

دراسة معادلات المعدل الزمني لليزر ثاني اوكسيد الكربون ذو التهيج المستعرض عند الضغط الجوي .

د. صاحب نعمة عبد الواحد* هناء حسن كاظم*

*قسم الفيزياء - كلية التربية - جامعة الكوفة

الخلاصة :

اعتمد هذا البحث على حل المعادلات التفاضلية غير الخطية لمعادلات المعدل الزمني لليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض TEA- CO_2 لانجاز مما يلي :-

دراسة قدرة الليزر وشدة شعاع الليزر وتأهيل المستويين العلوي والسفلي والقدرة الداخلة الكهربائية مع الزمن باستعمال ليزر CO_2 ذو التهيج المستعرض TEA للخطبة (1:1:8)، ودرس كذلك تأثير نبضة ليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض TEA- CO_2 مع كل من المعلمات التالية (القدرة ، الشدة ، الربح ، تأهيل المستويين والقدرة الداخلة الكهربائية). ودرست علاقة المعلمات فيما بينها لجميع المعلمات التالية (قدرة، شدة، طاقة الخسارة، طاقة الخرج، معامل التضخيم ، اختلاف تأهيل المستويين العلوي والسفلي ، كثافة إلكترونات والطاقة الكلية) بينت نتائج البحث أن القدرة الداخلة الكهربائية الناتجة عن عملية التفريغ الكهربائي تزداد مع الزمن والتي أمكننا من خلالها ملاحظة سلوك نبضتي التيار والفولطية والحصول على تصاميم مثالية لهذا النوع من الليزرات ودراسة تأهيل مستويين الليزر العلوي والسفلي.

Studying The Rate Equation of Transversely Excited Atmospheric(TEA- CO_2) Laser

Abstract

This study depends on the solving of non linear differential equations the rate equations of TEA- CO_2 laser rate equation to accomplished the following:-

calculating (laser power, intensity of laser beam, population differences between upper and lower laser levels and electrical input power) with time by using mixture (1:1:8) ($CO_2:N_2:He$) in TEA- CO_2 laser. The effect of TEA- CO_2 laser pulse with following parameters (power, intensity, gain, population different and electrical input power) have been studied . All Mathematical relation have been studied with the following (power, intensity, loss energy, output energy , amplification coefficient , population differences between upper , lower laser levels, electron density and total energy). The result of research, showed that the electrical input power resulted by electrical discharge increases with time , through which we can notice the behavior of the current and voltage pulses and obtain typical designs for this type of laser and study the population of the upper and lower levels of laser.

Introduction

المقدمة

يصنف ليزر ثاني اوكسيد الكربون ضمن الليزرزات الجزيئية ، ويعود من أكتفها - بعيد ليزر أول اوكسيد الكربون [1] - إذ تصل كفاءته التشغيلية (Working Efficiency) في بعض المنظومات التي تعمل بالنمط المستمر (CW-Mode) إلى (30%) . أما في المنظومات التي تعمل بالنمط النبضي (Pulse-Mode) فتصل كفاءة التشغيل إلى (10%) [2] ، ويمتاز ليزر CO_2 بإمكانية إنتاجه لقدرات عالية مقارنة مع كثير من الليزرزات الغازية فضلاً عن إمكانية تصنيعه بأحجام مختلفة . إن الأطوال الموجية الناتجة من عملية الفعل الليزري في ليزر CO_2 (بسبب الانتقالات بين المستويات الاهتزازية - الدورانية (Vibrational-Rotational Levels) لجزيئة CO_2 تقع ضمن المنطقة تحت الحمراء من الطيف الكهرومغناطيسي وبالتحديد عند الطولين الموجيين (10.6 μm) و (9.6 μm) [3] .

