אלקטרוניקה פיסיקלית 044124 סמסטר חורף 2022-2023 בוחן אמצע

פתרון

הנחיות

- . משך הבחינה שעתיים •
- במבחן יש 11 שאלות, 10 נקודות לכל שאלה, ציון מקסימלי הוא 100.
 - מותר להשתמש במחשבון ו- 4 דפי נוסחאות (8 עמודים).

בהצלחה!

נתונים שני מוצקים מבודדים מהסביבה, כאשר המוצק הראשון בטמפרטורה T1, והמוצק השני בטמפרטורה T2 (כאשר הטמפרטורות לא שוות). בזמן t=0 מחברים את שני המוצקים יחד כך שמקבלים מערכת אחת מבודדת.

מה הם הגדלים שבהכרח נשמרים (במערכת הכוללת) לפני ואחרי החיבור? בחרו בטענה

- א. אנרגיה וטמפרטורה נשמרים, קיבול חום ואנטרופיה לא נשמרים.
- ב. אנרגיה נשמרת. טמפרטורה, קיבול חום ואנטרופיה לא נשמרים.
- ג. אנרגיה וקיבול חום נשמרים. אנטרופיה וטמפרטורה לא נשמרים.
- ד. קיבול חום וטמפרטורה נשמרים, אנטרופיה ואנרגיה לא נשמרים.
- ה. קיבול חום ואנטרופיה נשמרים. טמפרטורה ואנרגיה לא נשמרים.

אנטרופיה: בהתאם לחוק שני, האנטרופיה יכולה רק לעלות או להישאר זהה. האנטרופיה מושפעת מריבוי מצבים. טמפרטורות שונות יכול לרמז על אנרגיות שונות בין המוצקים, ולכן כאשר מחברים את שני המוצקים יש מספר רב יותר של דרכים לחלק את האנרגיה, כלומר הריבוי עולה ולכן האנטרופיה הכוללת גם עולה.

טמפרטורה: אם מסכלים על החוק הראשון $\frac{ds}{dE}=\frac{1}{T}$ מפני שהאנטרופיה לא משתנה בקצב לינארי, מספרטורה: אין סיבה ש $\left(\frac{ds}{dE}\right)^{-1}$ ישתנה בקצב לינארי, כלומר שני המוצקים מגיעים לשוויון טמפרטורות, אבל לא בהכרח מתקיים כי $T_1+T_2=T_{final}$, כך שאי אפשר להגדיר טמפרטורה של המערכת הכוללת שהיא נשמרת במצב שהוא לא שיווי משקל.

אנרגיה: חייבת להישמר (כי נתון ששני המוצקים מבודדים מהסביבה, אז הם חולקים את האנרגיה רק ביניהם כך שהאנרגיה הכוללת נשמרת).

. אז גם הקיבול חום לא. אז אחר ו-T לא חייב להישמר, אז גם הקיבול חום לא. $\mathcal{C} = \frac{dQ}{dT}$

שאלה 2

נתון מוצק עם 20 חלקיקים. כל חלקיק יכול להיות ברמת היסוד עם 0 אנרגיה או ברמה המעוררת עם אנרגיה ε . נתון כי האנרגיה הכוללת במוצק היא $E=10\varepsilon$. בזמן t=0 מפרקים את המוצק **לשני מוצקים זהים**, כאשר לכל אחד מהם יש 10 חלקיקים. מה יחס הקונפיגורציה הכי סבירה מבחינה אנרגטית מול הקונפיגורציה הכי לא סבירה מבחינה t=0

?
$$\frac{\Omega_{\mathrm{tot}}(\mathit{most\ likely})}{\Omega_{\mathrm{tot}}(\mathit{most\ unlikely})}$$
 אנרגטית

א. 1
$$\binom{20}{10}$$
 ב. $\binom{20}{5}$ ג. $\left(\frac{10}{5}\right)^2$ ד. $\frac{1}{2}\binom{10}{5}^2$ ה. $\frac{1}{2}\binom{10}{5}$

