

תלמידי כיתות י'-י"ב ממריאים להצלחה
בלימודי פיזיקה ומתמטיקה לבגרות עם

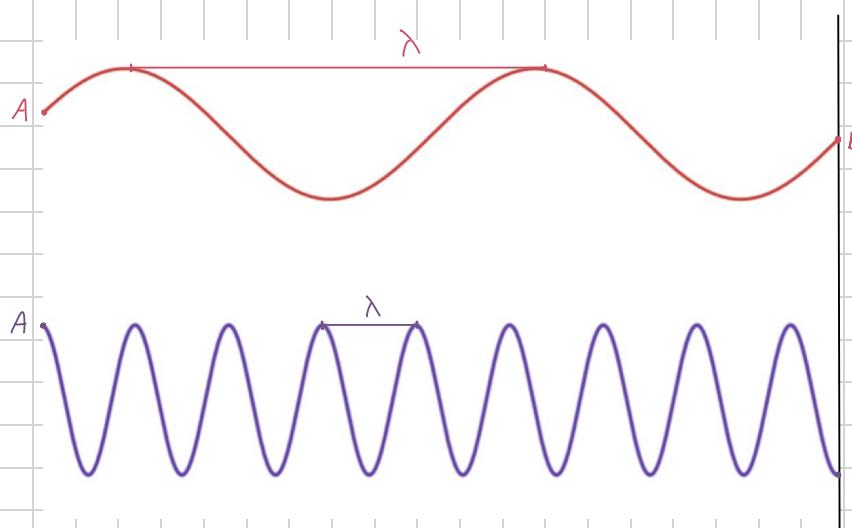


להצטרפות - חייגו או שלחו הודעה

חנה קדמי: 052-576-0117

הסיכום נכתב על ידי אלרואי לוי

המבחן נערך ב- 1997 ב- 3 יחידות אינטגרל וקטורית ופיזיקה 1



הארון λ - המרחק בין הנקודות A ו- B אשר על אותו קו שמשתתף ב波动.

f : גודל אוניברסיטאי איזוטרופי. כוחו של מושך גוף יחסית לכוחו של מושך גוף אחר.

ככל שliğin גודל גוף הולך והוא מושך גוף אחר יותר ובהצלחה. כלומר גוף לא מושך גוף אחר.

בגלל גודל גוף מושך גוף אחר נושא כוח - מושך גוף אחר כוח - מושך גוף.

$$f = \frac{1}{T}, \quad T = \frac{1}{f}$$

: C מהירות האור אריך.

$$\Delta x = V \cdot t$$

: f גודל גוף.

$$\lambda = C \cdot \frac{T}{f}$$

: λ גודל גוף.

$$\lambda = C \cdot \frac{1}{f} = \frac{C}{f}$$

$$\boxed{\lambda = C \cdot T = \frac{C}{f}}$$

: T נושא כוח.

הוויה גודל גוף :

$$V = C \cdot \text{זמן}$$

וכן עלי ידי אלחואי לוי

. Ph, E_{ph} : גירק של חומר כלשהו, גירק כימי

ככל שהוא יונק יותר מזמין יונק, אז גירק הימן יהיה יותר מזמין.

: 70

ככל שהוא יונק יותר מזמין גירק יונק, אז גירק הימן יהיה יותר מזמין.

: פוטו-אנטנסים פוטומטרים נורמיים

$$E_{ph} = h \cdot f : \text{פוטו-אנטנסים}$$

. גירק הימן יהיה יותר מזמין אם גירק הימן יהיה יותר מזמין.

. 6 רינגיון פוטומטרים נורמיים - פוטומטרים נורמיים : גירק הימן יהיה יותר מזמין.

: פוטומטרים נורמיים גירק הימן יהיה יותר מזמין.

: גירק נורמי כימי פוטומטרים נורמיים

$$6.63 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$$

$$1 \text{ ev} = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

$$\begin{array}{c} \text{פוטומטרים נורמיים} \\ h \\ \swarrow \quad \searrow \end{array}$$

$$4.14 \cdot 10^{-15} \text{ ev} \cdot s = 4.14 \cdot 10^{-15} \cdot (1.6 \cdot 10^{-19}) = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$$

: גירק הימן יהיה יותר מזמין.

