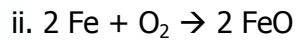
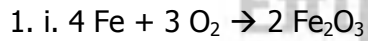


Ασκήσεις στην Οξειδοαναγωγή #1

Άσκηση 1

Απαντήσεις



2. η μάζα του αυξήθηκε (λόγω προσθήκης οξυγόνου)

3. $m(\text{g}) \text{Fe}_2\text{O}_3 = 6.4\text{g}$ & $m(\text{g}) \text{FeO} = 1.44\text{g}$

τελική μάζα του οξειδωμένου σύρματος είναι $6.4\text{g} + 1.44\text{g} = 7.840 \text{g}$

Άσκηση 2

Απαντήσεις

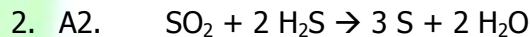
A

1. οξειδωτικό O_2 και αναγωγικό S

2. 11.2 L

B

1. οξειδωτικό SO_2 και αναγωγικό H_2S



3.

I. 25.6g

II. 35.84 L

III. 51.2 g

IV. 25.6g έχουν παραχθεί μέσω αναγωγής και 51.2g μέσω οξείδωσης.

Άσκηση 3

Απαντήσεις

1. οξειδωτικό HNO_3 και αναγωγικό Cu .

2. Η αντίδραση που συμβαίνει είναι:



3. 1.792 λίτρα

4. 7.5 g

5. $C=1M$

Άσκηση 4

Απαντήσεις

1. $3 \text{Cl}_2 + 6 \text{KOH} \rightarrow 5 \text{KCl} + \text{KClO}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$

2. $\text{Cl}_2 \rightarrow$ οξειδωτικό & αναγωγικό

3. οξείδωση $\rightarrow 1/6$, αναγωγή $\rightarrow 5/6$

4. 21.3 g

5. 7.1g

Άσκηση 5

Απαντήσεις

$V(\text{ml})=500$

Άσκηση 6

Απαντήσεις

(mol) 1-προπανόλη 0.25 & Προπανάλη 0.5