המצב הכי סביר אנרגטי הוא שחצי מהאנרגיה נמצאת במוצק הראשון, וחצי מהאנרגיה במוצק המצב הכי סביר אנרגטי הוא שחצי מהאנרגיה נמצאת בכל מוצק, זה אומר שבכל מוצק ישנם 5 אלקטרונים מעוררים השני. אם חצי מהאנרגיה נמצאת בכל מוצק, זה אומר שבכל $\binom{10}{5}$. ריבוי עבור שני המוצקים יחדיו זה

המכפלה ולכן $\binom{10}{5}^2$. לבסוף ריבוי המצב הכי פחות סביר הוא כאשר כל האנרגיה אגורה במוצק אחד בלבד, כלומר כל אלקטרונים במוצק אחד מעוררים ובשני ברמת היסוד, ולכן קיימים 2 מצבים כאלו.

שאלה 3

: סעיף ג

נתון חומר עם מספר חלקיקים, כאשר כל אחד מהחלקיקים יכול להיות באחת מרמות האנרגיה m=0,1,.. כאשר m=0,1,.. מי מבין התשובות הבאות לא אפשרית?

- א. סה"כ $E=6\varepsilon$ חלקיקים, 10 קונפיגורציות אפשריות
 - ב. סה"כ E=2arepsilon חלקיקים, 2 קונפיגורציות אפשריות
 - ג. סה"כ E=4arepsilon, 3 חלקיקים, 2 קונפיגורציות אפשריות
 - ד. סה"כ $E=4\varepsilon$ חלקיקים, 6 קונפיגורציות אפשריות
 - ה. סה"כ 4ε בE=4, חלקיקים, B קונפיגורציות אפשריות

נתונה לנו מערכת חלקיקים של אוסצילטורים הרמוניים (אפשר להסיק את זה ממבנה רמות q -ו מערכת חלקיק), כלומר נתון לנו מוצק איינשטיין עם N חלקיקים (או מתנדים) ו- 2ε יחידות אנרגיה, שהאנרגיה של כל יחידה היא 2ε (כך שהאנרגיה שהאנרגיה הכוללת היא מספר שלם של יחידות אנרגיה אלו). מספר הקונפיגורציות השונות של מוצק איינשטיין נתון לפי : $\Omega = \binom{N+q-1}{q}$ אז מה שצריך לעשות הוא להסיק מה מספר יחידות האנרגיה במערכת $\alpha = \frac{E}{2\varepsilon}$ ומספר המתנדים α ולבדוק איזה תשובה היא לא נכונה. תשובה של

$$N = 3, q = 2$$

$$\Omega = \binom{4}{2} = 6 \neq 2$$

נתון שהתנגדות של מוליך נובעת רק מפיזורים של אלקטרונים מתנודות של אטומים (פיזור שריגי). הסברות הפיזור של אלקטרון מתנודות של אטומים פרופורציונית לשונות של אמפליטודת התנודה סביב $P \propto \left\langle x^2 \right\rangle$ בהנחה שתנודות האטומים הן של מתנד הרמוני, מה התלות של ההתנגדות בטמפרטורה לפי מודל דרודה:

$$R(T) \propto T$$

$$R(T) \propto T^{-1}$$
 .

$$R(T) \propto T^{\frac{3}{2}}$$
.

$$R(T) \propto T^{-\frac{3}{2}}$$
.7

ה. ההתנגדות לא תלויה בטמפרטורה

לפי מודל דרודה, ההתנגדות החשמלית פרופורציונית להסתברות הפיזור של האלקטרון, 1/ au, את בגלל שההסתברות לפיזור P לפי משוואת התנועה של התנע היא פרופורציונית ל γ , לאשר τ הוא הזמן האופייני שלוקח לאלקטרון להתנגש באטום. ההתנגדות הסגולית מקיימת פאשר $\rho \propto 1/ au$, ואז בסוף ההתנגדות החשמלית מקיימת $\rho \propto 1/ au$, ממשפט החלוקה השווה, הממוצע של דרגת חופש ריבועית באנרגיה הוא ליניארי בטמפרטורה, לכן : $0 < x^2 > x$ (אין צורך לעשות את החישוב עם פקטור חצי וקבוע בולצמן, כי אנחנו פה מנסים רק לקבל את החזקה של הטמפרטורה ולא את הפתרון המדויק), ובסוף :

$$R(T) \propto P \propto < x^2 > \propto T$$

שאלה 5

נתונים שני גופים $\underline{\mathsf{T}_1,\mathsf{T}_2}$ שמוחזקים בהתחלה בטמפרטורות שונות $\mathsf{T}_1,\mathsf{T}_2$ באמצאות מאגרים ומחוברים בצורה של מכונת חום בלי הפסדים.

