

1. $Zn(k) + H_2SO_4(suda) \rightarrow ZnSO_4(suda) + H_2(g)$
Yukarıdaki denkleme göre gerçekleşen tepkime sonunda, N.K da 6,72 L H_2 gazı elde ediliyor.
Buna göre, tepkimede harcanan Zn metali kaç g dir?
(Zn = 65)
- A) 9,75 B) 19,5 C) 29,25 D) 39 E) 78

2. I. $4NH_3(g) + 5O_2(g) \rightarrow 6H_2O(s) + 4NO(g)$
II. $NO(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow NO_2(g)$
Yukarıdaki zincir tepkimelerine göre, 13,6 gram NH_3 gazının tamamı yakılırsa, en fazla kaç mol NO_2 gazı elde edilir?
(N = 14, H = 1)
- A) 0,5 B) 0,6 C) 0,7 D) 0,8 E) 0,9

3. $MgC_2O_4(k) \xrightarrow{ISI} MgO(k) + CO_2(g) + CO(g)$
11,2 gram MgC_2O_4 katısının ısı ile ayrıştırılması sonucu en fazla,
- a) kaç g MgO katısı elde edilir?
b) kaç L CO_2 gazı (normal koşullarda) elde edilir?
(Mg = 24, C = 12, O = 16)
- | | a | b |
|----|---|------|
| A) | 4 | 2,24 |
| B) | 6 | 3,36 |
| C) | 8 | 4,48 |
| D) | 2 | 1,12 |
| E) | 3 | 3,36 |

4. $Ca(k) + 2HBr(suda) \rightarrow CaBr_2(suda) + H_2(g)$
tepkimesinde, N.K da 6,72 litre H_2 gazı elde edilmesi için en az kaç tane Ca atomu gereklidir?
(Avogadro sayısı = $6 \cdot 10^{23}$)
- A) $6 \cdot 10^{22}$ B) $1,2 \cdot 10^{23}$ C) $1,8 \cdot 10^{23}$
D) $3,6 \cdot 10^{23}$ E) $7,2 \cdot 10^{23}$

5. • $Na_2O(k) \xrightarrow{ISI} 2Na(k) + \frac{1}{2}O_2(g)$
• $2H_2O(l) + O_2(l) \rightarrow 2H_2O(s)$

18,6 gram Na_2O nun termoliz ile ayrıştırılmasından açığa çıkan oksijen gazı, yeterince hidrojen gazı ile tepkimeye girdiğinde, **en fazla** kaç g su oluşturabilir?

(Na = 23, O = 16, H = 1)

- A) 0,9 B) 1,8 C) 2,7 D) 3,6 E) 5,4

6. 0,2 mol asetonun ($\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$) tamamı yakılıyor.

Buna göre,

I. 0,9 mol O_2 gazı harcanır.

II. 10,8 gram H_2O oluşur.

III. N.K da 13,44 L CO_2 gazı açığa çıkar.

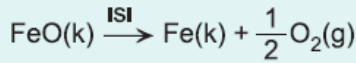
yargılarından hangileri yanlıştır?

(H = 1, O = 16)

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

7. Bir demir filizinin %40'ı FeO dur.

360 gram demir filizi ısıtıldığında,



denklemine göre tamamen ayrışmaktadır.

Buna göre, elde edilen demir metali kaç g dir?

(Fe = 56, O = 16)

- A) 56 B) 112 C) 126 D) 140 E) 168

8. $\text{S}(k) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{SO}_2(g)$

$2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{SO}_3(g)$

$\text{SO}_3(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4(\text{suda})$

Yukarıdaki zincir tepkimelerine göre, 6,4 gram S katısından en fazla kaç tane H_2SO_4 molekülü elde edilir?

(S = 32; Avogadro sayısı = $6 \cdot 10^{23}$)

- A) $3 \cdot 10^{22}$ B) $6 \cdot 10^{22}$ C) $9 \cdot 10^{22}$
D) $1,2 \cdot 10^{23}$ E) $2,4 \cdot 10^{23}$

9. 2,2 gram C_3H_8 (propan) gazının tamamının yanması sonucunda kaç gram CO_2 gazı elde edilir?

(C = 12, H = 1, O = 16)

- A) 2,2 B) 4,4 C) 6,6 D) 13,2 E) 15,4

10. 1,4 gram CO gazının tamamının yanması için N.K da kaç L hava kullanılmalıdır?

(Havanın $\frac{1}{5}$ i O₂ gazıdır; C = 12, O = 16)

- A) 0,56 B) 1,12 C) 2,24 D) 2,8 E) 5,6

11. $\text{MoO}_3 + \text{Zn} \rightarrow \text{Mo}_2\text{O}_3 + \text{ZnO}$

tepkimesinde 24 gram Mo₂O₃ elde ediliyor.

Buna göre, tepkimede harcanan Zn en az kaç g dir?

(Mo = 96, O = 16, Zn = 65; denklem denkleştirilecektir.)

- A) 1,3 B) 2,6 C) 3,9 D) 6,5 E) 19,5

12. $\text{CaCO}_3(\text{k}) \xrightarrow{\text{ISI}} \text{CaO}(\text{k}) + \text{CO}_2(\text{g})$

tepkimesinde açığa çıkan CO₂ gazı normal koşullarda 0,56 litre hacim kaplamaktadır.

Buna göre, tepkimede harcanan CaCO₃ katısı kaç g dir?

(Ca = 40, C = 12, O = 16)

- A) 2,5 B) 12,5 C) 25 D) 37,5 E) 40

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)B, 2)D, 3)A, 4)C, 5)D, 6)A, 7)B, 8)D, 9)C, 10)C, 11)D, 12)A,