

משימה הערכה: מבנה האטום

1. לפניך מספר היגדים. היעזר בטבלה המחזורית והקף את התשובה הנכונה / השלם את החסר כך שיתקבלו היגדים נכונים במלואם.
להזכיר: אלקטרוני הערכיות הם האלקטרוני ברמה האחרונה.

- א. לאטום אלומיניום יש ____ אלקטרוני ערכיות.
ב. המטען החשמלי של הנויטרון הוא ____.
ג. מספר הפרוטונים באטום קובע את **מטען הגרעין** / **מספר הנויטרונים** / **מספר האלקטרוני הערכיות** באטום.
ד. המרחק בין אלקטרוני הערכיות לגרעין קטן יותר במקצת באטום **זרחן** / **גופרית** לעומת האטום **זרחן** / **גופרית**.
ה. רדיוס האטום קטן לאורך שורה משמאל לימין מאחר ש**מספר האלקטרוני** / **מטען הגרעין גדל**.
ו. כוחות **המשיכה** / **הדחייה** בין אלקטרון ערכי לבין גרעין הינו קטן יותר ככל שהמטען הגרעיני **גדל** / **קטן** (בהשוואה בין אטומים בעלי מספר שווה של רמות אנרגיה).
ז. כוחות **המשיכה** / **הדחייה** בין אלקטרוני הערכיות לבין גרעין קטנים יותר באטום **זרחן** / **גופרית** מאחר שיש בו פחות **פרוטונים** / **אלקטרוני**.

2. בחר את אחד ההיגדים (ז-ד), 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!