ברגע מסוים מנתקים את שני הגופים מהמאגרים כך שהטמפרטורה שלהם משתנה, 2 המערכות מחליפות אנרגית חום עד הגעה לשיווי משקל תרמי. אחרי הגעה לש"מ – מה הטמפרטורה הסופית של שני הגופים **T_f בהנחה שהאנטרופיה הכוללת לא משתנה לאורך כל התהליך**?

$$T_f = (T_1 + T_2)/2$$
 (x

$$T_f = 2T_1T_2/(T_1 + T_2)$$
 (2)

$$T_f = \sqrt{T_1 T_2}$$
 (x

$$T_f = \sqrt{2}T_1T_2 / \sqrt{T_1^2 + T_2^2}$$
 (T

$$T_f = \frac{1}{\sqrt{2}} \sqrt{T_1^2 + T_2^2}$$
 (a

במערכת הכוללת הזאת, הנתון המרכזי הוא ששתי המערכות מחליפות אנרגית חום ושהאנטרופיה הכוללת של המערכת לא משתנה לאורך כל התהליך (למדנו בכיתה שהאנטרופיה במערכת מבודדת גדלה עד ההגעה לשיווי משקל, אבל פה לא נתון שהמערכת היא מבודדת, למרות שאין הפסדים לסביבה, בגלל זה שימור של אנטרופיה כוללת הוא תהליך אפשרי).

$$\Delta S = \int dS = \int_{T_{intial}}^{T_{final}} (rac{c}{T}) \ dT$$
 : השינוי באנטרופיה של מערכת נתון לפי

2 כאשר C הוא קיבול החום. השינוי באנטרופיה הכוללת הוא סכום השינוי באנטרופיה של C כאשר C הוא קיבול החום. השינוי באנטרופיה של מתרכות (לזכור ששתי המערכות זהות אז יש להן את אותו קיבול חום):

$$\Delta S_{total} = \Delta S_1 + \Delta S_2 = \int_{T_1}^{T_f} \left(\frac{C}{T}\right) dT + \int_{T_2}^{T_f} \left(\frac{C}{T}\right) dT$$

$$= C \ln \left(\frac{T_f}{T_1}\right) + C \ln \left(\frac{T_f}{T_2}\right) = C \ln \left(\frac{T_f^2}{T_1 T_2}\right) = 0$$

$$\frac{T_f^2}{T_1 T_2} = 1 \rightarrow T_f = \sqrt{T_1 T_2}$$

שאלה 6

נתונה מערכת שיש בה חלקיק אחד שיכול להיות באחת מ **2 רמות אנרגיה**. הפרש האנרגיה בין 2 הרמות הוא $\Delta E > 0$.

מה צריכה להיות הטמפרטורה כדי שתהיה לחלקיק הסתברות $\frac{2}{3}$ להיות ברמה הנמוכה?

$$rac{2\Delta E}{3k_B}$$
 .א

$$\frac{\Delta E}{k_B \ln(2)}$$
 .2

ג. אין טמפרטורה שנותנת את ההסתברות הזאת.

$$\frac{\Delta E}{k_B \ln(\frac{2}{3})}$$
.7

ה. אי אפשר לדעת כי האנרגיה של כל רמה לא נתונה.

