

קביעת נוסחה אמפירית מנתוני מסה

2.1 תרגיל

באנליזה כמותית של תרכובת נעלמת נמצא שהיא מכילה 4.04 גרם מהיסוד Mg ו-2.66 גרם מהיסוד O. מהי הנוסחה האמפירית של התרכובת?

א. MgO_2

ב. MgO_3

ג. Mg_2O_2

ד. MgO

ה. Mg_2O

פתרון 2.1:

ד. MgO

2.2 תרגיל

באנליזה כמותית של תרכובת נעלמת נמצא שהיא מכילה 31.9 גרם מהיסוד K, 28.9 גרם מהיסוד Cl ו-39.2 גרם מהיסוד O? מהי הנוסחה האמפירית של התרכובת?

א. KCl_2O_3

ב. KCl_3O

ג. KClO_2

ד. K_3ClO_3

ה. KClO_3

פתרון 2.2:

ה. KClO_3