. גירק הימן יהיה יותר מזמין נורמי כימי $h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$: גירק נורמי *

. גירק נורמי כימי נורמי כימי $h = 4.14 \cdot 10^{-15} \text{ ev} \cdot s$: גירק נורמי *

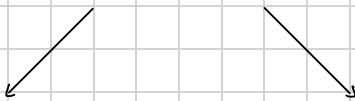
סוכם על ידי:
אלחואי לוי

$$(\text{ev}) E_{ph} = \frac{12,400}{\lambda (\text{\AA})} = \frac{1240}{\lambda (\text{nm})}$$

$$\left(\begin{array}{l} 1 \cdot \text{\AA} = 10^{-10} \text{ m} \\ 1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m} \end{array} \right)$$

$$C = \lambda \cdot f$$

$$E_{ph} = h \cdot f = h \cdot \frac{C}{\lambda} \quad f = \frac{C}{\lambda}$$



$$h = 6.63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$$

$$h = 4.14 \cdot 10^{-15} \text{ ev}$$

$$E_{ph} = \frac{6.63 \cdot 10^{-34} \cdot (3 \cdot 10^8)}{\lambda (\text{nm})}$$

$$E_{ph} = \frac{4.14 \cdot 10^{-15} \cdot (3 \cdot 10^8)}{\lambda}$$

נק שפוט גורם λ נקבע על ידי (ev) ו-
הנורמליזציה נקבעה על ידי nm

נק שפוט גורם λ נקבע על ידי (ev) ו-
הנורמליזציה נקבעה על ידי nm

: סביר מכך שפוט גורם λ נקבע על ידי nm

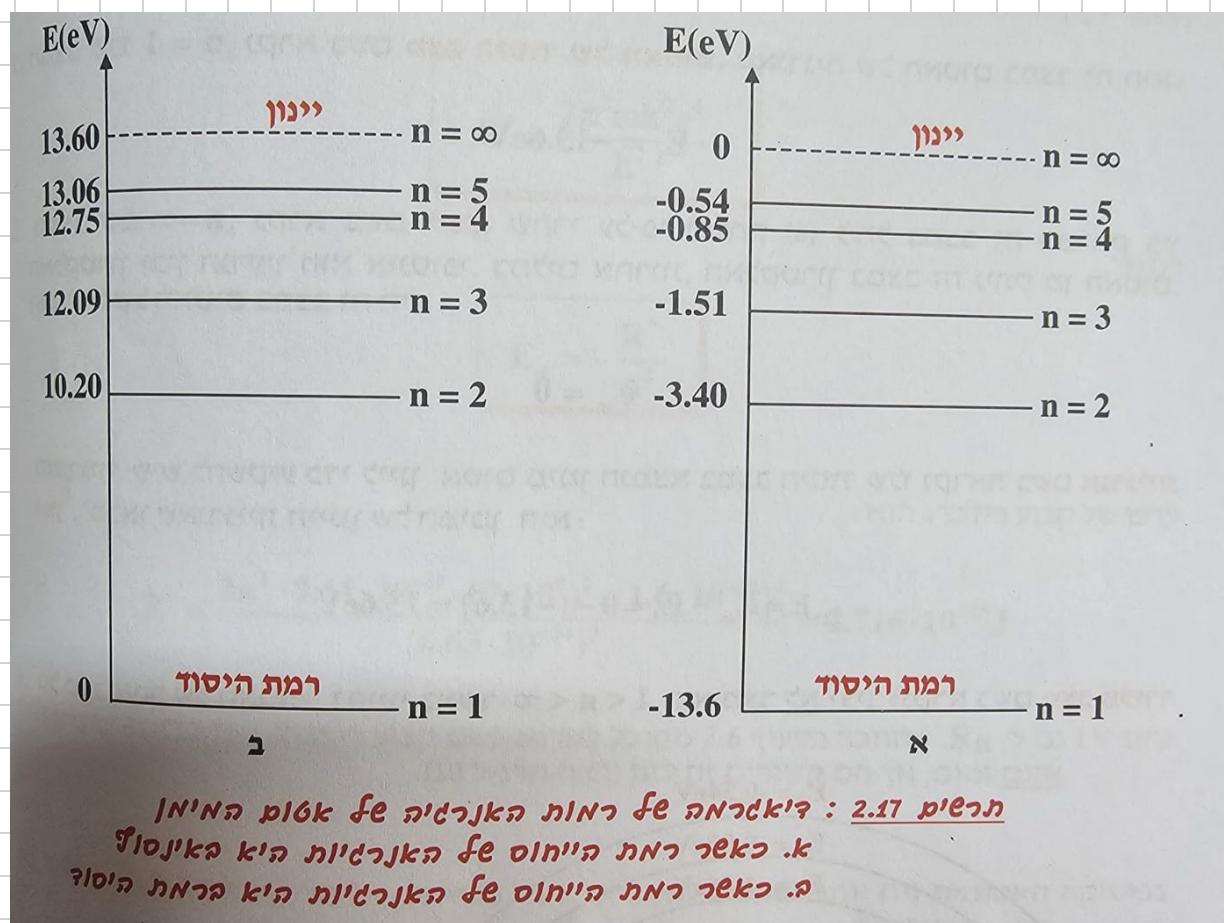
$$= \frac{12.42 \cdot 10^{-7}}{\lambda \cdot 10^{-10}} / : 10^{-10}$$

