



TYT KİMYA
**ATOM VE PERİYODİK
SİSTEM**

GENEL TARAMA - 4

SORU ÇÖZÜMÜ

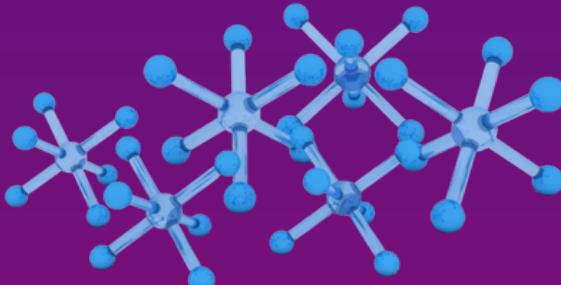
TEST 15

Yavuz Selim Nalbant



TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

1.

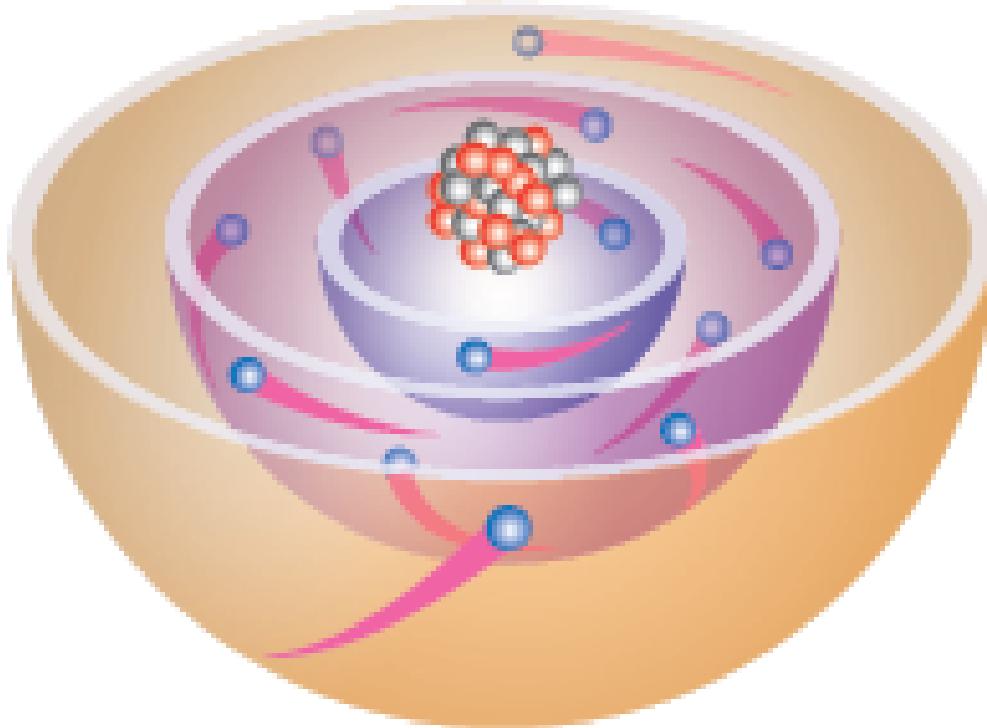
- | | | | |
|------------------------|-----------------------|-------------------|-----------------------|
| Thomson atom modeli | <input type="radio"/> | İlk atom modeli | <input type="radio"/> |
| Bohr atom modeli | <input type="radio"/> | Üzümlü kek | <input type="radio"/> |
| Rutherford atom modeli | <input type="radio"/> | Emisyon | <input type="radio"/> |
| Dalton atom modeli | <input type="radio"/> | Çekirdek (Proton) | <input type="radio"/> |

GENEL TARAMA - 4

TEST15



- 2.** Aşağıda Bohr atom modelinden kesit verilmiştir.

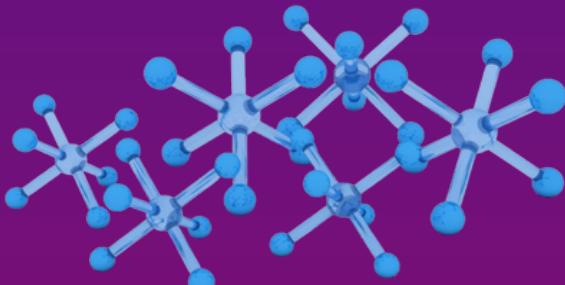


FARKLI KADRO YAYINLARI



TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

Buna göre Bohr atom modeli ile ilgili;

- I. Atomun merkezinde çekirdek bulunur.
- II. Elektron yörüngelerde dolanır.
- III. Elektron enerjisi çekirdekten uzaklaşıkça azalır.

