

## תגובות יסוד עם יסוד – חישובים פשוטים

### תרגיל 5.1

33.4 גרם גופרית  $S_8(s)$  הגיבו עם עודף חמצן והתקבלה התרכובת  $SO_3(g)$ . מהי מסת התרכובת שהתקבלה?

א. 76.6 גרם.

ב. 61.3 גרם.

ג. 52.4 גרם.

ד. 92.3 גרם.

ה. 83.5 גרם.

### פתרון 5.1

ה. 83.5 גרם.

### תרגיל 5.2

על מנת לייצר 100 גרם  $CO_2(g)$  הגיבו גז חמצן עם גרפיט. כמה גרם חמצן יש להגיב על מנת לקבל את כמות ה-  $CO_2(g)$  הרצויה?

א. 72.7 גרם.

ב. 36.4 גרם.

ג. 145.4 גרם.

ד. 14.5 גרם.

ה. 65.3 גרם.

### פתרון 5.2

א. 72.7 גרם.

### תרגיל 5.3

הגיבו 3 ליטר גז מימן עם כמות מספקת של גז כלור. כמה ליטר גז  $HCl(g)$  ניתן לקבל מתגובה זו באותם תנאים של לחץ וטמפרטורה?

א. 2 ליטר

ב. 6 ליטר

ג. 12 ליטר

ד. 1.5 ליטר

ה. 3 ליטר

### פתרון 5.3

ב. 6 ליטר.

### תרגיל 5.4

כאשר מגיבים 500 מ"ל גז חמצן עם 200 מ"ל גז חנקן, באותם תנאים של לחץ וטמפרטורה, מקבלים 200 מ"ל של תרכובת לא ידועה. מהי נוסחת התרכובת?

א.  $\text{NO}_3$

ב.  $\text{NO}_2$

ג.  $\text{NO}$

ד.  $\text{N}_2\text{O}$

ה.  $\text{N}_2\text{O}_5$

### פתרון 5.4

ה.  $\text{N}_2\text{O}_5$