

# קורס הכנה מלא לבגרות בפיזיקה

פרק 40

## האטום - התפתחות הסטורית ומודל האטום של בוהר

1 ..... התפתחות הסטורית ומודל האטום של בוהר

## התפתחות היסטורית ומודל האטום של בוהר:

### שאלות:

#### (1) תרגיל 1 – אטום מימן

- איזו אינטראקציה תתרחש בין גז מימן ברמת היסוד ובין:
- אלקטרונים בעלי אנרגיה קינטית של 12 אלקטרון וולט?
  - פוטונים בעלי אנרגיה של 12 אלקטרון וולט?
  - פוטונים בעלי אנרגיה של 15 אלקטרון וולט?
  - אלקטרונים בעלי אנרגיה קינטית של 15 אלקטרון וולט?
- היעזרו בדיאגרמה לרמות אנרגיה של אטום מימן.

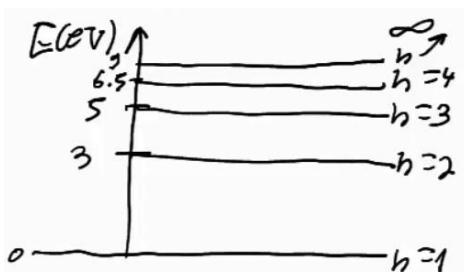
#### (2) תרגיל 2 – אטום מימן

- בניסוי מסוים העבירו דרך גז מימן חד אטומי ברמת היסוד אלקטרונים שהואצו לאנרגיה קינטית של 13 אלקטרון וולט.
- כיצד ייראה ספקטרום הפליטה של גז זה?
  - מה הערכים האפשריים של האנרגיה הקינטית לאלקטרונים שהואצו לאחר מעברם בגז?
  - מה השינוי ברדיוס של האלקטרונים הקשורים שעוררו לרמה הגבוהה ביותר?

#### (3) תרגיל 3 – אטום מימן

- בניסוי נוסף הקרינו גז מימן ברמת היסוד בפוטונים בעלי אורך גל גדול ושווה מ-100 ננומטר, וקטן או שווה מ-400 ננומטר.
- כיצד ייראה ספקטרום הבליעה של הגז?
  - כיצד ייראה ספקטרום הפליטה של הגז?
  - מהי האנרגיה הקינטית של האלקטרון האנרגטי ביותר?

#### (4) גזים אחרים – תרגיל 1



- נתונה דיאגרמת רמות האנרגיה של גז מסויים:
- איזו אינטראקציה תתרחש אם נקרין את הגז בפוטונים בעלי אנרגיה של 6 אלקטרון וולט?
  - איזו אינטראקציה תתרחש אם נאיץ אל הגז אלקטרונים בעלי אנרגיה קינטית של 6 אלקטרון וולט?
  - במידה ותתרחש אינטראקציה עם הגז, תאר מה יקרה לאחר מכן.

**5) גזים אחרים – תרגיל 2**

מעבירים דרך גז לא ידוע אור בטווח אורכי גל של:  $180\text{nm} \leq \lambda \leq 700\text{nm}$ .  
מקבלים ספקטרום בליעה בו חסרים 3 אורכי גל:  $\lambda_1 = 620\text{nm}$ ,  $\lambda_2 = 400\text{nm}$ ,  
 $\lambda_3 = 248\text{nm}$ .

- חשבו ושרטטו את דיאגרמת רמות האנרגיה של גז זה.
- כמה קווים ספקטרליים יהיו בספקטרום הפליטה במצב המתואר למעלה?
- מאיצים אלקטרונים במתח של 5.5 וולט ולאחר מכן מכוונים אותם לתוך גז זה שנמצא מחדש ברמת היסוד.  
עם איזה אנרגיה קינטית יכולים האלקטרונים החופשיים להמשיך לאחר מעברם בגז?

**6) גזים אחרים – תרגיל 3**



בניסוי מסוים הוקרן גז לא ידוע באור  
בספקטרום רציף בתחום אורכי הגל  
של:  $100\text{nm} \leq \lambda \leq 500\text{nm}$ .  
ספקטרום הבליעה של הגז כולל 3 קווים

דקים חשוכים, ותחום רציף חשוך כמתואר בתרשים.

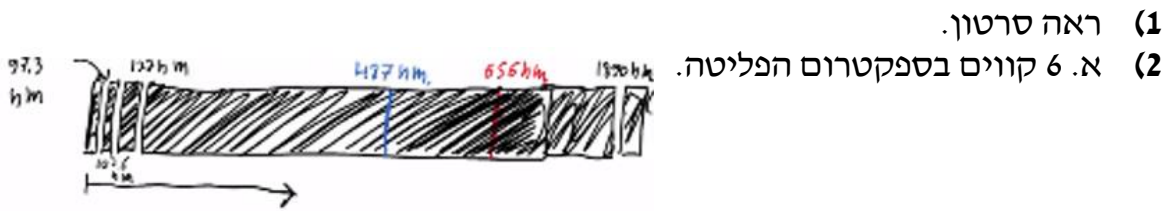
- חשבו את הפרשי האנרגיה של 3 הרמות המעוררות האפשריות לחישוב ביחס לרמת היסוד.
- ענו על הסעיפים הבאים:

- הסבירו מדוע קיימת בליעה רציפה -  $\lambda \leq 155\text{nm}$ .
- חשבו את האנרגיה הדרושה ליינון אטום זה.
- שרטטו דיאגרמת רמות אנרגיה לאטום. בחרו את אנרגיית רמת היסוד כרצונכם.
- חשבו את אורכי הגל הנפלטים באטום זה.
- מה המהירות המקסימלית של אלקטרון שיפלט מאטום זה?

