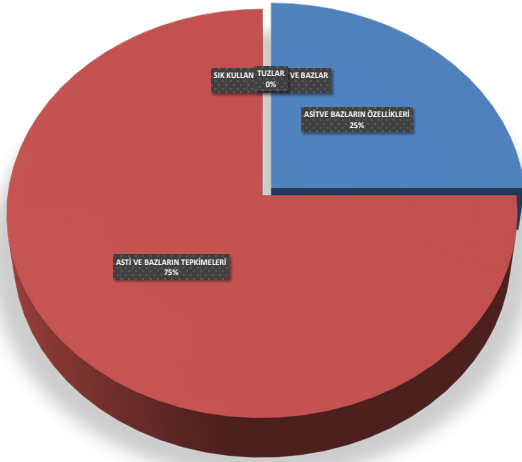
Paraksilen Kimya

[www.paraksilen.com](http://www.paraksilen.com)

## SON 10 YILIN ANALİZİ



KAZANIMLAR	2010		2011		2012		2013		2014		2015		TOPLAM	
	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.		KZNM
ASİT VE BAZLARIN ÖZELLİKLERİ							2						2	8
ASİT VE BAZLARIN TEPKİMELEİ	1												6	
SİK KULLANILAN ASİT VE BAZLAR													0	
TUZLAR													0	
KAZANIMLAR	2016		2017		2018		2019		2020		2021		TOPLAM	
	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.	1. S.	2. S.		KZNM
ASİT VE BAZLARIN ÖZELLİKLERİ													2	8
ASİT VE BAZLARIN TEPKİMELEİ			1			1		2		1			6	
SİK KULLANILAN ASİT VE BAZLAR													0	
TUZLAR													0	



KONU İÇERİĞİ EZBER Mİ? ÖĞRENİLECEK Mİ?



BU KONUYU ANLAMAK İÇİN  
HANGİ KONULARI BİLMELİYİM?

TYT Asit, Baz - Tuz konusu ezber oranı yüksek bir konu. Konu aynı zamanda hem TYT hem AYT deneme sınavlarında en çok yanlış yapılan bilgileri içeriyor. Gerek yaptığım online denemelerde, gerekse kurumdaki öğrencilerimden en çok yanlış bu konu içinde yer alan kimin kimle tepkimeye girdiği kısmından geliyor. Bu kısma özellikle dikkat edip iyi çalışmanızı öneriyorum.

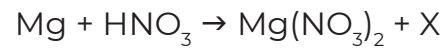
1) Aşağıda verilen bileşiklerin hangisinin sulu çözeltisine HCl bileşiğinin sulu çözeltisi eklendiğinde asit-baz tepkimesi olmaz?

- A) NH<sub>3</sub>
- B) KOH
- C) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH
- D) NaOH
- E) CaO

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2010)

PARAKSİLEN KİMYA

2) Magnezyumun nitrik asit ile olan tepkime denklemi:



şeklinde dir.

Buna göre tepkime de oluşan X maddesi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) N<sub>2</sub>
- B) H<sub>2</sub>
- C) NO<sub>2</sub>
- D) MgO
- E) NO

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2010)

İyon	H <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>
OH <sup>-</sup>		II	III
Cl <sup>-</sup>	I		IV
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>			V

Aşağıdaki iki soruyu yandaki tabloyu kullanarak cevaplayınız.

3) I, II, III, IV ve V bileşikleri kullanılarak hazırlanan çözeltiler ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I. bileşiğin sulu çözeltisi mavi turnusolu kırmızıya çevirir.  
 B) II. bileşiğin sulu çözeltisi ile I. bileşiğin sulu çözeltisi nötrleşme tepkimesi verir.,  
 C) III. bileşik lavabo açıcı olarak kullanılır.  
 D) IV. bileşiğin sulu çözeltisi elektriği iletir.  
 E) V. bileşik suyun sertliğini giderir.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2013)

4) I, II, III, IV ve V bileşiklerinin formülleri ve yaygın adları konusunda verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

NO	FORMÜL	YAYGIN ADI
A) I	HCl	Tuz Ruhü
B) II	KOH	Sud Kostik
C) III	NaOH	Kostik
D) IV	NaCl	Sofra Tuzu
E) V	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Çamaşır sodası

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2013)

5) NaOH ve HCl bileşiklerinin sulu çözeltileri arasında gerçekleşen tepkime ile ilgili:

- I. Tepkime sonucunda oluşan iyonik bileşiğin yaygın adı sofratuzudur.  
 II. Nötrleşme tepkimesi olarak sınıflandırılır.  
 III. Tepkimede 1 mol NaOH'yi tam nötrleştirmek için 1 mol HCl kullanılır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2017)

PARAKSİLEN KİMYA

6) Asit çözeltilerinin X, Y ve Z metalleri üzerine yaptığı etkiler aşağıdaki tabloda özetlenmiştir.

Metal	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> sulu çözeltisi	HCl sulu çözeltisi
X	Gaz Çıkar	Gaz Çıkar
Y	Tepkime Yok	Tepkime Yok
Z	Gaz Çıkar	Tepkime Yok

Buna göre metaller ile ilgili olarak verilen:

- I. Y tam soy metaldir.  
 II. X'in derişik HNO<sub>3</sub> çözeltisi ile tepkimesi sonucu NO<sub>2</sub> gazı açığa çıkar.  
 III. Z NaOH'nin sulu çözeltisi ile tepkime verebilir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2019)

7) 1 mol HCl içeren sulu çözelti ile 0,5 mol  $Mg(OH)_2$  içeren sulu çözelti karıştırılarak tam verimli bir tepkime gerçekleşmesi sağlanıyor.

**Bu tepkime ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**

- A) Tepkime sonucunda 0,5 mol  $MgCl_2$  tuzu oluşur.  
B) Tepkime nötralleşme olarak sınıflandırılır.  
C) Tepkime artansız olarak gerçekleşmiştir.  
D) Tepkime sonucunda 1 mol  $H_2$  gazı açığa çıkar.  
E) Net iyon denklemi  $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$  şeklindedir.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2020)

8) Derişik  $H_2SO_4$  ve HCl bileşiklerinin sulu çözeltileri hakkında verilen:

- I. Her ikisi de Zn metali ile tepkime verir.  
II. Cu sadece  $H_2SO_4$  ile tepkimeye girer.  
III. Au ikisi ile de tepkime vermez.

**ifadelerinden hangileri doğrudur?**

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2017)

9) X ve Y bileşiklerinin sulu çözeltileri ile ilgili olarak:

- X'in sulu çözeltisi Au, Pt dışındaki tüm metallerle tepkimeye girer.
  - Y'nin sulu çözeltisi Al ile tepkime verirken Cu ile vermez.
  - X ile Y birbiri ile tepkime verir.
- bilgileri veriliyor.

**Buna göre X ve Y bileşikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?**

X	Y
A) $HNO_3$	NaOH
B) HCl	$HNO_3$
C) $H_2SO_4$	HCl
D) NaOH	HCl
E) $HNO_3$	HCl

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2021)

+1) Aşağıda verilen tuzlardan hangisinin kullanım alanı yanlış verilmiştir?

- A) NaCl : Etlerin ve gıdaların korunması.  
B)  $Na_2CO_3$  : Suyun sertliğinin giderilmesi.  
C)  $NaHCO_3$  : Kabartma tozu.  
D)  $CaCO_3$  : Kuru pil üretimi.  
E)  $NH_4Cl$  : Soğuk algınlığı ilaçları.