

דף עבודה : יונים ואטומים

חלק א' - מלאו את הטבלה הבאה - היעזרו בטבלת היסודות .

שם היסוד	סמל כימי	מספר אטומי	מטען האטום או היום	מספר פרוטונים	מספר אלקטרונים	אטום נייטרלי / יון חיובי / יון שלילי
סידן				20	18	
				17	18	
		6	0			
חמצן					10	
			0	3		
		11	+1			
				13	10	
פלואור		9			10	
חנקן			0	7		
				26	26	

חלק ב' - ענו על השאלות הבאות:

1. חלקיק שבו מספר האלקטרונים גדול ממספר הפרוטונים נקרא

2. חלקיק שבו מספר האלקטרונים קטן ממספר הפרוטונים נקרא

3. הסבירו מדוע האטום נייטרלי?

4. אטום שמסר אלקטרון הופל ל

5. אטום שקיבל אלקטרון הופך ל