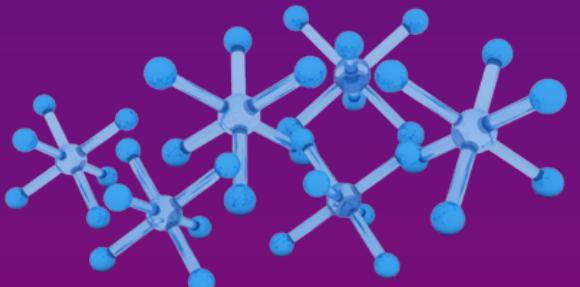
yargılardan hangileri doğrudur?

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



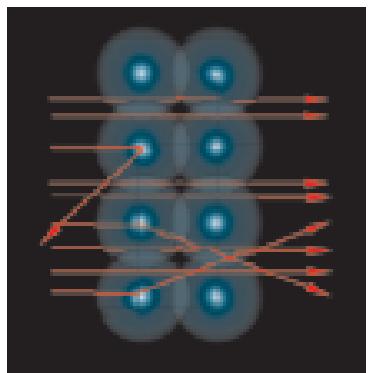
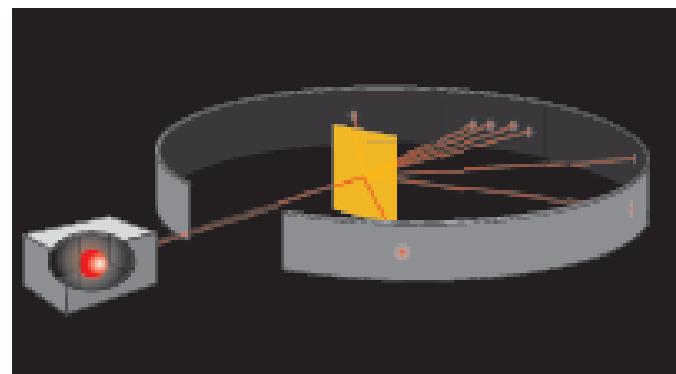
TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

3.



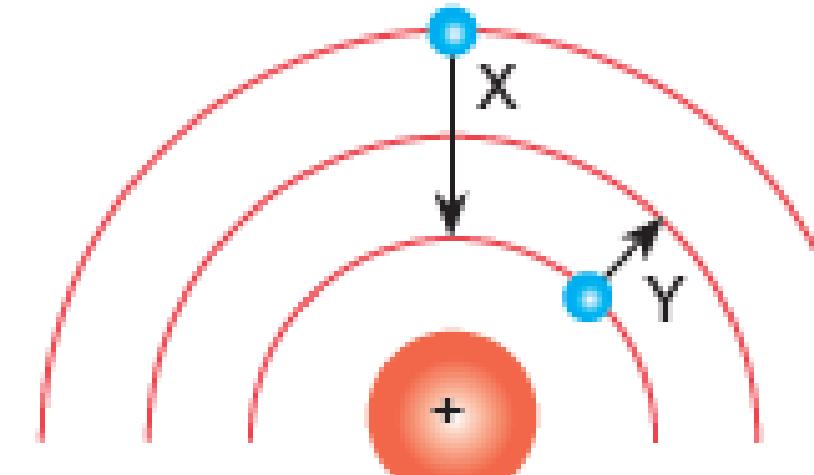
Yukarıda Rutherford'un α^{2+} saçılması deneyi verilmiştir.

Buna göre,

- α^{2+} ışınlarının büyük bir çoğunluğunun altın levhayı geçmesi atomun boşluklu yapıda olduğunu gösterir.
 - α^{2+} ışınlarının çok az bir kısmının doğrultusunun değişerek sapması merkezde küçük bir hacimde pozitif yüklü bir bölümün olduğunu gösterir.
 - Eksi yüklü tanecikler yörüngelerde dolaşır.
- açıklamalarından hangileri α^{2+} saçılım deneyinin sonuçlarındanandır?

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

4.



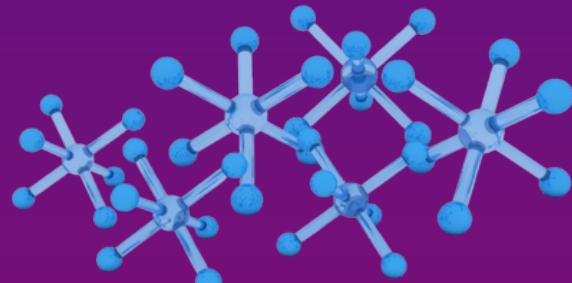
Yukarıda Bohr atom modeline göre ${}_{2}He^{1+}$ iyonunun elektronunun hareketleri verilmiştir.