**7) אטומים דמויי מימן – תרגיל**

- שרטטו את 5 רמות האנרגיה הראשונות של הליום דמוי מימן + רמת היינון.
- מאיצים אלקטרונים חופשיים במתח של 50 וולט ואז יורים אותם לתוך גז זה.
  - עד איזה רמה יעוררו האלקטרונים הקשורים?
  - עם איזה אנרגיה קינטית יכולים לצאת האלקטרונים החופשיים?
- כמה קווי פליטה יהיו בספקטרום הפליטה של הליום זה, ומה אורכי הגל שלהם?
- מאירים על גז זה בפוטונים בעלי אורך גל 62 ננומטר. תארו מה יקרה.

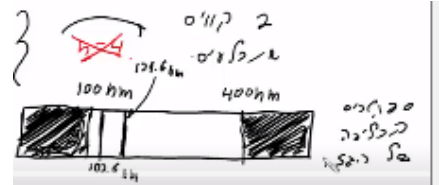
תשובות סופיות:



- ב. 1.  $E_k = 13eV$  - לא תהיה מסירה.  
 2.  $E_k = 2.8eV$  ← מסירה של  $10.2eV$   
 3.  $E_k = 0.91eV$  ← מסירה של  $12.09eV$   
 4.  $E_k = 0.25eV$  ← מסירה של  $12.75eV$

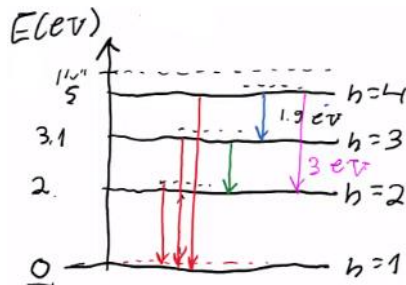
ג.  $7.93 \cdot 10^{-10} m$

- (3) א. ב. ראה סרטון. ג.  $2.42 \cdot 10^{-19} J$



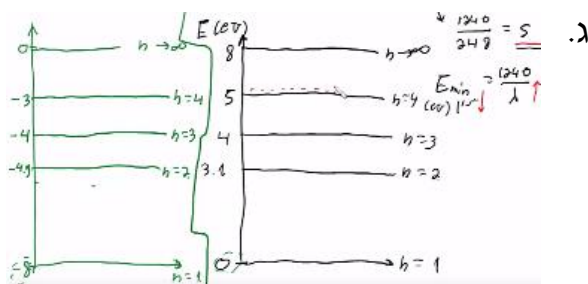
- (4) ראה סרטון.

- (5) א.  $E_3 = 5eV, E_2 = 3.1eV, E_1 = 2eV$



- ב. 6 קווים בספקטרום הפליטה. ג. ראה סרטון.

- (6) א.  $\Delta E_{1 \rightarrow 2} = 3.1eV, \Delta E_{1 \rightarrow 3} = 4eV, \Delta E_{1 \rightarrow 4} = 5eV$

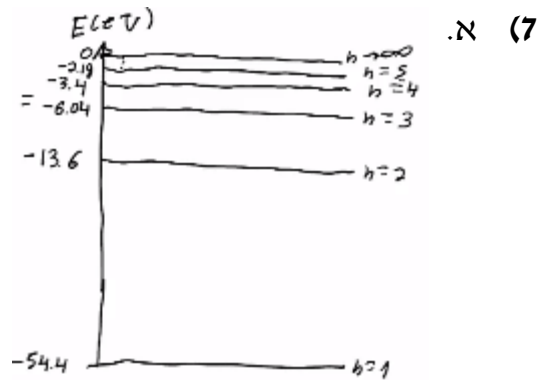


- ב. ii.  $8eV$

ד.  $\lambda_{4 \rightarrow 3} = 1378nm, \lambda_{3 \rightarrow 1} = 248nm, \lambda_{2 \rightarrow 2} = 653nm, \lambda_{1 \rightarrow 3} = 1240nm$   
 $\lambda_{6 \rightarrow 2} = 400nm, \lambda_{5 \rightarrow 1} = 310nm$

ה.  $1.24 \cdot 10^6 \frac{m}{sec}$

ב.i. עירור עד רמה  $n = 4$ .



ב.i.  $E_k = 52\text{eV}$ ,  $E_{k_{1 \rightarrow 2}} = 11.2\text{eV}$ ,  $E_{k_{1 \rightarrow 3}} = 3.64\text{eV}$ ,  $E_{k_{1 \rightarrow 4}} = 1\text{eV}$ .

ג. 6 קווים ספקטרליים:

ד.  $\lambda_1 = 470\text{nm}$ ,  $\lambda_2 = 122\text{nm}$ ,  $\lambda_3 = 24.3\text{nm}$ ,  $\lambda_4 = 164\text{nm}$ ,  $\lambda_5 = 25.6\text{nm}$ ,  $\lambda_6 = 30.4\text{nm}$ .

ד. ראה סרטון.