

Kimyanın Temel Kanunları ve Kimyasal Hesaplamalar - 8

1. Kapalı kaptaki 10 litre SO_2 ve O_2 gazlarının tepkimesinden SO_3 gazı oluşmaktadır.

Aynı koşullarda tepkime sonunda kaptaki kaç litre gaz bulunur?

- A) 5 B) 10 C) 15 D) 20 E) 25

2. $\text{Mg(k)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{MgO(k)}$

tepkimesine göre eşit kütlede Mg ve O_2 elementi alınarak 0,4 mol MgO elde ediliyor.

Buna göre hangi elementin kaç gramı tepkimeye girmişdir? (O:16 g/mol, Mg:24 g/mol)

- A) 2,4 g Mg
B) 6,4 g O_2
C) 4,8 g Mg
D) 3,2 g O_2
E) 9,6 g Mg

3. $\text{KCl(k)} + \frac{3}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{KClO}_3(\text{k})$

tepkimesi 3'er mol KCl ve O_2 alınarak gerçekleştiriliyor.

Buna göre;

- I. O_2 sınırlayıcı maddedir.
II. KCl artan maddedir.
III. 2 mol KClO_3 maddesi oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. 6,8 gram NH_3 'ün tamamı;

$4\text{NH}_3 + 7\text{X} \rightarrow 4\text{Y} + 6\text{Z}$ tepkime denkleminde 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

5. $\text{S(k)} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{suda}) \rightarrow 3\text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O(g)}$

tepkimesine göre 6,4 gram S ve 19,6 gram H_2SO_4 'den 1,8 gram H_2O oluşmaktadır.

Buna göre;

- I. Sınırlayıcı bileşen H_2SO_4 'tür.
II. Tepkime verimi %50'dir.
III. 0,1 mol S artar

yargılarından hangileri doğrudur?

(H:1 g/mol, O:16 g/mol, S:32 g/mol)

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

6. 8 g CH_4 gazının tamamının yakılması için harcanan O_2 gazının NK'da hacmi kaç litredir?

(C:12 g/mol, H:1 g/mol)

- A) 1,12 B) 2,24 C) 4,48 D) 22,4 E) 67,2

Kimyanın Temel Kanunları ve Kimyasal Hesaplamalar - 8

7. Fe metalinin 400 gramı açık havada bırakıldığında toplam kütle 96 gram artarak Fe_2O_3 bileşiği oluşuyor.

Başlangıçtaki Fe metalinin % kaç oksitlenmemiştir?
(Fe:56 g/mol, O:16 g/mol)

- A) 70 B) 60 C) 56 D) 44 E) 40

8. $CaCO_3(k) \rightarrow CaO(k) + CO_2(g)$

Tepkimesine göre 40 gram kireç taşı ($CaCO_3$) ısıtıldığında 13,2 gram CO_2 gazı açığa çıkıyor.

Buna göre bu tepkimenin % verimi kaçtır?
(Ca:40 g/mol, C:12 g/mol, O:16 g/mol)

- A) 85 B) 80 C) 75 D) 60 E) 55

9. Al ve I_2 arasında $2Al(k) + 3I_2(k) \rightarrow 2AlI_3(k)$ tepkimesi gerçekleşir.

16,2 gram Al ile 76,2 gram I_2 tepkime vermek üzere bir kapta bulunuyor. Gerçekleşen tepkime sonucunda 40,8 gram AlI_3 oluştuğuna göre, tepkimenin verimi % kaçtır? (Al:27 g/mol, I:127 g/mol)

- A) 20 B) 30 C) 40 D) 50 E) 60

10. 1 mol $C_xH_yO_z$ bileşiği, 6 mol O_2 ile tamamen yandığında 5 mol CO_2 ve 4 mol H_2O oluşuyor.

Buna göre bu bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- A) CH_2O B) $C_2H_3O_2$ C) CH_4O
D) $C_5H_8O_2$ E) C_3H_4O

11. $Pb(NO_3)_2 + Na_2CrO_4 \rightarrow PbCrO_4 + 2NaNO_3$

tepkimesi tam verimle gerçekleşiyor.

Tepkime sonrası kapta 1,2 mol $NaNO_3$ ve 1 mol $Pb(NO_3)_2$ bulunduğu görülüyor.

Buna göre,

- I. Sınırlayıcı bileşen Na_2CrO_4 'tür.
II. Başlangıçta 1,4 mol $Pb(NO_3)_2$ vardır.
III. Oluşan $PbCrO_4$ 1,2 mol atom içerir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

12. C_3H_8 ve O_2 gazları eşit hacimde olup gaz karışımı NK'da 8,96 litredir.

Kapalı bir kapta bu gazların sabit sıcaklıkta tam verimle tepkimesi gerçekleştiriliyor.

Buna göre;

- I. O_2 sınırlayıcı bileşendir.
II. Tepkimede oluşan su 2,88 gramdır.
III. Tepkimeye giren O_2 gazı 0,2 moldür

yargılarından hangileri doğrudur?

(C:12 g/mol, H:1 g/mol, O:16 g/mol)

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

