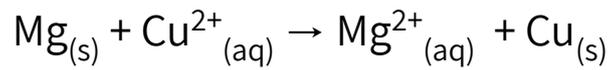
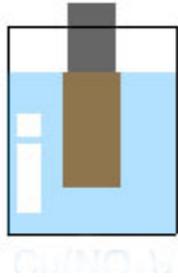


משימה דיאגנוסטית: חמצון חיזור - מה באמת קורה שם?

בוצע הניסוי הבא: מוט מגנזיום, $Mg_{(s)}$ הוכנס לתמיסה מימית של נחושת גופרתית, $CuSO_{4(aq)}$. התרחשה תגובה שבמהלכה ניתן היה לצפות בציפוי חום אדום על פני מוט המגנזיום. כמו כן, צבע התמיסה התבהר. להלן ניסוח התגובה שהתרחשה:



1. קבע אם המסה של המוט בסוף הניסוי (המצופה בנחושת) עלתה, ירדה או לא השתנתה. **נמק.**

2. לפניך טיעונים שעלו ע"י מספר תלמידים כתשובה לשאלה:

תשובות התלמידים	נכון/לא נכון
יובל: מסת המוט עלתה כי נוספה למוט המסה של ציפוי הנחושת.	
רוני: מסת המוט לא השתנתה כי קיים חוק שימור החומר.	
טל: מסת המוט לא השתנתה כי אמנם נוסף ציפוי נחושת אבל גם חלה ירידה במסת המגנזיום כי יוני מגנזיום עוברים מהמתכת לתמיסה.	
דניאל: מסת המוט ירדה כי מסת המגנזיום שהגיב גדולה ממסת הנחושת שנוצרה.	

א. קרא את טיעוני התלמידים וציין בטבלה לגבי כל טיעון האם הוא נכון או לא נכון.

ב. בחר טיעון שאתה חושב שאינו נכון והסבר מדוע אינו נכון.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!