تركزت البحوث التي قام بها العلماء والباحثون خلال السنوات الماضية ومنذ اكتشاف ليزر CO_2 للحصول على أعلى قدرة خرج ممكنة من المنظومات التي قاموا ببنائها ، وبالتالي كان هدفهم هو تحسين كفاءة أداء تلك المنظومات . وقد تم لهم ذلك من خلال الاكتشاف الرئيس بإدخال غاز النتروجين N_2 إلى الوسط الفعال CO_2 إذ يقوم N_2 بتلقي الصدمة الإلكترونية ونقل الطاقة الناتجة إلى جزيئات CO_2 ، ثم أعقبه إضافة غاز الهليوم He إلى مزيج الغازين إذ يقوم الأخير بدور الإخماد ، وبذلك أسهم كل من He, N_2 في رفع كفاءة التوليد بدرجة كبيرة مقارنة مع المنظومات الأولى ، تلا ذلك الكثير من الدراسات والبحوث حول المعلمات المختلفة التي تؤثر في قدرة خرج ليزر CO_2 وكذلك دراسة التأثيرات الحرارية السلبية في كفاءة تحويل الطاقة الكهربائية إلى بصرية مما دعا إلى استحداث وسائل متنوعة لتبريد منظومة الليزر ، كما أوضح الباحثون تأثير جريان الغاز المستمر داخل أنبوب التفريغ الكهربائي ، وتأثير معدل الجريان العالي للغاز في تحسين عمل ليزر CO_2 [4] .

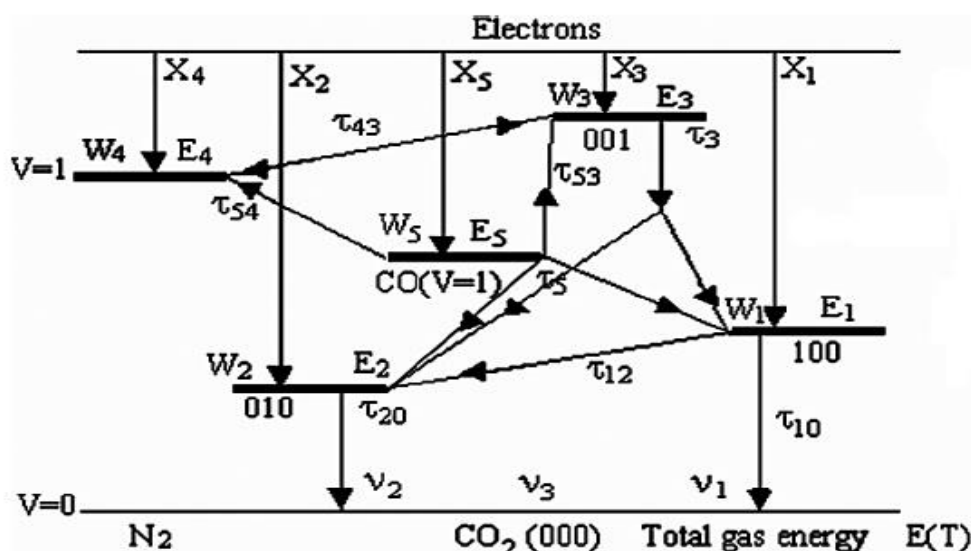
إن ما يتميز به ليزر CO_2 من كون شعاعه غير مرئي وخطورة قدرته العالية التي تصل في بعض المنظومات إلى عشرات الآلاف من الكيلو واط أدى إلى استخدامه في كثير من المجالات ، فاستحق بذلك لقب ليزر الموت ، ففي مجال الصناعة يستخدم ليزر CO_2 في عمليات لحام وقطع وتنقيب العديد من المعادن لامتلاكها انعكاسية كبيرة تبلغ (80%) للطول الموجي لليزر CO_2 وبدرجة حرارة الغرفة [5] ، كما تم استخدامه في دراسات الاندماج بتأثير الليزر ، والكتابة أو النقش على رقائق أشباه الموصلات ، وتم استغلال ظاهرة الامتصاص الجوي القليل للتردد المنبعث من ليزر CO_2 في مجال

الاتصالات على الأرض وفي الفضاء ، ويستخدم أيضاً في أنظمة التعقب (Tracking Systems) ، وأنظمة التحذير (Monitoring Systems) [6] ، فضلاً عن استخدامه في مجال الطب والمجالات العسكرية.

2-2 - النموذج السادس لدرجة الحرارة

(The Sixth model of the temperature)

النموذج السادس لدرجة الحرارة للليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض TEA-CO_2 يصف عملية الانبعاث الديناميكي للليزر CO_2 مع خلطة من الغازات ($\text{CO}_2:\text{N}_2:\text{CO}:\text{He}$) إذ أن النموذج الخامس هو حالة خاصة من النموذج السادس كما في الشكل (1) الذي يوضح مخطط مستويات الطاقة المثيرة للخلطة من الغازات ($\text{CO}_2:\text{N}_2:\text{CO}:\text{He}$) في النموذج السادس لدرجة الحرارة.



