

משימה דיאגנוסטית: מבנה וקישור - הקשר הקוטבי

ההיגדים הבאים מתייחסים למאפיינים של הקשר הקוולנטי הקוטבי.

- עבור כל היגד הקף בעיגול את התשובה הנכונה.
 - קיים סיכוי **קטן יותר / גדול יותר / שווה** למצוא את אלקטרוני הקשר סביב האטום בעל האלקטרושליליות הגבוהה בהשוואה לאטום בעל האלקטרושליליות הנמוכה.
 - קיים מטען חלקי שלילי על האטום ה- **פחות / יותר** אלקטרושלילי ומטען חלקי חיובי על האטום ה- **פחות / יותר** אלקטרושלילי.
 - קיימת **משיכה / דחייה** בין האטומים הטעונים מטען חשמלי חלקי מנוגד.
 - כוחות המשיכה בין האטומים בעלי רדיוסים דומים הקשורים בקשר קוולנטי קוטבי גדלים ככל שגודל המטען החלקי שלהם **גדל / קטן**.

הטבלה הבאה מתייחסת לאטומי פחמן, C, חמצן, O, ומימן, H, בודדים:

אטום	O	C	H
אלקטרושליליות	3.5	2.5	2.1

ההיגדים הבאים מתייחסים לקשר O-H ו- C-H.

- עבור כל היגד הקף בעיגול את התשובה הנכונה.
 - כוחות המשיכה בין אלקטרוני הקשר לבין הגרעין של אטום פחמן **קטנים / גדולים** יותר מכוחות המשיכה בין האלקטרונים הקושרים לבין הגרעין של אטום חמצן.
 - ההפרש באלקטרושליליות בקשר O-H **קטן / גדול** יותר מאשר בקשר C-H.
 - המטען החשמלי החלקי של אטום המימן בקשר O-H **קטן מ / גדול מ / שווה ל** מטען החשמלי החלקי של אטום המימן בקשר C-H.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קל						היה לי קשה

עבודה נעימה!