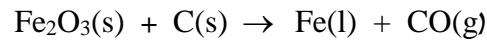


חישוב עם מגיב מגביל

5.5 תרגיל

הגיבו 35.5 גרם של תחמוצת ברזל עם 9.1 גרם גרפיט בטמפרטורה גבוהה לפי הניסוח הלא מאוזן הבא :



כמה גרם ברזל נוזלי נוצר בתגובה וכמה גרם נותר מהמגיב שבעודף?

- א. נוצרו 24.85 גרם ברזל ונותרו 1.18 גרם מהמגיב
- ב. נוצרו 24.85 גרם ברזל ונותרו 0.8 גרם מהמגיב
- ג. נוצרו 28.3 גרם ברזל ונותרו 1.18 גרם מהמגיב
- ד. נוצרו 28.3 גרם ברזל ונותרו 0.8 גרם מהמגיב
- ה. נוצרו 12.4 גרם ברזל ונותרו 0.8 גרם מהמגיב

פתרון 5.5

- א. נוצרו 24.85 גרם ברזל ונותרו 1.18 גרם מהמגיב

5.6 תרגיל

הגיבו 600 מ"ל גז מימן עם 300 מ"ל גז חנקן ונוצר גז אמוניה $\text{NH}_3(\text{g})$ באותם תנאים של לחץ וטמפרטורה.

מהו נפח תערובת הגזים בסוף התגובה?

- א. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 900 מ"ל.
- ב. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 300 מ"ל.
- ג. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 400 מ"ל.
- ד. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 500 מ"ל.
- ה. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 700 מ"ל.

פתרון 5.6

- ג. נפח תערובת הגזים בסוף התגובה הוא 400 מ"ל.