$$= \frac{12,400}{\lambda \cdot 10^{-10}} = \frac{12,400}{\lambda (\text{\AA})} \quad \checkmark$$

: סביר מכך שפוט גורם λ נקבע על ידי nm

$$= \frac{1240 \cdot 10^{-7}}{\lambda / 10^{-9}} / : 10^{-9} = \frac{1240}{\lambda (\text{nm})} \quad \checkmark$$





תרגיל 2.17: ביצולן של קוות היררכיה נאנו
ג. כורך קומת היינס של היררכיה היברידית
ד. כורך קומת היינס של היררכיה היברידית

$$E_{ph} = h \cdot f = \frac{h \cdot c}{\lambda}$$

$$(eV) E_{ph} = \frac{12,400}{\lambda (\text{\AA})} = \frac{1240}{\lambda (\text{nm})}$$

לעומת גורם (נ) נס用电流

$$\text{ונז} \lambda = 7000 \text{ \AA} = 700 \text{ nm} = 7 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

$$\text{ונז} \lambda = 4000 \text{ \AA} = 400 \text{ nm} = 4 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

: מינימום

. $n=1$: $\int n=2$ 'יהי ראייה נורמה של אטום סידן (f) וסידן מושך מינימום'

$$E_{ph\ 2 \rightarrow 1} = \Delta E_{2 \rightarrow 1} = E_2 - E_1 = -3.4 - (-13.6)$$

$$E_{ph\ 2 \rightarrow 1} = 10.2 \text{ ev}$$

$$(ev) E_{ph} = \frac{12,400}{\lambda (\text{\AA})} = 10.2$$

$$10.2 = \frac{12,400}{\lambda} \Rightarrow \boxed{\lambda = 1215.6 \text{ \AA}} = 1215 \cdot 10^{-10} \text{ m}$$

. פונקציית האנרגיה, פונקציית ה- S של ev הוא 10.2 'יהי ראייה נורמה של אטום סידן'

: מינימום

. $n=2$: $\int n=3$ 'יהי ראייה נורמה של אטום סידן (f) וסידן מושך מינימום'

$$E_{ph\ 3 \rightarrow 2} = \Delta E_{3 \rightarrow 2} = E_3 - E_2 = |10.2 - 12.09| = 1.89$$

$$E_{ph\ 3 \rightarrow 2} = 1.89 \text{ ev}$$

$$(ev) E_{ph} = \frac{1240}{\lambda (\text{nm})} = 1.89$$

$$1.89 = \frac{1240}{\lambda} \Rightarrow \boxed{\lambda = 656.08 \text{ nm}}$$

. nm של ראייה λ : \int העומק של ev הוא מינימום של ראייה נורמה של אטום סידן

לפנינו נציגו גז אחד ורף אחד. $\lambda = 649.21 \text{ nm}$ ו- $E_{ph} = ?$

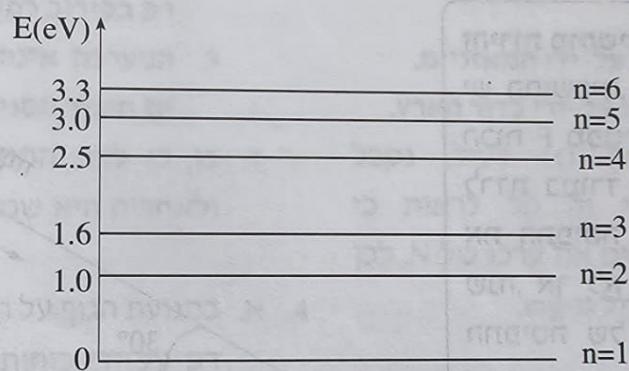
$$(eV) E_{ph} = \frac{1240}{\lambda \text{ (nm)}}$$

$$E_{ph} = \frac{1240}{649.21} = 1.91 \text{ eV}$$

השאלה היא: מתי גז אחד ורף אחד יתגלו?

