

TYT

KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER

9+1

OSYM TARAFINDAN
EN ÇOK SORULAN
9 SORU TİPİ



 twitch

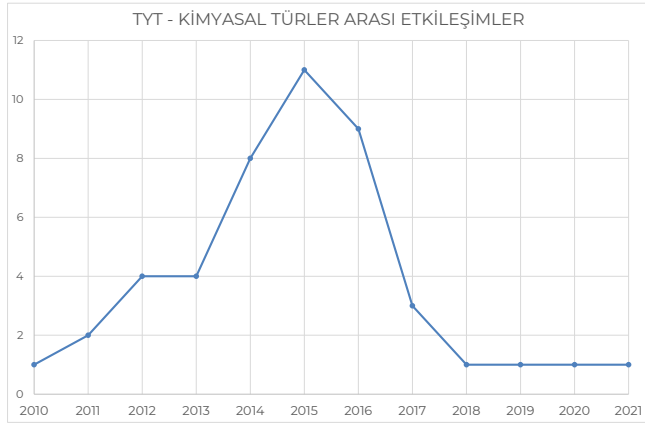
Paraksilen Kimya



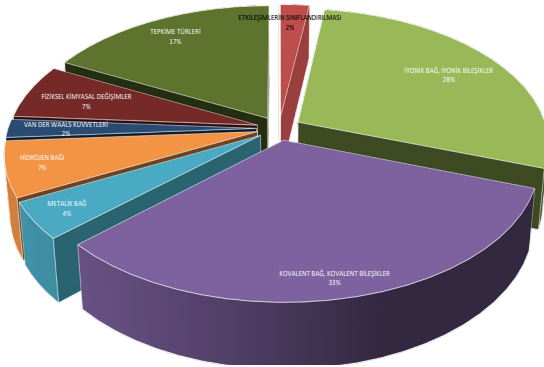
Paraksilen Kimya

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
KİMYASAL TÜR													0	46
ETKİLEŞİMLERİN SINIFLANDIRILMASI							1						1	
İYONİK BAĞ, İYONİK BİLEŞİKLER			1		1		1		2	1	2	1	13	
KOVALENT BAĞ, KOVALENT BİLEŞİKLER			1		1		1	1	1	3	1		15	
METALİK BAĞ													2	
HİDROJEN BAĞI										1		2	3	
VAN DER WAALS KUVVETLERİ													1	
FİZİKSEL KİMYASAL DEĞİŞİMLER	1												3	
TEPKİME TÜRLERİ					2		1		2		2		8	
KAZANIMLAR													0	
KİMYASAL TÜR													0	
ETKİLEŞİMLERİN SINIFLANDIRILMASI									1				1	
İYONİK BAĞ, İYONİK BİLEŞİKLER	2	1											13	
KOVALENT BAĞ, KOVALENT BİLEŞİKLER	2		1	1	1			1					15	
METALİK BAĞ			1										2	
HİDROJEN BAĞI											1		3	
VAN DER WAALS KUVVETLERİ			1										1	
FİZİKSEL KİMYASAL DEĞİŞİMLER	1		1										3	
TEPKİME TÜRLERİ	1												8	



KONU İÇERİĞİ EZBER Mİ? ÖĞRENİLECEK Mİ?



BU KONUYU ANLAMAK İÇİN HANGİ KONULARI BİLMELİYİM?

TYT Kimyasal Türler Arası Etkileşimler konusu atom ve periyodik sistem konuları ile doğrudan ilgilidir. Bu konuları çok iyi bilmeyen etkileşimler konusunda sorun yaşar.

Etkileşimler AYT Karbon Kimyasına Giriş konusu ile de iç içe bir konudur. Bu iki konudan birini iyi bilen diğerinde rahat eder, eğer TYT de etkileşimleri iyi öğrendi iseniz karbon kimyasına girişin molekül şekilleri ve polarlığı kısmını çok rahat öğrenirsiniz tam tersi karbon kimyasına girişte molekül şekli ve polarlığını çok iyi öğrendi iseniz etkileşimleri rahatlıkla öğrenirsiniz.