الشكل (1) النموذج السادس لدرجة الحرارة في خلطة من الغازات (CO₂:N₂:He) [7].

عموما هذه الأنموذج تستعمل في تطبيقات عديدة منها :-

- توليف ليزر CO₂ ذي التهيج المستعرض TEA-CO₂.
- عملية الحقن (أقفال الصيغة).
- اخذ بنظر الاعتبار تفكك جزيئة CO₂.

حيث يستعمل النموذج السادس لدرجة الحرارة في وصف العمليات الفيزيائية المختلفة للخلطة من الغازات ($\text{CO}_2\text{N}_2\text{He}$). حيث أن النموذجين الخامس والسادس يستعملان في عملية الانتقالات التي تحدث بين المستويات الاهتزازية – الدورانية (V-R) في خلطة من الغازات [8,9,10].

2- النظرية

Theory

النموذج السادس هو النموذج الخاص الذي يصف عملية الانبعاث الديناميكي في ليزر ثاني أكسيد الكربون ذو التهيج المستعرض TEA-CO₂ في خلطة من الغازات (CO₂:N₂:He:CO) لذا يمكن كتابة معادلات هذا النموذج لجزيئه CO₂ ذي الأنماط الاهتزازية الثلاثة [المتناظرة – الانحناء- غير المتناظرة] وجزيئه N₂ وجزيئه CO على التوالي كما في مخطط (2-2) إذ أن المخطط يوضح الانتقال بين مستويات الطاقة في ليزر CO₂ ذي التهيج المستعرض TEA-CO₂. إذ أن المعادلات الثلاثة الأولى تمثل معادلات ليزر ثنائي أكسيد الكربون ذي التهيج المستعرض في الأنماط الاهتزازية الثلاثة [11].

$$\frac{dE_1}{dt} = N_e(t) f N_{CO_2} W_1 X_1(T) + c W_1 \Delta N W U_v(t) / h + \left(\frac{W_1}{W_3} \right) \frac{E_3 - E_3(T, T_1, T_2)}{\tau_3(T, T_1, T_2)} \quad (1)$$

$$-\frac{E_1 - E_1(T)}{\tau_{10}(T)} - \frac{E_1 - E_1(T_2)}{\tau_{12}(T_2)} + \left(\frac{W_1}{W_2}\right) \frac{E_5 - E_5(T, T_1, T_2)}{\tau_5(T, T_1, T_2)} \quad (2)$$

$$\frac{dE_2}{dt} = fN_e(t)N_{CO_2}W_2X_2(T) + \frac{E_1 - E_1(T_2)}{\tau_{12}(T)} + \left(\frac{W_2}{W_3}\right)\frac{E_3 - E_3(T, T_1, T_2)}{\tau_3(T, T_1, T_2)} - \frac{E_2 - E_2(T)}{\tau_{20}(T)} + \left(\frac{W_2}{W_5}\right)\frac{E_5 - E_5(T, T_1, T_2)}{\tau_5(T, T_1, T_2)}$$

$$\frac{dE_3}{dt} = fN_e(t)N_{CO_2}W_3X_3(T) - cW_3\Delta NWU_v(t)/h - \frac{E_3 - E_3(T, T_1, T_2)}{\tau_3(T, T_1, T_2)} + \frac{E_4 - E_4(T_3)}{\tau_{43}(T)} + \left(\frac{W_3}{W_5}\right)\frac{E_5 - E_5(T, T_3)}{\tau_{53}(T, T_3)} \quad (3)$$

$$\frac{dE_i}{dt} = \text{المعدل الزمني لتبادل الطاقة} \quad (i = 1, 2, 3, 4, 5)$$

f = عامل التفكك.

$N_e(t)$ = كثافة الإلكترون.

N_{CO_2} = عدد جزيئات ثنائي أوكسيد الكربون.

$W_i (i=1, 2, 3, 4, 5)$ = طاقة المستويات المختلفة.

$X_i(T) (i=1, 2, 3, 4, 5)$ = معدل تهيج جزيئات ثنائي أوكسيد الكربون في الأنماط الثلاثة (المتناظرة - الانحناء - الغير متناظرة، جزيئة N_2 ، جزيئة CO).

c = سرعة الضوء.

W = المقطع العرضي لمعدل الانبعاث المحفز.