2. סעיף 3: 1997

3. רוב הקרינה שנפלטת מהשמש היא באורכי גל בתחום הנראה: 4000Å-7000Å. בין השימוש לארץ ניתן נז (טמפרטורת הגז נמוכה מאוד, ואטומי הגז מצויים ברמת היסוד כאשר הם אינם באינטראקציה עם קרינה או עם חלקיקים). רמות האנרגיה של אטומי הגז מתוארות בתרשים ש לפניו. הוכיח את הסכמי שאטום מעורר יבלע פוטון.



א. אילו אורכי גל הנפלטים מן השמש בתחום האור הנראה נבלעים על-ידי הגז שבין השמש לארץ?

ב. אילו אורכי גל בתחום הנראה נפלטים מן האטומים המעוררים?

ג. אלקטרון מתנגש באטום של הגז. באיזה תחום צריכה להיות האנרגיה של האלקטרון, כדי שיעורר את האטום לרמה של 1.0 eV ? הסבר.

3.

lc.

$$7000 \text{ \AA} > \lambda > 4000 \text{ \AA}$$

הנורמה היא שפּרְגָּמַן נוֹרְמָה נוֹרְמָה

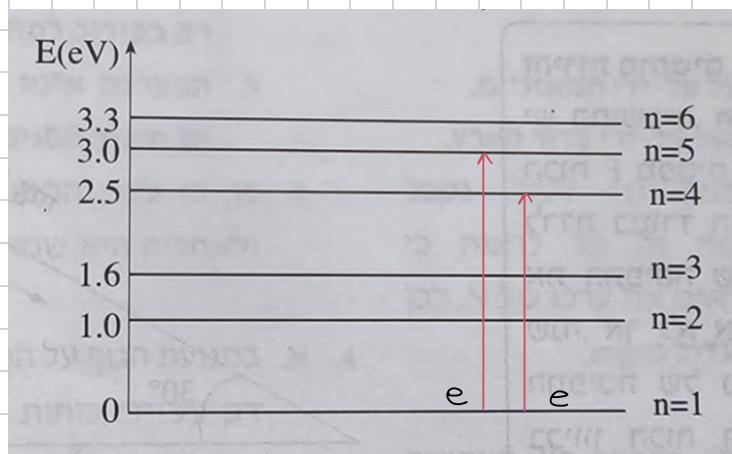
$$(ev) E_{ph} = \frac{12400}{\lambda (\text{\AA})} = \frac{1240}{\lambda (\text{nm})}$$

$$E_{ph} = \frac{12400}{7000} = 1.77 \text{ ev}$$

$$E_{ph} = \frac{12400}{4000} = 3.1 \text{ ev}$$

הנורמה היא שפּרְגָּמַן נוֹרְמָה נוֹרְמָה

$$1.77 \text{ ev} < E_{ph} < 3.1 \text{ ev}$$



הנורמה היא שפּרְגָּמַן סֵלֶן נוֹרְמָה נוֹרְמָה נוֹרְמָה
הנורמה היא שפּרְגָּמַן סֵלֶן נוֹרְמָה נוֹרְמָה נוֹרְמָה

$$n=1 \rightarrow n=4$$

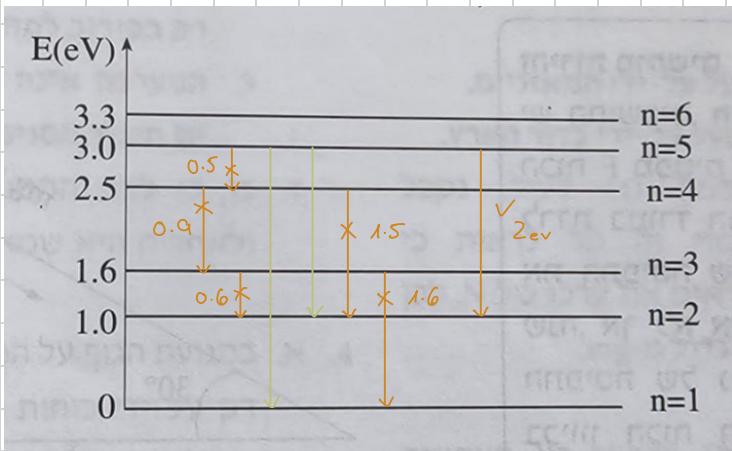
$$n=1 \rightarrow n=5$$

$$E_{ph \ 1 \rightarrow 4} = 2.5 \text{ ev} = \frac{12400}{\lambda (\text{\AA})} \Rightarrow \boxed{\lambda_1 = 4960 \text{ \AA}}$$