 $^{1}/_{3}$ יחס ההסתברויות של 2 הרמות מקיים (כאשר ההסתברות להיות ברמה הגבוהה היא משלמות ההסתברות) :

$$\frac{P(E_2)}{P(E_1)} = \frac{e^{-E_2/k_B T}}{e^{-E_1/k_B T}} = e^{-(E_2 - E_1)/k_B T} = e^{-\Delta E/k_B T} = \frac{1/3}{2/3} = \frac{1}{2}$$

$$\Delta E/k_B T = \ln(2)$$
 \rightarrow $T = \frac{\Delta E}{k_B \ln(2)}$

שאלה 7

נתון חלקיק עם אנרגיה נתונה לפי $arepsilon=arepsilonrac{(\sigma+1)}{2}$, כאשר arepsilon הוא פרמטר בעל 2 ערכים אפשריים שהם arepsilon הוא פרמטר בעל 2 ערכים אפשריים שהם σ -

מה היא האנרגיה הממוצעת של החלקיק כפונקציה של הטמפרטורה?

.T, arepsilon בטאו את התשובה בעזרת

מה היא האנרגיה בטמפרטורה אינסופית וטמפרטורה 0?

$$<$$
 E(T) $>$ = $\frac{(k_BT)^2}{\varepsilon}$, $<$ E(∞) $>$ = ∞ , $<$ E(0) $>$ = 0 . A $<$ E(T) $>$ = $\frac{\varepsilon^2}{k_BT}$, $<$ E(∞) $>$ = 0 , $<$ E(0) $>$ = ∞ . ∞ . ∞ $<$ E(T) $>$ = $\frac{\varepsilon}{e^{\varepsilon}/k_BT+1}$, $<$ E(∞) $>$ = $\frac{\varepsilon}{2}$, $<$ E(0) $>$ = 0 . ∞ . ∞ $<$ E(T) $>$ = $\frac{\varepsilon}{e^{-\varepsilon}/k_BT+1}$, $<$ E(∞) $>$ = $\frac{\varepsilon}{2}$, $<$ E(0) $>$ = ε . ∞ .

: ($eta={1\over k_BT}$ פונקצית החלוקה היא (לזכור

$$Z = e^{-\beta 0} + e^{-\beta \varepsilon} = 1 + e^{-\beta \varepsilon}$$

: האנרגיה הממוצעת נתונה לפי

$$< E(T) > = -\frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \beta} = \frac{\varepsilon e^{-\beta \varepsilon}}{1 + e^{-\beta \varepsilon}} = \frac{\varepsilon}{e^{\beta \varepsilon} + 1} = \frac{\varepsilon}{e^{\varepsilon/k_B T} + 1}$$

האנרגיה בשני הגבולות:

$$\langle E(\infty) \rangle = \frac{\varepsilon}{2}, \langle E(0) \rangle = 0$$

שאלה 8

נתונה מערכת עם 2 רמות אנרגיה, הרמה הנמוכה עם אנרגיה 0 והרמה הגבוהה עם אנרגיה σ . נתון שיש חלקיק אחד במערכת הזאת ונגדיר את σ בצורה הבאה: כאשר החלקיק נמצא ברמה הנמוכה אז $\sigma=+1$, כאשר החלקיק נמצא ברמה הגבוהה אז $\sigma=+1$.

עבור איזה טמפרטורה המגנטיזציה תתאפס? עבור איזה טמפרטורה המגנטיזציה תהיה שווה ל- 1+ ?

$$T=0$$
 עבור $M=1$ א. $M=0$ אבור $M=0$

$$T=\infty$$
 עבור $M=1$, $T=0$ עבור $M=0$. ב.

ג.
$$M=0$$
 מקרה בלתי אפשרי, $M=1$ מקרה בלתי אפשרי

ד.
$$M=0$$
עבור $M=1$, $T=\infty$ מקרה בלתי אפשרי

$$T=0$$
 עבור $M=1$, $T=rac{arepsilon}{k_{B}}$ עבור $M=0$.ה

$$M = <\sigma> = \sum_{\sigma=+1} \sigma \frac{e^{-\beta E_{\sigma}}}{Z} = \frac{e^{-\beta \varepsilon} - 1}{e^{-\beta \varepsilon} + 1} = \frac{1 - e^{\beta \varepsilon}}{1 + e^{\beta \varepsilon}}$$

כאשר השתמשנו באותה פונקציית חלוקה מהשאלה הקודמת (כי זאת אותה מערכת).

