

משימה דיאגנוסטית: מבנה האטום 2

1. לפניך מספר היגדים. העזר בטבלה המחזורית והקף את התשובה הנכונה / השלם את החסר כך שיתקבלו היגדים נכונים במלואם. בחר שניים מתוך ההיגדים א, ב, ה ועבורם נמק את תשובותיך.

להזכירכם: אלקטרוני הערכיות הם האלקטרונים ברמה האחרונה.

א. כוחות המשיכה / דחייה בין אלקטרוני הערכיות לגרעין גדולים יותר באטום כלור / ברום כי יש לו פחות פרוטונים / רמות אנרגיה מאוכלסות.

ב. המרחק בין אלקטרוני הערכיות לגרעין גדול יותר באטום כלור / ברום כי יש לו יותר פרוטונים / רמות אנרגיה מאוכלסות.

ג. לאטום ברום יש _____ רמות אנרגיה מאוכלסות.

ד. מטען הגרעין של אטום כלור שווה ל- _____ .

ה. כוח המשיכה / דחייה בין אלקטרון ערכי לגרעין גדול יותר ככל שהמטען הגרעיני גדל / קטן (בהשוואה בין אטומים בעלי מספר רמות אנרגיה שווה).

ו. המטען החשמלי של האלקטרון הוא _____ .

ז. רדיוס האטום גדל ככל ש- מספר רמות האנרגיה המאוכלסות / מטען הגרעין גדל.

ח. מטען הגרעין נקבע על ידי מספר הפרוטונים / נויטרונים / פרוטונים ונויטרונים / אלקטרונים באטום.

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!