$$E_{ph \ 1 \rightarrow 5} = 3 \text{ ev} = \frac{12400}{\lambda (\text{\AA})} \Rightarrow \boxed{\lambda_2 = 4133.33 \text{ \AA}}$$

הנורמה היא שפּרְגָּמַן סֵלֶן נוֹרְמָה נוֹרְמָה נוֹרְמָה

2.



טבלת האנרגיה של האטום הידורי מוצגת ככזה:

$$E_{ph} = 2.5 \text{ eV} \Rightarrow \lambda = 4960 \text{ \AA}$$

$$E_{ph} = 3 \text{ eV} \Rightarrow \lambda = 4133.33 \text{ \AA}$$

$n=2 : n=5 : n=6$ ומשתמשים בפער האנרגיה בין הליינרים כפער האנרגיה בין הליינרים $\Delta E = 12400 \text{ eV}$

$$E_{ph} = 3 - 1 = 2 \text{ eV} = \frac{12400}{\lambda (\text{\AA})}$$

$$\lambda = \frac{12400}{\lambda} \Rightarrow$$

$$\lambda_3 = 6200 \text{ \AA}$$

לפער האנרגיה בין הליינרים $\lambda_1 = 4960 \text{ \AA}$

$$\lambda_2 = 4133.33 \text{ \AA}$$

3.

השאלה - מהו אורך הגל של האור שפוגע בחלקיק המטען בפער האנרגיה?

השאלה מבקשת למצוא אורך הגל λ אשר שווה לפער האנרגיה ΔE . נזכיר כי פער האנרגיה הוא סכום האנרגיות הנקוטות מהתרכזות, כלומר $\Delta E = E_2 - E_1$.

לפניהם נראים צבעים אדמדם וסגולים. אולם מוקדם מכך, ב-1871, גוטליב פון פזול (Friedrich Gotthilf von Poggendorff) מין פיזיקאי גרמני, נזכר בפעם הראשונה במאמריו של הפלרט שפיגלמן, כי צבעם של מינרלים אדמדם וסגולים נובע מהתפקידם כבבאים או קצרים.

לפניכם תרשים של מינרלים אדמדם וסגולים. אולם מוקדם מכך, ב-1871, גוטליב פון פזול (Friedrich Gotthilf von Poggendorff) מין פיזיקאי גרמני, נזכר במאמריו של הפלרט שפיגלמן, כי צבעם של מינרלים אדמדם וסגולים נובע מהתפקידם כבבאים או קצרים.

כ' ב' פיזיולוגיה:

כ' ב' גוטליב פון פזול (Friedrich Gotthilf von Poggendorff) מין פיזיקאי גרמני, נזכר במאמריו של הפלרט שפיגלמן, כי צבעם של מינרלים אדמדם וסגולים נובע מהתפקידם כבבאים או קצרים. גוטליב פון פזול (Friedrich Gotthilf von Poggendorff) מין פיזיקאי גרמני, נזכר במאמריו של הפלרט שפיגלמן, כי צבעם של מינרלים אדמדם וסגולים נובע מהתפקידם כבבאים או קצרים.

כ' ב' :

כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.

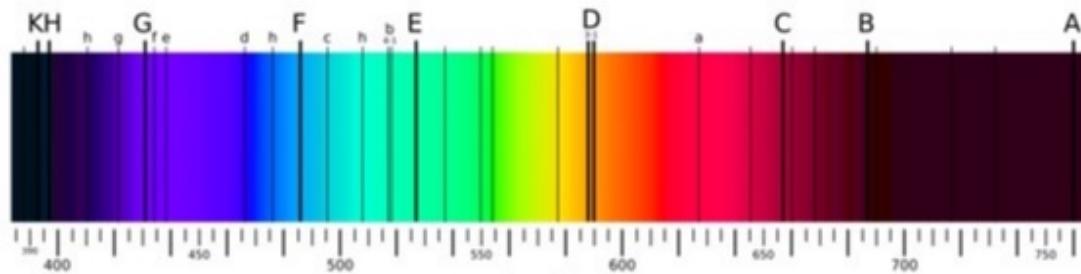
כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.

כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.

כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.

(כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.)

כ' ב' נובע מכך, כי מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים. מינרלים אדמדם וסגולים הם מינרלים לא-טיטניים.



סוכם על ידי -
אלתוראי לוי

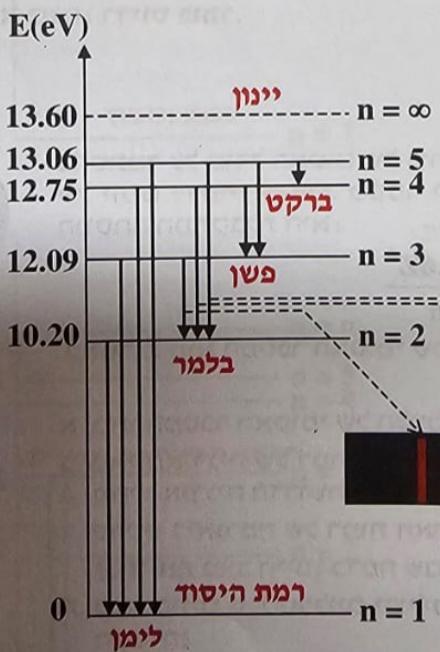
וְאַתָּה גִּנְעֹן וְאַתָּה נֵגֶן

בנ"א, בזורקי ה- γ מ- $n=1$ עד $n=5$ קייהם גיאן - אך לא ב- $n=1$ ו- $n=2$. ב- $n=1$ יש לנו אטום אחד בלבד ו- $n=2$ יש לנו אטומים זוגיים.

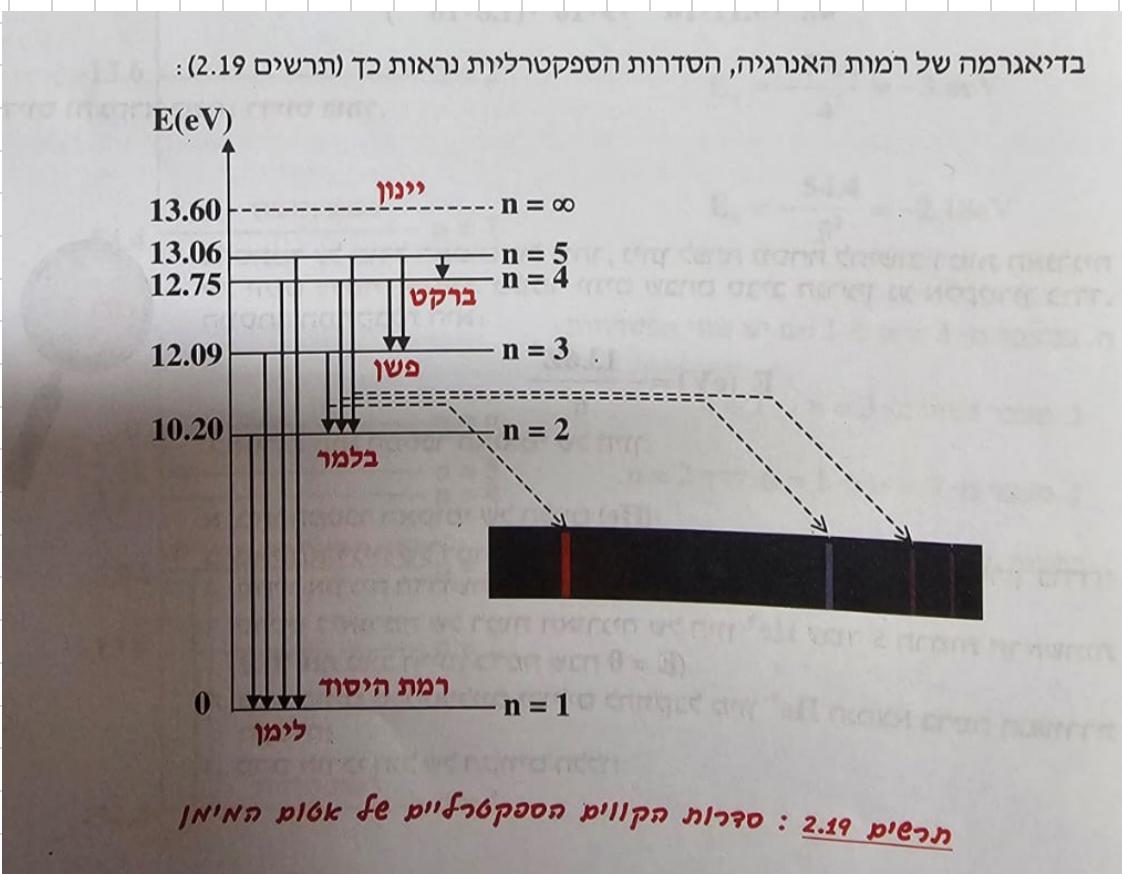
בזורקי ה- γ מ- $n=2$ עד $n=\infty$ קיימים זוגיים - אך לא ב- $n=2$ ו- $n=3$. ב- $n=2$ יש לנו זוג אחד בלבד ו- $n=3$ יש לנו זוג זוג אחד.

