

אלקטרוליזה של מלחים מותכים - חישובים שונים

7.1 תרגיל

התיכו 55.6 גרם $\text{MgBr}_2(\text{s})$ וביצעו אלקטרוליזה של המלח המותך. כתוצאה מתהליך האלקטרוליזה, התקבלו היסודות $\text{Mg}(\text{s})$ ו- $\text{Br}_2(\text{l})$. כמה גרם $\text{Mg}(\text{s})$ התקבלו בתגובה?

א. התקבלו 7.25 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

ב. התקבלו 0.3 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

ג. התקבלו 14.5 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

ד. התקבלו 0.6 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

ה. התקבלו 10.5 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

7.1 פתרון

א. התקבלו 7.25 גרם $\text{Mg}(\text{s})$

7.2 תרגיל

התיכו 123.5 גרם $\text{BaF}_2(\text{s})$ וביצעו אלקטרוליזה של המלח המותך. כתוצאה מתהליך האלקטרוליזה, התקבלו היסודות $\text{Ba}(\text{s})$ ו- $\text{F}_2(\text{g})$. מהו נפח גז הפלואור שהתקבל בתגובה בתנאי החדר? התקבלו 8.8 ליטר גז.

א. התקבלו 35.2 ליטר גז.

ב. התקבלו 17.6 ליטר גז.

ג. התקבלו 22 ליטר גז.

ד. התקבלו 25 ליטר גז.

7.2 פתרון

ב. התקבלו 17.6 ליטר גז.