Buna göre,

- I. Y hareketi emisyondur.
- II. X hareketinde elektron ışılma yapar.
- III. Y hareketinde elektronun aldığı enerji X hareketinde verdiği enerjiden daha fazladır.

yargılarından hangileri doğrudur?

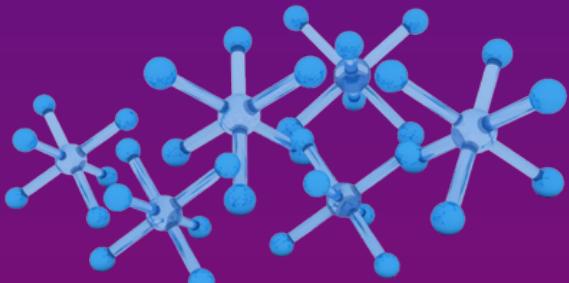
- A) Yalnız II B) I ve III C) I ve II
 D) II ve III E) I, II ve III





TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ

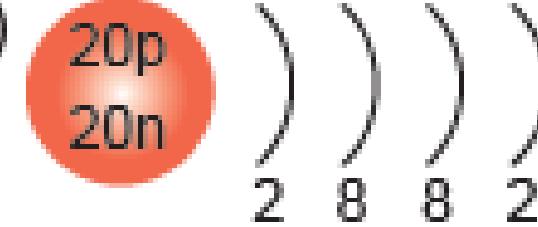
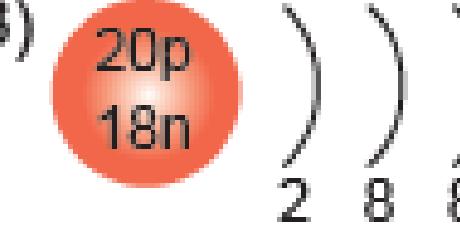


Yavuz Selim Nalbant

- 5.**
- Kütle numarası 40'tır.
 - Nötron sayısı proton sayısına eşittir.
 - Elektron sayısı proton sayısından 2 eksiktir.

Bir X taneciğine ait yukarıdaki bilgiler veriliyor.

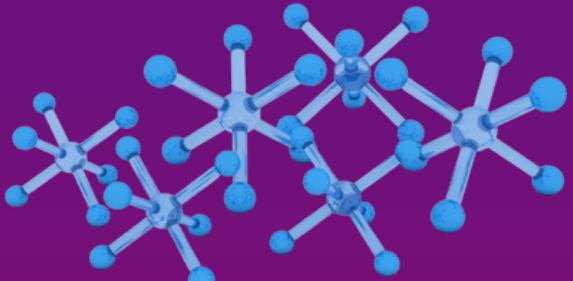
Buna göre, X taneciğinin nötr izotopunun katman elektron dağılımı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A)  B) 
- C)  D) 
- E) 



TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

6.



Yukarıda D, R, E, N ve K taneciklerinin elektron sayısı – proton sayısı grafiği verilmiştir.