לפיכך, מ- $n=1$ ועד $n=\infty$ יש לנו זוג זוג אחד ב- $n=2$ ו- $n=3$.

בדיאגרמה של רמות האנרגיה, הסדרות הספקטרליות נראות כך (תרשים 2.19):



תרשים 2.19 : סדרות קווינט הספקטרליות של אטום הניאן



$$E_n = \frac{-R^*}{n^2}$$

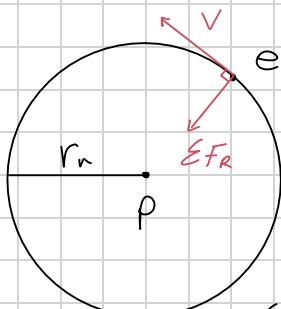
נמצא R^*

$$R^* = \frac{2\pi^2 \cdot K^2 \cdot m_e \cdot e^4}{h^2} = \frac{m_e \cdot e^2}{8 \cdot \epsilon_0^2 \cdot h^2} = 13.6 \text{ (ev)} = 13.6 \text{ (GeV בונקר)}$$

$$r_n = r_1 \cdot n^2$$

$$r_1 = \frac{h^2}{4\pi^2 \cdot m_e \cdot K \cdot e^2} = 0.529 \text{ Å} \quad (1 \text{ Å} = 10^{-10} \text{ m})$$

בנוסף ל-10.8 נקבע - ב串联 סדרה נמצאת היחס בין המרחקים בין האטום לבין מרכז האטום. מושג זה מושג באמצעות חישוב המרחק בין מרכז האטום ומרכז האטום.



$$E_Fr = \frac{k \cdot q_1 \cdot q_2}{r^2}$$

$$E_Fr = \frac{mv^2}{r}$$

$$\frac{k \cdot e^2}{r_n^2} = \frac{mv_n^2}{r_n} \Rightarrow$$

$$\boxed{\frac{k \cdot e^2}{r_n} = mv_n^2}$$

$$\textcircled{1} = \frac{(m_e \cdot v_n)^2}{m}$$

$$\underbrace{m_e v_n \cdot r_n}_{\text{אנרגיה}} = n \cdot \frac{h}{2\pi}$$

ההנחתה היא ש- $m_e v_n \cdot r_n = n \cdot \frac{h}{2\pi}$

$\frac{h}{2\pi} : \text{סימולטני של גודל גאומטרי כלשהו}$

$$\boxed{m_e \cdot v_n = \frac{n \cdot h}{r_n \cdot 2\pi}}$$

\textcircled{2}

סוכם על ידי -
אלרואי לוי

הנושאים הקיימים בפיזיקה: גוף ניוטרלי, גוף מטען, גוף המטען נייטרלי.

$$E_n = E_p + E_k = \frac{k \cdot q_p \cdot q_e}{r} + \frac{1}{2} m v^2$$

$$= -\frac{k \cdot e^2}{r_n} + \frac{1}{2} m_e v_n^2 = -\frac{k \cdot e^2}{r_n} + \frac{1}{2} \cdot \frac{k e^2}{r_n}$$

① ו'

: ② - ① נ' ניל'

$$\frac{k \cdot e^2}{r_n} = \frac{(m v_n)^2}{m} = \frac{\left(\frac{n \cdot h}{r_n \cdot 2\pi}\right)^2}{m} \Rightarrow \frac{k \cdot e^2}{r_n} = \frac{n^2 \cdot h^2}{r_n^2 \cdot 4\pi^2 \cdot m}$$

$$r_n = \frac{n^2 \cdot h^2}{k \cdot e^2 \cdot 4\pi^2 \cdot m}$$

היכן גורם גורם.

