

RADYOAKTİFLİK TEST-2

1. Radyoaktif bir element bir pozitron isıması yaptığından;

- Atom numarası bir artar.
- Kütle numarası değişmez.
- Nötron sayısı bir azalır.

yargılardan hangileri doğru olur?

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

2. I. $^{234}_{90}\text{Th} \rightarrow ^{234}_{91}\text{Pa} + X$
II. $^{238}_{92}\text{U} \rightarrow ^{234}_{90}\text{Th} + Y$
III. $^{214}_{82}\text{Pb} \rightarrow ^{214}_{83}\text{Bi} + Z$

Yukarıdaki radyoaktif bozunmalar sırasında meydana gelen X, Y, Z isımlarından hangileri β^- isımasıdır?

- A) Yalnız X B) Yalnız Y C) X ve Z
D) X ve Y E) X, Y ve Z

3. Bir alfa, iki beta isıması yapan radyoaktif bir atomun;

- Proton sayısı
- Nötron sayısı
- Kütle numarası

hangilerinde değişme olur?

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

4. I. Alfa isıması yapan bir atomun, atom numarası ve kütle numarası iki azalır.
II. Beta isıması sonucu kütle numarası bir azalır.
III. Pozitron isıması sonucu atom numarası bir azalır.

yargılardan hangileri doğrudur?

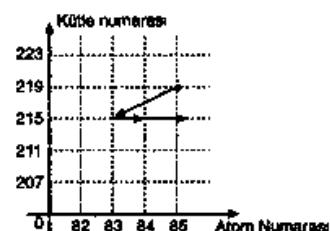
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) II ve III E) I, II ve III

5. Bir miktar radyoaktif maddenin %87,5 nin bozunması için geçen zaman 6 saatdir.

Buna göre, bu maddenin yarılanma süresi kaç saatdir?

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

6.



Yukarıdaki grafik aşağıdaki reaksiyonlardan hangisine aittir?

- A) $^{211}_{83}\text{Bi} \rightarrow ^{216}_{85}\text{At} + 2\beta$
B) $^{219}_{85}\text{At} \rightarrow ^{211}_{83}\text{Bi} + 1\alpha + 2\beta$
C) $^{219}_{85}\text{At} \rightarrow ^{215}_{85}\text{At} + 1\alpha + 2\beta^+$
D) $^{219}_{85}\text{At} \rightarrow ^{215}_{85}\text{At} + 1\alpha + 2\beta$
E) $^{219}_{85}\text{At} \rightarrow ^{219}_{85}\text{At} + 1\alpha + 2\beta$

7. I. $^{232}_{90}\text{Th} \rightarrow ^{228}_{88}\text{Ra} + X$

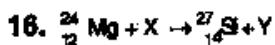


Yukarıdaki üç denklem $^{232}_{90}\text{Th}$ izotop atomunun bozunma serisini göstermektedir.

Buna göre X, Y, Z aşağıdakilerden hangisidir?

- | | X | Y | Z |
|----|----------|----------|---------|
| A) | α | β | β |
| B) | α | α | β |
| C) | P | n | β |
| D) | n | β | P |
| E) | β | α | n |