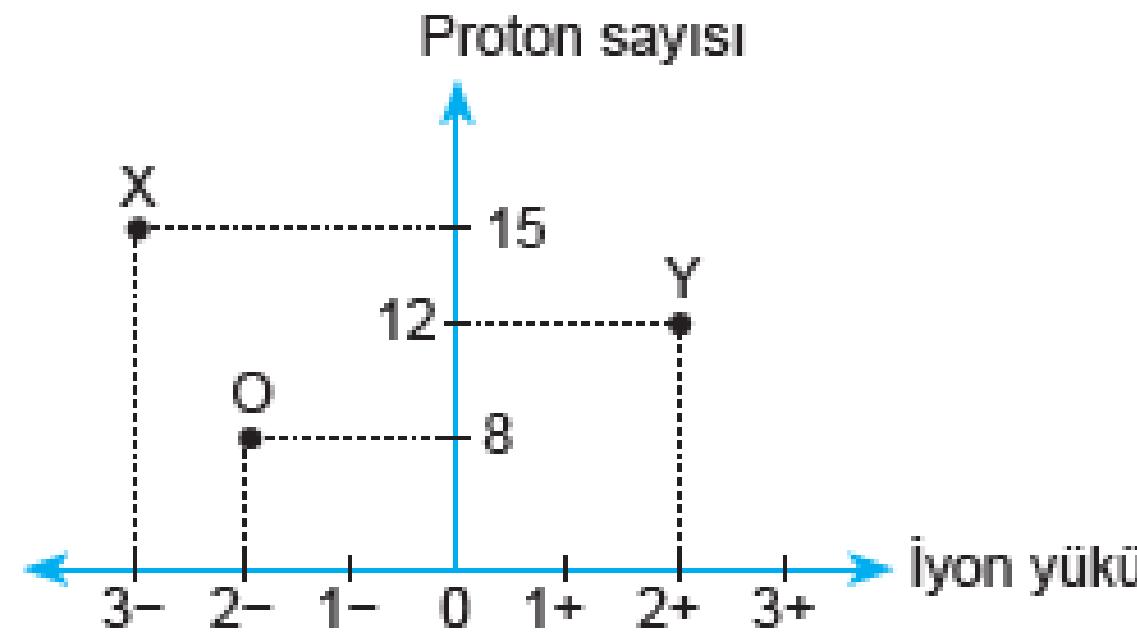
Buna göre,

	Bilgi	D	Y
I	Tüm tanecikler birbirile izoelektroniktir.	✓	
II	Hacmi en küçük tanecik D'dir.	✓	
III	D, R, E ve N tanecikleri anyondur.		✓
IV	1. iyonlaşma enerjisi en büyük tanecik N'dir.		✓

Verilen bilgilerin doğru (D) veya yanlış (Y) olmaları değerlendirildiğinde “✓” işaretini hangilerinde uygun yerde kullanılmıştır?

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

7.



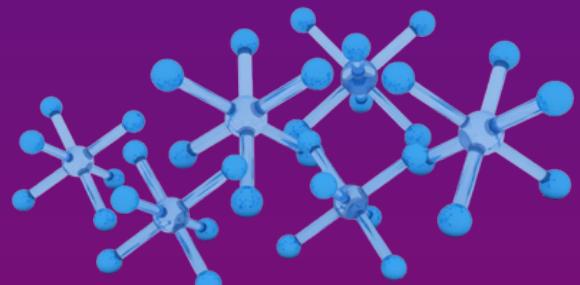
Yukarda X, Y ve O (oksijen) taneciklerine ait proton sayısı iyon yükü grafiği verilmiştir.

Buna göre,

- Değerlik elektron sayısı en büyük atom X'tir.
- Y ve O izoelektronik iyonlardır.
- YO bileşiği bazik, X_2O_5 bileşiği asidik özellik gösterir.

yargılarından hangileri doğrudur?

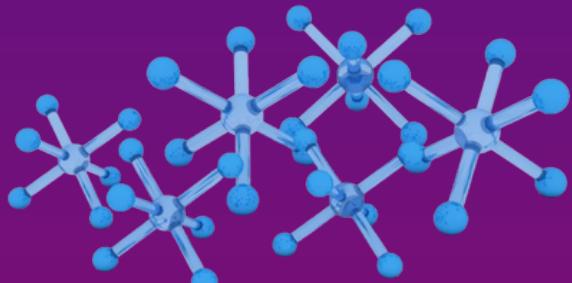
- A) I ve II B) I ve III C) II ve III
 D) Yalnız II E) Yalnız III





TYT KİMYA ATOM VE PERİYODİK SİSTEM TEST-15

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

8.

Tanecik	Proton sayısı	Elektron sayısı	Nötron sayısı
X^{1+}	a	18	20
Y^{2-}	16	b	16

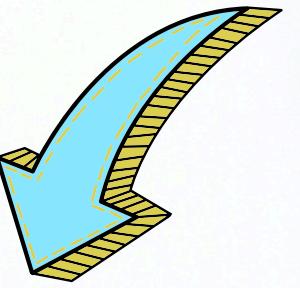
Yukarıdaki tabloda X ve Y taneciklerine ait bazı bilgiler verilmiştir.

Buna göre,

	Bilgi	D	Y
I	X ve Y atomları izoelektroniktir.	✓	
II	a değeri, b değerinden büyüktür.		✓
III	Çekirdeklerindeki toplam tanecik sayısı farkı 3'tür.		✓

Tablodaki bilgilerin doğru (D) veya yanlış (Y) olmaları değerlendirildiğinde “✓” işaretli hangilerinde uygun yerde kullanılmış olur?

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



FARKLI KADRO YAYINLARI

*Yavuz Selim
Nalbant*