אוא M=1 ושהמקרה של $T o \infty$ או אפשר לראות שהמגנטיזציה מתאפסת בגבול eta o 0 או בלתי אפשרי.

 σ אפשר להסיק את זה גם בלי לעשות חישובים. כדי שהמגנטיזציה תתאפס, ההסתברות של 2 צריכה להיות שווה בכל אחד מהמצבים $1\pm$ (כלומר הסתברות שווה לחלקיק להיות ב $T\to\infty$. $T\to\infty$. כדי הרמות), שוויון של הסתברות בין רמות עם אנרגיות שונות קורה רק בגבול החתברות עם שהמגנטיזציה תהיה שווה ל 1, ההסתברות של החלקיק להיות ברמה הגבוהה (הרמה עם שריכה להיות 1, כלומר ההסתברות להיות ברמה הגבוהה היא יותר גדולה מההסתברות להיות ברמה הנמוכה, דבר שהוא בלתי אפשרי.

9 שאלה

נתון אלקטרונים שנמצאים במוצק תלת ממדי הנמצא בטמפרטורה T=0 . קבלו ביטוי לאנרגיה הממוצעת של האלקטרון לפי מודל Sommerfeld.

$$3/2k_bT$$
 .א

 E_F .ב

 $3/5E_F$.

 $1/2E_F$.ד

 $3k_bT$.ה

:פתרון

אנרגיה ממוצעת של האלקטרון ניתן לקבל מהביטוי לאנרגיה הכוללת חלקי מספר האלקטרונים. הביטוי עבור האנרגיה הכוללת נקבל ע"י שימוש בצפיפות המצבים ואינטגרציה על האנרגיה

$$\begin{split} E_{tot} &= V \int_0^\infty Eg(E) f_{FD}(E, T=0) dE = V \int_0^{E_F} Eg(E) dE = \frac{\sqrt{2}m^{3/2}}{\pi^2 \hbar^3} V \int_0^{E_F} E^{3/2} dE \\ &= \frac{\sqrt{2}m^{3/2}}{\pi^2 \hbar^3} V \times \frac{2}{5} E_F^{5/2} \\ &\langle E \rangle = \frac{E_{tot}}{N} = \frac{\sqrt{2}m^{3/2}}{\pi^2 \hbar^3} \times \frac{V}{N} \times \frac{2}{5} E_F^{5/2} \end{split}$$

בשביל להתקדם נזכר בקשר בין אנרגיה פרי לצפיפות האלקטרונים בתלת ממד

$$E_F = \frac{\hbar^2}{2m} (3\pi^2 n)^{2/3} \to n = \frac{1}{3\pi^2} \left(\frac{2mE_F}{\hbar^2}\right)^{3/2}$$

לבסוף נקבל

$$\langle E \rangle = \frac{\sqrt{2}m^{3/2}}{\pi^2\hbar^3} \times \frac{3\pi^2\hbar^3}{(2mE_F)^{3/2}} \times \frac{2}{5}E_F^{5/2} = \frac{3}{5}E_F$$

נתונה מתכת בעלת התנגדות סגולית של $ho=2.22 imes10^{-8}\Omega~m$ וצפיפות האלקטרונים של בריק . $n=8.47 imes10^{28}m^{-3}$. הניחו שמסת האלקטרון שווה למסת האלקטרון החופשי בריק . T=0 בטמפרטורה Sommerfeld בטמפרטורה וחשבו את המרחק הממוצע בין ההתנגשויות לפי מודל

(רמז: תיזכרו מה היא מהירות האלקטרונים שתורמים למוליכות החשמלית בטמפרטורה (Sommerfeld)

- 3*A*° .א
- د. 30nm
- ג. 300nm
 - 3nm .T
 - $3\mu m$ ה.