8. $^{210}_{84}\text{Po}$ elementi nötronla bombardıman edildiğinde 1 nötron yakalayıp 1α ve 1β ışıması yaptığından hangi elemente dönüşür?
- A) $^{210}_{84}\text{Po}$ B) $^{206}_{84}\text{Po}$ C) $^{206}_{85}\text{Al}$
 D) $^{215}_{83}\text{Bi}$ E) $^{207}_{83}\text{Bi}$
9. $^{226}_{88}\text{Ra}$ izotopu 2α , 1β ışıması yaptığından X atomuna dönüştüyor.
 Ra ile X'in yapacağı bileşigin mol kütlesi kaç a.k.b'dır?
- A) 452 B) 436 C) 444 D) 552 E) 682
10. I. Radyoaktif X atomunun çekirdeğinde 1 proton 1 nötron dönüşüyor.
 II. Radyoaktif Y atomunun çekirdeğinde 1 nötron 1 protona dönüşüyor.
- Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlış olur?
- A) X ve Y'nin kütle numarası değişmez.
 B) X atomu pozitron ışıması yapmıştır.
 C) X atomu elektron yakalamıştır.
 D) X'in atom numarası 1 artmıştır.
 E) Y'nin nötron sayısı 1 azalmıştır.
11. $^{234}_{92}\text{U} \rightarrow ^{234}_{91}\text{Pa} + ^0_{-1}\text{e}$
 Yukarıdaki olayla ilgili,
 I. Çekirdekte 1 nötron, bir protona dönüşmüştür.
 II. Atomun çekirdeğinde nötron sayısı bir artmıştır.
 III. Atomun çekirdeğindeki proton sayısı artmıştır.
- yargılardan hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
 D) I ve III E) I, II ve III
12. Radyoaktif bir X elementinin yarılanma süresi 4 gündür. Bu X elementinin yarılanmaya başladiktan 8 gün sonra kalan miktarıyla 16 gün sonra kalan miktar arasındaki fark 30 gramdır.
- Buna göre, yirminci gün sonunda kaç g X elementi kalar?
- A) 10 B) 5 C) 2,5 D) 20 E) 15
13. Radyoaktif elementlerde;
- I. Kütle arttıkça yarılanma süresi artar.
 II. Bileşik yapmak radyoaktif özelliği değişir.
 III. Izotop atomların yarılanma süreleri farklıdır.
- yargılardan hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) I ve II C) II ve III
 D) Yalnız III E) I, II ve III
14. $^{90}_{38}\text{Sr}$ elementi n yıl sonra başlangıçtaki miktarının $\frac{1}{16}$ 'na düşüyor.
- Bu elementin yarılanma süresi nedir?
- A) n B) $\frac{n}{2}$ C) $\frac{n}{4}$ D) $\frac{n}{8}$ E) $\frac{n}{16}$
15. Yarılanma süresi 3 yıl olan radyoaktif X elementinin 12 yıl sonra kütlesinin 10 gram kaldığı gözlenmektedir.
- Buna göre X elementinin başlangıçtaki kütlesi kaç gramdır?
- A) 20 B) 40 C) 80 D) 160 E) 320

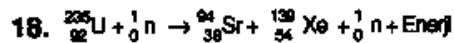


Yukarıdaki reaksiyonun tərkibində X və Y tanecikləri nələrdir?

	X	Y
A)	β^-	α
B)	α	P
C)	P	n
D)	α	n
E)	α	β^+

17. Radyoaktif bir maddenin % 76'sının bozunması için gələn sürenin hesaplanabilmesi üçün;

- I. Yanlanma süresi
 - II. Proton sayısı
 - III. Başlangıç miktarı
- hangilərin bilinməsi yeterlidir?
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
 D) II ve III E) I, II ve III



Denklemi işlən;

- I. Kimyasal reaksiyondur.
- II. Fleşon reaksiyondur.
- III. Füsyon reaksiyondur.
- IV. Elzotermiktir.

hangiləri doğrudur?

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

19. Radyoaktif bir maddenin yanlanma süresini;

- I. Basınç
- II. Sıcaklık
- III. Fiziksel hali

hangiləri değiştirməz?

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

20. $2\alpha, 3\beta^-$ işməsi yapan radyoaktif X atomunun nötron sayısındaki değişimə nəsildir?

- A) 3 azalır B) 3 artar C) 7 azalır
 D) 7 artar E) 1 azalır

YANITLAR

1-B 2-C 3-E 4-C 5-B 6-D 7-A 8-E 9-E 10-D 11-B 12-B 13-D 14-C 15-D 16-D 17-A 18-D 19-E 20-C