

משימה דיאגנוסטית: האם אני נטראלי?

1. נכניס סרט מגנזיום שמסתו 0.1 גרם ל- 50 מ"ל תמיסת חומצה כלורית בריכוז 0.2M. ניסוח נטו של התגובה המתרחשת הוא:



א. האם לדעתך, התמיסה בתום התהליך חומצית, בסיסית או ניטרלית? נמק את תשובתך.

ב. נטבול נייר pH.

מהו תחום ה-pH של התמיסה שהתקבלה? _____

ג. הצע הסבר לתוצאות הבדיקה בסעיף ב'. התייחס גם לתשובתך בסעיף א'.

לפניך תשובות של תלמידים לסעיף א' בשאלה הקודמת:

(א) יעל: התמיסה ניטרלית כיוון שבניסוח התגובה אחד התוצרים הוא מים.

(ב) דן: מגנזיום הוא בסיס המגיב עם יוני ההידרוניום - חומצה. מתרחש תהליך חומצה - בסיס. המגנזיום נעלם, אך לא הגיב עם כל החומצה ולכן התמיסה חומצית.

(ג) עומר: התמיסה חומצית, כיוון שהכנסנו חומצה.

(ד) גל: התמיסה חומצית, כיוון שלא הכנסנו מספיק מגנזיום שיגיב עם כל החומצה.

(ה) תמר: התמיסה חומצית כיוון שבניסוח התגובה מופיעים יוני הידרוניום.

2. בחר 2 תשובות שאינן נכונות ונמק מדוע אינן נכונות.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!