: גוף נייטרלי וגוף מטען נייטרלי לא מושפע מהכוחות.

$$E_n = \frac{-R^*}{n^2}$$

הוכחה עלאה גורם גורם.

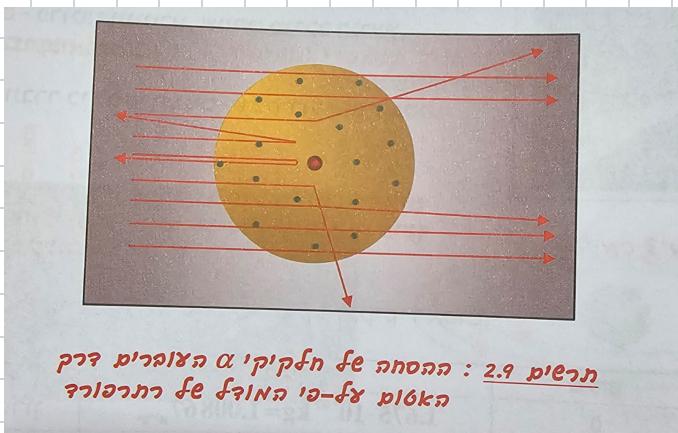
כז. גורם גורם הולך ונעשה נארכ'.

.1. גוף מטען נייטרלי לא מושפע מהכוחות.

.2. גוף מטען מושפע מהכוחות.

.3. גוף מטען מושפע מהכוחות.

כזה הוחזק מ-CNO וO₁₈ כדי לסייע ל-NH₃ ל脱离 מ-H₂.



תרשים 2.9: התACTION ש-המOLEKYL, א' ה-אTTRACTION ב-ב
ה-מOLEKYL ב-ב-ה ה-מOLEKYL ב-ת-ת-ת

כזה נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL.

לכן, חיקוי ה-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL נון-ה-מOLEKYL.

סוכם על ידי -
אלרואי לוי

תלמידי כיתות י'-י"ב ממריאים להצלחה
בלימודי פיזיקה ומתמטיקה לבגרות עם

חלה אקי (אקדמי)

לומדים בכיתה מהבית
קורס הכנה לבגרות אונ-ליין



האמת סיימתי את כיתה ט עם ציון של 56 😂😂
וכשהגעת לשיעורים שלך רק השתררתי 😂😂
וסיים את הבגרות במכניקה בציון 95
תודה על הכל ❤️❤️❤️
אנשים חשבו שאני משוגעת
שהלכתי ל 5 יח' פיזיקה 😂😂😂
את/ה
הודעה קולית (0:17)
תודה על הכלLLL ❤️❤️❤️❤️❤️
חזק 😊😊😊
וואו 😊😊😊😊😊
את אלופה שאין דברים כמו כן!!!
את תצליח בענק בחיים!
את תראי את זה.
יש לך את קר התוכנות להצלחה.
אל תשחחי לשלווח לי הودעה על קר!
שמחה בשביב המן ואוהבת
♥️♥️♥️♥️♥️
22:52

איך עלייך בעולמך!
22:52

עשינו דרך ארוכה יחד 💜💚 22:45
אתה מ�ול
אתה • פיזיוף לבגרות כתה יב *!
הגענו ציוני הבגרות בפיזיקה 😲😲
asmachah شתרשנו לי בפרט כמה קיבלתם 💜❤️
היי חנה, קיבלתי 98
המן בזכותך!!!
תודה רבה 😍😍
וואו זה מדהים!!!!
כל הכבוד לך 🙌🙌🙌🙌🙌
תודה ששיתפה איתי 💕💕💕💕
14:58

היי אמא שלי כתבה לך אבל אני גם אכתוב
קיבלתי 95 בבחינה 95 מגן ויצא 95 סופי
פיזיקה מכנית - חצוני
שאלון: 36361
ציון בחינה 95 ציון שנתי 95
95



סוכם על ידי:
אלרואי לוי