

TYT

PERİYODİK CETVEL

9+1

OSYM TARAFINDAN
EN ÇOK SORULAN
9 SORU TİPİ



 twitch

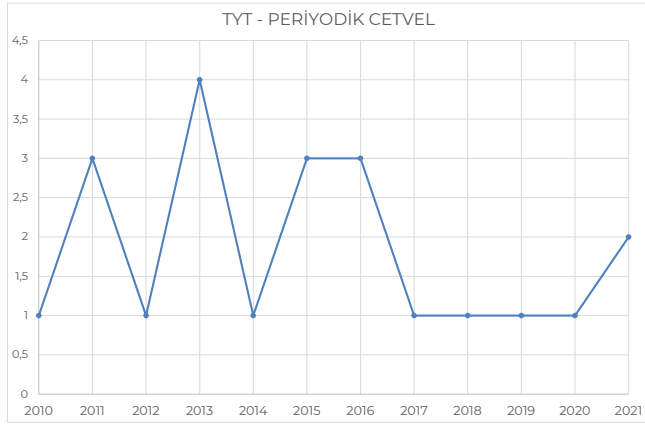
Paraksilen Kimya



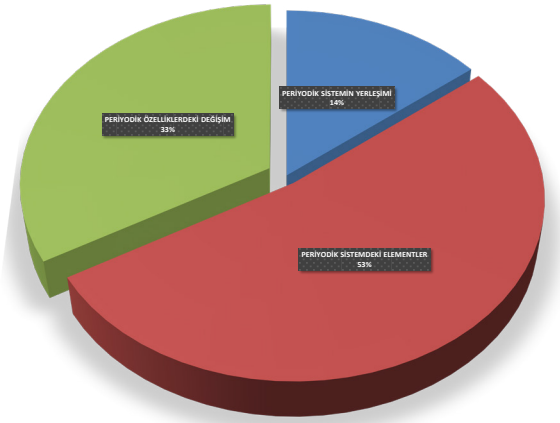
Paraksilen Kimya

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	ÜNİTE
PERİYODİK SİSTEMİN YERLEŞİMİ			2											3
PERİYODİK SİSTEMDEKİ ELEMENTLER	1						1	1	1		1	1		11
PERİYODİK ÖZELLİKLERDEKİ DEĞİŞİM			1		1	2							1	7
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	ÜNİTE
PERİYODİK SİSTEMİN YERLEŞİMİ														3
PERİYODİK SİSTEMDEKİ ELEMENTLER	1	1	1				1		1			1		11
PERİYODİK ÖZELLİKLERDEKİ DEĞİŞİM		1			1									7



KONU İÇERİĞİ EZBER Mİ? ÖĞRENİLECEK Mİ?



BU KONUYU ANLAMAK İÇİN HANGİ KONULARI BİLMELİYİM?

TYT Periyodik cetvel konusu TYT atom konusu ile doğrudan ilgilidir. Atomdaki temel tanecikler, atomun yapısı, proton ve elektron arasındaki çekim, elektron alışverişi sırasında meydana gelen çekimdeki değişimler gibi bilgiler burada doğrudan kullandığımız bilgilerdir.

Bunun dışında TYT periyodik cetvel bir sonraki ünite olan Kimyasal Türler Arası Etkileşimler konusu içinde vazgeçilmezdir. Bu konuda eksikleri olan öğrenci türler arası etkileşimler konusunda sıkıntı yaşayabilir.

1) $_{12}^{24}\text{Mg}$, $_{14}^{28}\text{Si}$ ve $_{17}^{35}\text{Cl}$ elementleri ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- Mg metal, Si yarımetal ve Cl ametal özelliği gösterir
- Mg ve Cl aralarında MgCl_2 bileşiğini yapabilir.
- Si ile Cl arasında kovalent bağ oluşur.
- Elementlerin üçü de 3. periyottadır.
- Si elementinin +4 yüklü iyonu Cl⁻ ile izoelektroniktir.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2010, 2013, 2014, 2017)

2) $_{8}^{16}\text{O}$, $_{16}^{32}\text{S}$ ve $_{34}^{78}\text{Se}$ elementleri ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- Periyodik cetvelin aynı grubunda yer alırlar.
- iyonlaşma enerjisi en büyük olan O'dur.
- Atom çapı en büyük olan Se'dir.
- Elektron ilgisi en büyük olan S'dir.
- Elektronegatiflikleri $\text{O} > \text{S} > \text{Se}$ şeklindedir.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2013,2018)

7) CaCl_2 bileşiğindeki kalsiyum iyonu ve klor iyonu izoelektronik olup elektron sayıları 18'dir.

Buna göre:

- I. Ca elementi 4. periyot 2A grubundadır.
- II. Cl elementi 3. periyot 7A grubundadır.
- III. Bileşikteki Ca elementinden elektron koparmak daha zordur.

ifadelerinden hangileri doğru olur?

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

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2016)

8) Aynı periyotta yer alan X ve Y elementleri hakkında:

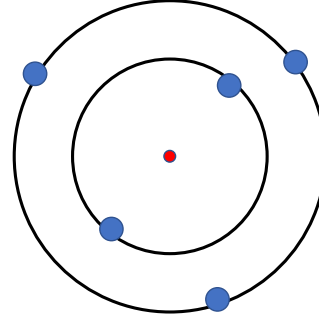
- X elementi bileşiklerinde hem + hem - değerlik alabiliyor
 - Y elementi ile X ile bileşik oluşturamıyor.
- bilgileri veriliyor.

Buna göre bu elementlerle ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) X'in iyonlaşma enerjisi Y'den büyüktür.
- B) Y'nin elektron ilgisi X'ten büyüktür.
- C) X'in çekirdek yükü Y'den küçüktür.
- D) Y'nin elektronegatifliği X'ten büyüktür.
- E) X'in elektron alma eğilimi Y'den küçüktür.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2019)

9)



Yukarıdaki şekilde verilen X elementi ile ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Atom numarası 3'tür.
- B) Metal olarak sınıflandırılır.
- C) Periyodik sistemde 13. grupta (3A) yer alır.
- D) Bileşiklerinde daima iyonik bağ yapar.
- E) Periyodik sistemde 3. periyottadır.

(Benzer sorunun çıktığı yıllar :2020)

+1) $_{11}\text{Na}$, $_{13}\text{Al}$ ve $_{17}\text{Cl}$ elementleri ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Na ve Al metal Cl ametaldir.
- B) Üçü de aynı periyottadır.
- C) İyonlaşma enerjisi en büyük olan Cl'dir.
- D) Atom yarıçapı en büyük olan Al'dir.
- E) Na ve Al kararlı bileşiklerinde aynı soygaz elektron dizilimine sahiptir.