לפי מודל Sommerfeld, האלקטרונים המשתתפים בהולכה נעים עם המהירות

מודל (מודל ביטוי של ידי ביטוי אידי החמוצע בין ההתנגשויות מווע אידי אידי אידי אידי (מודל ,
$$v_F=\sqrt{\frac{2E_F}{m}}$$

דרודה נתן מודל נכון מבחינה פיזיקלית בכך שהוא אמר שהאלקטרונים חווים התנגשויות עם האטומים, והגדיר זמן אופייני להתנגשות τ, אבל הטעות היא שהוא אמר שכל האלקטרונים משתתפים בהתנגשויות האלה ותורמים למוליכות החשמלית, דבר שלא עובד בטמפרטורה אפס. Sommerfeld תיקן את זה בלהגיד שבטמפרטורה אפס האלקטרונים מסודרים בתוך ים פרמי במרחב התנע, ובכך שהאלקטרונים ברמת\קליפת פרמי הם אלה שחווים את ההתנגשויות, בגלל שהם יכולים לשנות את התנע שלהם כי הם האלקטרונים היחידים הקרובים למצבי תנע לא מאוכלסים, לעומת האלקטרונים שנמצאים בתוך כדור פרמי שמצבי התנע סביבם מאוכלסים כבר ואז לא יכולים לשנות את התנע שלהם לפי עקרון האיסור של פאולי).

$$\langle l \rangle = v_F \tau$$

$$\tau = \frac{m\sigma}{e^2 n} = \frac{m}{e^2 n \rho} \approx 19 f s$$

$$v_F = \sqrt{\frac{2E_F}{m}} = \frac{\hbar}{m} (3\pi^2 n)^{1/3} = 1.6 \times 10^6 m/sec$$

$$\langle l \rangle = v_F \tau \approx 30 nm$$

נתונה מערכת במימד אחד שיש בה חלקיק אחד המצומד לאמבט חום בטמפ' T ובעל דרגת מערכת במימד אחלקיק נתונה על ידי $E=\alpha x^4$, כאשר x מסמן את מיקום החלקיק חופש x. האנרגיה של החלקיק נתונה על ידי α ו- α הינו קבוע חיובי ממשי כלשהו. חשבו מהי האנרגיה הממוצעת של החלקיק? (רמז: אין צורך לחשב במפורש את האינטגרלים בחישובים אם ממירים אותם לאינטגרלים של משתנה חסר יחידות, תחשבו מה ההצבה שצריך לעשות).

$$rac{1}{2}(rac{k_BT}{lpha})^{1/4}\int_0^\infty t^{-3/4}e^{-t}dt$$
 .א $rac{1}{2}(rac{k_BT}{lpha})\int_0^\infty t^{-3/4}e^{-t}dt$.ב $rac{1}{2}(rac{k_BT}{lpha})\int_0^\infty t^{-3/4}e^{-t}dt$.ד $rac{1}{2}(rac{k_BT}{lpha})^{1/2}\int_0^\infty t^{-3/4}e^{-t}dt$.ה

עלינו לחשב את פונקציית החלוקה המתאימה וממנה לקבל את האנרגיה הממוצעת:

$$\langle E \rangle = -\frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \beta}$$

$$Z = \int_{x} e^{-\beta E(x)} dx = \int_{-\infty}^{\infty} e^{-\beta \cdot \alpha x^{4}} dx = 2 \int_{0}^{\infty} e^{-\beta \cdot \alpha x^{4}} dx = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{(\beta \alpha)^{1/4}} \int_{0}^{\infty} t^{-3/4} e^{-t} dt$$

$$t = \beta \alpha x^{4} \to dt = 4\beta \alpha x^{3} dx = 4(\beta \alpha)^{1/4} \ t^{3/4} dx \to dx = \frac{t^{-3/4} dt}{4(\beta \alpha)^{1/4}}$$

ההצבה הזאת נתנה אינטגרל של משתנה חסר יחידות t (כך שהאינטגרל הוא איזשהו מספר) והוצאנו את התלות בטמפרטורה (או (β) מהאינטגרל, כך שהוא פשוט מצטמצם בחישוב :

$$\langle E \rangle = -\frac{1}{Z} \frac{\partial Z}{\partial \beta} = \frac{1}{4} \beta^{-1} = \frac{1}{4} k_b T$$