1) ${}_{12}\text{Mg}$, ${}_{7}\text{N}$ ve ${}_{8}\text{O}$ elementleri kullanılarak elde edilen aşağıdaki maddeler ve bu madde-deki kimyasal türler arası etkileşim sınıf eşleştirmelerinden hangisi yanlıştır?

- A) Mg ile N arasında iyonik bağlı bileşik oluşur.
- B) N_2 de atomlar arasında apolar kovalent bağ vardır.
- C) Katı halde Mg atomları arasında iyonik bağ bulunur.
- D) N_2O da polar kovalent bağ bulunur.
- E) Sıvı O_2 de moleküller arasında zayıf etkileşim bulunur.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2011, 2013, 2018, 2019, 2020)

- 2) I. HNO_3
 II. NO
 III. NH_4Cl
 IV. N_2O_5

Yukarıdaki bileşiklerin hangi ikisinde azot atomları aynı değerliği almıştır?

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2014, 2015, 2016)

3) Aşağıda bazı bileşikler ve isimleri verilmiştir.

Verilen bu adlandırmalardan hangisi yanlıştır?

- A) SrCO_3 Stronsiyum karbonat
B) Cr_2S_3 Krom (II) sülfür
C) NH_4NO_3 Amonyum nitrat
D) K_3N Potasyum nitrür
E) MgS Magnezyum sülfür

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2011, 2013, 2014, 2015, 2016)

5) **Metallerle ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**

- A) Tel ve levha haline gelebilirler ve yeni kesilmiş yüzeyleri parlaktır.
B) Atomları arasında metalik bağ oluşur.
C) Katı halde elektriği iletmelerini metalik bağ sağlar.
D) Sıvı halleri elektriği iletmez.
E) Metalik bağ metallerin son yörüngele-
rindeki elektronlardan meydana gelen
elektron denizi sayesinde oluşur.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2016,2021)

4) **HCN molekülü ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**

(₁H), (₆C, ₇N)

- A) Lewis yapısı $\text{H:C}::\text{N}$: şeklindedir.
B) Yapısındaki tüm bağlar polar kovalent
bağdır.
C) Bileşikteki bağların tamamı elektron
ortaklaşması ile oluşmuştur.
D) Bileşikte ortaklanmamış elektron sayısı
2 dir.
E) Bileşik apolar yapıdır.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2012, 2014,
2015, 2016, 2017)

6) **Aşağıda formülü verilen bileşiklerin hangisinin moleküller arası etkin çekim kuvveti yanlıştır?**

Bileşik	Moleküller Arası Etkileşim
A) HF	Hidrojen Bağı
B) CH_4	London
C) NH_3	Hidrojen Bağı
D) CO_2	Dipol Dipol
E) HCl	Dipol Dipol

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2014)

7) Aşağıda verilen bileşiklerden hangi ikisinin arasında hidrojen bağı oluşmaz?

- A) $H_2O - NH_3$
- B) $NH_3 - HF$
- C) $H_2O - CH_3OCH_3$
- D) $NH_3 - C_2H_5OH$
- E) $CH_3OCH_3 - CH_3OCH_3$

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2015)

9) Aşağıdaki olaylardan hangisi bir yönü ile diğerlerinden farklıdır?

- A) Saf bir gümüş küpenin açık havada zamanla kararması.
- B) Metallerin asit çözeltilerinden gaz açığa çıkarması
- C) Limon suyunun mermeri aşındırması
- D) Sütten tereyağı elde edilmesi
- E) Kireç taşından sönmemiş kireç elde edilmesi.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar:2010, 2016, 2017)

- 8) I. CO_2
II. HF
III. CH_4
IV. HCl

Yukarıdaki bileşiklerin hangilerinde moleküller arası dipol dipol etkileşimleri oluşmaz?

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar: 2016)

+1) Aşağıda bazı bileşikler ve isimleri verilmiştir.

Verilen bu adlandırmalardan hangisi yanlıştır?

- A) N_2O Diazot monoksit
- B) $NaNO_3$ Sodyum nitrat
- C) H_2O Dihidrojen monoksit.
- D) Ag_2O Gümüş (I) oksit
- E) NH_4Cl Amonyum klorür.