

קביעת נוסחה אמפירית מנתוני שריפה של חומר אורגני

2.5 תרגיל

בשרפת דוגמת חומר אורגני שמסתה 3.87 גרם התקבלו 5.8 גרם פחמן דו חמצני, CO_2 ו-1.2 גרם מים, H_2O .
מהי הנוסחה האמפירית של החומר?

א. CH_3O

ב. CH_2O

ג. $\text{C}_3\text{H}_3\text{O}$

ד. CHO

ה. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$

פתרון 2.5:

ד. CHO