

דף עבודה בנושא: מבנה האטום

1- האטום בנוי מ 2 חלקים עיקריים:

גרעין במרכז וענן אלקטרונים ובו אלקטרונים אשר נעים מסביב.

בין הגרעין לאלקטרונים יש ריק

ענו:

2- החלקיקים באטום הם בעצם חסרונים:

פרוטונים - מטען חשמלי חיובי/שלילי אפס

ניטרונים - מטען חשמלי חיובי/שלילי אפס

אלקטרונים- מטען חשמלי חיובי/שלילי אפס

3- בין החלקיקים באטום נמצאים כוחות חסרונים:

בין פרוטונים לפרוטונים קיימים כוחות משיכה/דחייה

בין אלקטרונים לאלקטרונים קיימים כוחות משיכה/ דחייה

בין פרוטונים לאלקטרונים קיימים כוחות משיכה/ דחייה.

4- באטום ניטרלי – מספר אלקטרונים שווה ל/ שונה מ מספר פרוטונים.

באטום **מספר הפרוטונים** נשאר קבוע ולא משתנה ולכן הוא משמש כמספר הזיהוי של האטום ונקרא **מספר אטומי**.

התבוננו ברשימת היסודות בטבלת היסודות בסוף הספר:

בכל משבצת מופיע מספר, זהו **המספר האטומי** של היסוד (=מספר הפרוטונים)

בכל משבצת מופיעות אותיות באנגלית – זהו **הסמל הכימי** של היסוד

וכן שם היסוד בעברית.

מלאו את הטבלה הבאה על פי הדוגמה:

שם היסוד	סמל כימי	מספר אטומי	מספר פרוטונים	מספר אלקטרונים
מימן	H	1	1	1
הליום	He			
חמצן	O			
אלומיניום	Al			
כלור	Cl			
פלואור	F			
פחמן	C			

בהצלחה!