

משימה דיאגנוסטית: משימה שדורשת ריכוז

1. במעבדה בוצעו מספר ניסויים: "תמיסת אם" שנפחה 150 מ"ל בריכוז 0.1M הוכנה על ידי המסת נחושת כלורית $\text{CuCl}_{2(s)}$ במים. שישה מדגמים של 20 מ"ל מתמיסת האם הועברו לשש כוסות נפרדות שסומנו בספרות (1) – (6).

מס'	היגד	נכון/ לא נכון	ההיגד המתוקן
(1)	ריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בכוס (1) קטן מריכוז יוני $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בתמיסה האם.		
(2)	מספר המולים של יוני הנחושת של יוני הנחושת בכוס (2) קטן ממספר המולים של יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בתמיסת האם.		
(3)	התמיסה בכוס (2) חוממה עד אשר נפחה ירד למחצית. ריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ לאחר החימום גבוה מריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בתמיסת האם.		
(4)	לתמיסה בכוס (3) הוסיפו 20 מ"ל מים. כתוצאה מכך עלה ריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בכוס (3).		
(5)	לתמיסה בכוס (4) הוסיפו 20 מ"ל מים. כתוצאה מכך ירד מספר המולים של יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בכוס (4).		
(6)	לתמיסה בכוס (5) הוסיפו 0.5 גרם $\text{CuCl}_{2(s)}$ וערבבו. כל המוצק התמוסס. כתוצאה מכך עלה ריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$ בכוס (5).		
(7)	לתמיסה בכוס (6) הוסיפו 10 מ"ל מתמיסת האם. כתוצאה מכך עלה ריכוז יוני הנחושת $\text{Cu}^{2+}_{(aq)}$.		

2. בחר את אחד ההיגדים הלא נכונים והסבר מדוע אינו נכון.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קל						היה לי קשה

עבודה נעימה!