

משימה דיאגנוסטית: מבנה האטום

1. לפניך מספר היגדים. היעזר בטבלה המחזורית והקף את התשובה הנכונה או השלם את החסר כך שיתקבלו היגדים נכונים במלואם.
להזכירך: אלקטרוני הערכיות הם האלקטרונים ברמת האנרגיה האחרונה.

- לאטום גופרית יש _____ אלקטרוני ערכיות.
- המטען החשמלי של הפרוטון הוא _____.
- מטען הגרעין נקבע על פי מספר **פרוטונים** / **נויטרונים** / **פרוטונים ונויטרונים** / **אלקטרונים** באטום.
- המרחק בין אלקטרוני הערכיות לגרעין גדול במקצת באטום **כלור** / **גופרית** לעומת האטום **כלור** / **גופרית**.
- רדיוס האטום קטן לאורך שורה מפני **שם מספר האלקטרונים** / **מטען הגרעין** גדל.
- כוחות **המשיכה** / **דחייה** בין אלקטרון ערכי לבין גרעין גדולים יותר ככל שהמטען הגרעיני **גדל** / **קטן** (בהשוואה בין אטומים בעלי מספר שווה של רמות אנרגיה).
- כוחות **המשיכה** / **הדחייה** בין אלקטרוני הערכיות לבין הגרעין גדולים יותר באטום **כלור** / **גופרית**, מאחר שיש בו יותר **פרוטונים** / **אלקטרונים**.

2. בחר את אחד ההיגדים (ד-ז), ונמק את תשובתך להיגד זה.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!