



10. Sınıf

Konu Tarama Testi - 01

Kimya

2020 - 2021

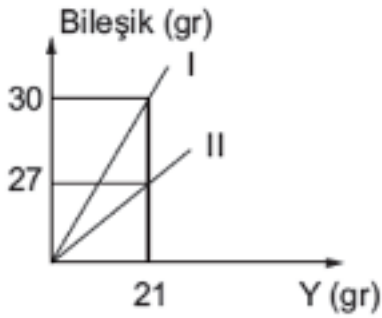


1. 40 gram kalsiyum, yeterli miktardaki oksijen ile tepkimeye girdiğinde 56 gram kalsiyum oksit bileşiği oluşuyor.

Buna göre tepkimede kaç gram oksijen kullanılmıştır?

- A) 96 B) 36 C) 26 D) 16 E) 6

2.



X ve Y nin oluşturduğu iki bileşikte, bileşik kütlesi ile Y'nin kütlesinin değişimi yukarıdaki grafikte verilmiştir.

Buna göre eşit miktarda Y'ye karşılık I. Bileşikteki X'in II. Bileşikteki X'e katlı oranı kaçtır?

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

3. 14 gram X ile 8 gram Y elementleri artansız tepkimeye girdiğinde XY bileşiği oluşuyor.

42 gram X ile yeterince Y artansız tepkimeye girdiğinde kaç gram XY bileşiği oluşur?

- A) 22 B) 24 C) 36 D) 50 E) 66

4.

- I. HClO – HClO₂
- II. SO₂ – SO₃
- III. CH₄ – C₃H₈

Yukarıda verilen bileşik çiftlerinden hangilerine Katlı Oranlar Kanunu uygulanabilir?

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

5. Bir öğrenci kimya dersinde 3 ayrı deney yapmış ve bunların sonuçlarını kaydetmiştir.

1. Deney	2. Deney	3. Deney
HNO ₃ sulu çözeltisine, KOH sulu çözeltisi karıştırılarak KNO ₃ ve H ₂ O elde ettim.	C katısının O ₂ gazı ile tepkimesinden CO ₂ gazı elde ettim.	AgNO ₃ çözeltisi ile NaCl çözeltisini karıştırarak AgCl katısı ve NaNO ₃ sulu çözeltisi elde ettim.

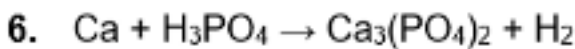
Buna göre öğrencinin yaptığı deneylerde meydana gelen kimyasal tepkimelerin türleri aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

1. Deney

2. Deney

3. Deney

- | | | |
|------------------|---------------|---------------|
| A) Yanma | Çözünme-çökme | Analiz |
| B) Asit-baz | Yanma | Çözünme-çökme |
| C) Çözünme-çökme | Yanma | Asit-baz |
| D) Asit-baz | Analiz | Çözünme-çökme |
| E) Analiz | Çözünme-çökme | Asit-baz |



Kimyasal denklemi denkleştirildiğinde H₂ nin katsayısı kaç olur?

- A) 2 B) 3 C) 4 D) 5 E) 6

7. I. $3,01 \cdot 10^{23}$ tane SO_3 molekülü

II. 1 mol CO_2 gazı

III. 54 gram H_2O molekülü

Verilen maddelerde bulunan oksijen atomlarının mol sayısının büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisidir?

(H:1 g/mol, O:16 g/mol, Avogadro sayısı : $6,02 \cdot 10^{23}$)

A) I > II > III B) I > III > II C) II > III > I D) III > I > II E) III > II > I

8. 22 gram CO_2 gazı ile aynı sayıda atom içeren SO_2 gazı kaç gramdır?

(C:12 g/mol, O:16 g/mol, S:32 g/mol)

A) 16 B) 32 C) 64 D) 128 E) 256

9. 6,8 gram NH_3 'ün tamamı;

$4\text{NH}_3 + 7\text{X} \rightarrow 4\text{Y} + 6\text{Z}$ tepkime denklemine göre 22,4 gram X ile tepkimeye girerek bir miktar Y ve 10,8 gram Z oluşuyor.

Buna göre oluşan Y maddesinin mol kütlesi kaç g/mol'dür? (N:14 g/mol, H:1 g/mol)

A) 46 B) 40 C) 24 D) 18 E) 10

10. 9,6 g O_2 gazı ile 11,2 g CO gazının reaksiyonu sonucunda hangi maddeden kaç gram artar?(C:12 , O:16g/mol)

A) 3,2 g O_2 B) 1,2 g CO C) 1,8 g O_2 D) 1,4 g CO E) 2 g CO