

## משימה דיאגנוסטית: תגובת סתירה - מהי מסתירה?



בשלוש כוסות נפרדות A, B, ו-C ערבבו נפחים שונים של תמיסת חומצה ושל תמיסת בסיס על פי הנתון בטבלה.

1. השלם את הטבלה.

תחום ה-pH של התמיסה לאחר הערבוב (חומצי, בסיסי, ניטרלי)	ניסוח נטו של התגובה שהתרחשה	תמיסת NaOH 1M	תמיסת HCl 1M	מס' הכוס
		100 מ"ל	100 מ"ל	A
		100 מ"ל	50 מ"ל	B
		50 מ"ל	100 מ"ל	C

נתונים ארבעה איורים: א, ב, ג, ד. שלושה מהאיורים מתארים באופן סכמתי את החלקיקים הנמצאים בכוסות C-A, לאחר הערבוב.

2. התאם לכל אחת מהכוסות C-A את אחד מהאיורים א-ד.

לכוס A מתאים איור \_\_\_\_\_

לכוס B מתאים איור \_\_\_\_\_

לכוס C מתאים איור \_\_\_\_\_

3. כתוב נימוק לאחת ההתאמות:

---

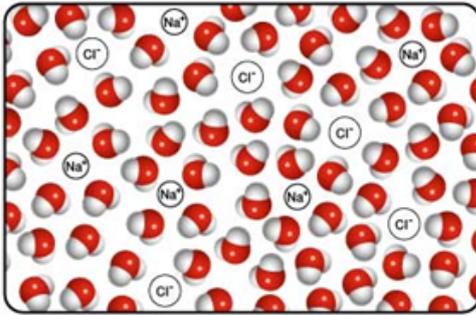


---

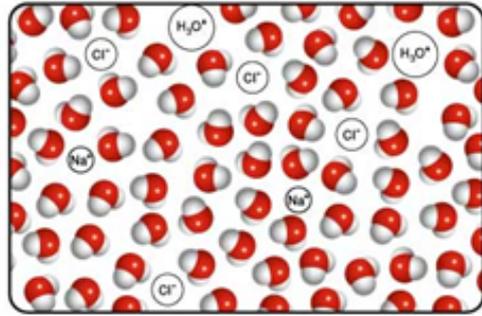


---

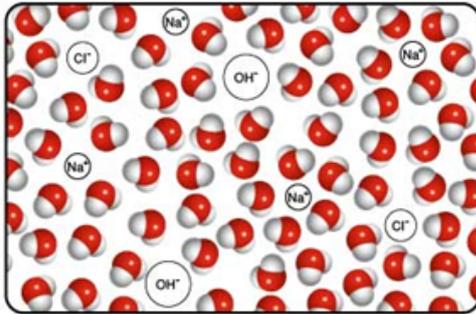
איור ב



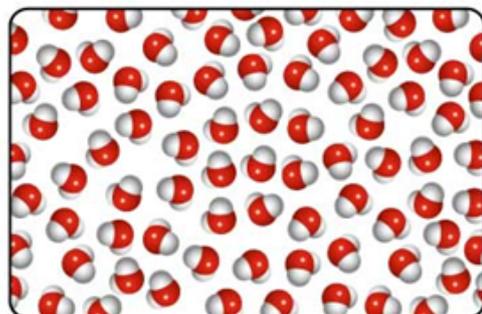
איור א



איור ד



איור ג



### שים לב!

באיורים מוצג מדגם קטן מאוד של חלקיקים.

4. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

### עבודה נעימה!