טבלת נוסחאות שימושיות:

גדלים פיזיקליים שימושיים:

Atomic Weight Conversion	$1amu = 1.661 \times 10^{-27} kg$
Plank's Constant	$h = 6.626 \times 10^{-34} J \cdot sec$
Reduced Plank's Constant	$\hbar = 1.055 \times 10^{-34} J \cdot sec$
Avogadro Constant	$N_A = 6.022 \times 10^{23}$
Gas Constant	$R = 8.314 J K^{-1} mol^{-1}$
Boltzmann's Constant	$k_b = 1.381 \times 10^{-23} J/K$
Electron Mass	$m_e = 9.109 \times 10^{-31} kg$
Electron Charge	$q = 1.602 \times 10^{-19}$
Bohr Radius	$a_0 = 5.292 \times 10^{-11} m$
Speed of Light	$c = 2.997 \times 10^8 m/sec$

זהויות אלגבריות/טריגונומטריות שימושיות:

Trigonometric Identities
$\cos(a)\cos(b) = 1/2(\cos(a+b) + \cos(a-b))$
$\sin(a)\sin(b) = 1/2(\cos(a-b) - \cos(a+b))$
$\sin(a)\cos(b) = 1/2(\sin(a+b) + \sin(a-b))$
$\sin(2a) = 2\sin(a)\cos(b)$
$\cos(2a) = \cos^2 a - \sin^2 b$
$\sin^2 a = 1/2(1 - \cos(2a))$
$\cos^2 a = 1/2(1 + \cos(2a))$
$\sin(\pi - a) = \sin(a)$
$\cos(\pi - a) - \cos(a)$
$\sin(\pi/2 - a) = \cos(a)$
$\cos(\pi/2 - a) = \sin(a)$
$\sin(-a) = -\sin(a)$
$\cos(-a) = \cos(a)$
$\cos(a) = 1/2(e^{ia} + e^{-ia})$
$\sin(a) = 1/(2i) \left(e^{ia} - e^{-ia}\right)$
$\cosh(a) = \frac{1}{2}(e^{a} + e^{-a})$ $\sinh(a) = \frac{1}{2}(e^{a} - e^{-a})$
$\sinh(a) = \frac{1}{2}(e^a - e^{-a})$

אינטגרליים שימושיים:

Gaussian Distribution

$$f(x) = rac{1}{\sqrt{2\pi}\sigma} e^{rac{-(x-\mu)^2}{2\sigma^2}}$$

 μ תוחלת σ

Gaussian Integral $\alpha > 0$

$$\int_{a}^{b} e^{-\alpha(x+b)^{2}} dx = \sqrt{\pi/\alpha}$$

Gamma Function

$$\Gamma(n) \equiv \int_0^\infty x^{n-1} e^{-x} dx = n - 1!$$

$$\Gamma(n) = (n-1)\Gamma(n-1)$$

3	5/2	2	3/2	1	1/2	n
2	$3\sqrt{\pi}/4$	1	$\sqrt{\pi}/2$	1	$\sqrt{\pi}$	$\Gamma(n)$

More Gaussian Integrals
$$\alpha > 0, n \ge 0$$

$$I(n) \equiv \int_0^\infty x^n e^{-\alpha x^2} dx = \frac{1}{2} \Gamma\left(\frac{n+1}{2}\right) \alpha^{-\frac{n+1}{2}}$$

$$\int_{-\infty}^{\infty} x^n e^{-\alpha x^2} dx = \begin{cases} 2I(n) & n \in Even \\ 0 & n \in Odd \end{cases}$$

5	4	3	2	1	0	n
$\frac{1}{\alpha^3}$	$\frac{3}{8}\sqrt{\frac{\pi}{\alpha^5}}$	$\frac{1}{2\alpha^2}$	$\frac{1}{4}\sqrt{\frac{\pi}{\alpha^3}}$	$\frac{1}{2\alpha}$	$\frac{1}{2}\sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}$	I(n)