ΔN = اختلاف التأهيل بين مستويات الليزر العليا والسفلى.

$U_v(t)$ = كثافة شدة المجال الكهربائي لوحدة الحجم داخل الفجوة.

T = درجة حرارة المحيط.

T_1 = درجة حرارة الاتزان لجزيئة CO_2 للنمط المتناظر.

T_2 = درجة حرارة الاتزان لجزيئة CO_2 للنمط الانحناء.

E_1, E_2, E_3, E_4, E_5 = الطاقة المخزونة لوحدة الحجم بالنسبة لدرجة الحرارة $(T, T_1, T_2, T_3, T_4, T_5)$.

$E_3(T, T_1, T_2)$ = الطاقة الاتزان في النموذج $(3v)$ لجزيئة CO_2 .

τ_{ij} = معدل الاسترخاء للنماذج الاهتزازية المختلفة.

$E_5(T, T_3)$ = طاقة الاتزان لجزيئة CO-CO.

$E_5(T, T_1, T_2)$ = طاقة الاتزان لجزيئة CO المنتقلة في النمط $(2v, 1v)$ لجزيئة CO_2 .

حيث ان

$$E_1 = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_1}{\exp \frac{W_1}{k \cdot T_1} - 1} \quad (4)$$

$$E_2 = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_2}{\exp \frac{W_2}{k \cdot T_2} - 1} \quad (5)$$

$$E_3 = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_3}{\exp \frac{W_3}{k \cdot T_3} - 1} \quad (6)$$

$$E_1(T_2) = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_1}{e^{W_1/k \cdot T_2} - 1} \quad (7)$$

$$E_3(T, T_1, T_2) = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_3}{e^{W_1/k \cdot T_1 + W_2/k \cdot T_2 + (W_3 - W_2 - W_1)/k \cdot T} - 1} \quad (8)$$

$$E_2(T) = \frac{f N_{CO_2} W_2}{e^{W_2/k \cdot T} - 1} \quad (9)$$

$$E_1(T) = \frac{f \cdot N_{CO_2} \cdot W_1}{e^{W_1/k \cdot T} - 1} \quad (10)$$

أما معادلات جزيئه N_2 وجزيئة تفكك ثاني اوكسيد الكربون CO تكون بالشكل التالي .

$$\begin{aligned} \frac{dE_4}{dt} = N_e(t) N_{CO_2} W_3 X_3(T) - \frac{E_4 - E_4(T_3)}{\tau_{43}(T)} \\ + \left(\frac{W_4}{W_5}\right) \frac{E_5 - E_5(T, T_4)}{\tau_{54}(T, T_4)} \end{aligned} \quad (11)$$

$$\begin{aligned} \frac{dE_5}{dt} = N_e(t)(1-f) N_{CO_2} W_5 X_5(T) \\ - \frac{E_5 - E_5(T, T_3)}{\tau_{53}(T, T_3)} - \frac{E_5 - E_5(T, T_4)}{\tau_{54}(T, T_4)} - \frac{E_5 - E_5(T, T_1, T_2)}{\tau_5(T, T_1, T_2)} \end{aligned} \quad (12)$$

$$E_4 = \frac{N_2 \cdot W_4}{e^{W_4/k \cdot T_2} - 1} \quad (13)$$

$$E_5 = \frac{(1-f) N_{CO_2} W_5}{e^{W_5/k \cdot T_5} - 1} \quad (14)$$

$$E_5(T, T_3) = \frac{(1-f) \cdot N_{CO_2} \cdot W_5}{e^{W_3/k \cdot T_3 - (W_3 - W_5)/k \cdot T} - 1} \quad (15)$$

$$E_5(T, T_4) = \frac{(1-f) N_{CO_2} W_5}{e^{W_4/k \cdot T_4 - (W_4 - W_5)/k \cdot T} - 1} \quad (16)$$

$$E_4(T_3) = \frac{N_2 W_4}{e^{W_4/kT_3} - 1} \quad (17)$$

تكون معادلة المعدل الزمني للخلطة (CO₂:N₂:CO:He) والمشار إليها بمجموع المعادلات أعلاه (E₁) إلى (E₅) المذكورة أنفاً بالشكل التالي .

