

דף עבודה בנושא יונים

גם יונים ניתן לסמן בסימון ייחודי.

יון- אטום בעל מטען חיובי או שלילי . (אטום בו מספר האלקטרונים והפרוטונים שווה)

לדוגמה:

היסוד וסימונו	מספר הפרוטונים	מספר האלקטרונים	המטען	סימון של היון
נתרן Na	11	10	מטען חיובי אחד	Na^+
חמצן O	8	10	2 מטענים שליליים	O^{2-}

מה מציין הסימן - ? מה מציין הסימן + ?

.....

מה מציינת הספרה 2 בסימן של יון החמצן ?

.....

כיצד נכתב המטען של היון ? היכן הסימון מופיע?

.....

ו. כתבו בטבלה מהו סימונו ומטענו של כל אחד מהחלקיקים הבאים וסמנו אותו בסימון המקובל :

היסוד וסימונו	מספר הפרוטונים	מספר האלקטרונים	המטען	סימון של היון
כלור	17	18		
יוד	53	54		
אלומיניום	13	10		
גפרית	16	18		
מגנזיום	12	10		
מימן	1	0		
סידן	20	18		
פלואור	9	10		
ברזל	26	23		

ז. ציינו לגבי כל אחד מן החלקיקים הבאים האם הוא יון חיובי או יון שלילי

N^{3-}

Cu^{2+}

Cl^-

Br^-

Ag^-

Rb^+