$$\begin{aligned} \frac{dE}{dt} = & \frac{E_1 - E_1(T)}{\tau_{10}(T)} + \frac{E_2 - E_2(T)}{\tau_{20}(T)} + \left(1 - \frac{W_1}{W_3} - \frac{W_2}{W_3}\right) \frac{E_3 - E_3(T, T_1, T_2)}{\tau_3(T, T_1, T_2)} \\ & + \left(1 - \frac{W_4}{W_5}\right) \frac{E_5 - E_5(T, T_4)}{\tau_{54}(T, T_4)} + \left(1 - \frac{W_3}{W_5}\right) \frac{E_5 - E_5(T, T_3)}{\tau_{53}(T, T_3)} \\ & + \left(1 - \frac{W_1}{W_5} - \frac{W_2}{W_5}\right) \frac{E_5 - E_5(T, T_1, T_2)}{\tau_5(T, T_1, T_2)}. \end{aligned} \quad (18)$$

أن الحسابات الزمنية لكثافة شدة المجال الكهربائي لوحدة الحجم داخل الفجوة ولحزمة الليزر تحدد بواسطة العلاقة التالية:

$$\frac{dU_v}{dt} = -\frac{U_v}{\tau_c} + ch\nu \left[\frac{\Delta N W U_v}{h} + N_{001} P(J) \frac{S}{c} \right] \quad (19)$$

حيث أن

τ_c = زمن عمر الفوتون في الفجوة .

$P(J)$ = دالة التوزيع الدوراني.

S = دالة تعتمد على التعريض للمستوي .

h = ثابت بلانك .

W = المقطع العرضي للانبعاش المحفز.

ΔN = اختلاف التأهيل بين مستوي الليزر العليا والسفلى.

ν = تردد الليزر.

$$I_v = cU_v \quad (20)$$

حيث أن

I_v = شدة شعاع الليزر.

إذ أن الكميات ($\Delta\nu, \tau_c, \Delta N, N_{001}, N_{100}, P(J), W, S$) تعرف بواسطة المعادلات التالية:-

$$\Delta\nu = \sum_t \left\{ \frac{N_t Q_t}{\pi} \left[\frac{8kT}{\pi} \left(\frac{1}{M_{CO_2}} + \frac{1}{M_t} \right) \right]^{1/2} \right\} \quad (21)$$

حيث أن

t تمثل (CO₂:N₂:CO:He)

$\Delta\nu$ = عرض الخط لانبعاش الليزر .

N_{001} = كثافة تأهيل مستوى الليزر العلوي .

N_{100} = كثافة تأهيل مستوى الليزر السفلي.

N_i (i=CO₂:N₂:He:CO) = عدد الجزيئات (CO₂:N₂:He:CO).

Q_i (i=CO₂:N₂:He:CO) = المقطع العرضي لجزيئات (CO₂:N₂:He:CO).

π = النسبة الثابتة.

μ_i (i=CO₂:N₂:He:CO) = كتلة الجزيئات وتمثل (CO₂:N₂:He:CO)

$$\tau_c = \frac{(-2L)(1 - R_{out})}{c \ln R_{out} (1 - R_{out} - K_{loss})} \quad (22)$$

حيث أن

R_{out} = انعكاسية المرآة.
 K_{loss} = معامل الخسارة.
 L = طول المرنان الهندسي.

$$\Delta N = N_{001}P(J(001)) - \frac{2J+1}{2J+3} N_{100}P(J+1) \quad (23)$$

حيث أن
 J = العدد الكمي الدوراني .

$$N_{001} = fN_{CO2} \exp\left(-\frac{W_3}{kT_3}\right) Z \quad (24)$$

$$N_{100} = fN_{CO2} \exp\left(-\frac{W_1}{kT_1}\right) Z \quad (25)$$

إذ أن

$$Z = \left[1 - \exp\left(-\frac{W_1}{kT_1}\right)\right] \left[1 - \exp\left(-\frac{W_2}{kT_2}\right)\right]^2 \left[1 - \exp\left(-\frac{W_3}{kT_3}\right)\right] \quad (26)$$

$$P(J(001)) = \frac{2hcB_{CO2}}{kT} (2J+1) \exp\left(-\frac{hcB_{CO2}J(J+1)}{kT}\right) \quad (27)$$

$$W = F\lambda^2 / 4\pi\nu\Delta\nu\tau_{sp} \quad (cm^2.s) \quad (28)$$

$$F = \frac{\ell}{L} \quad (29)$$

حيث أن
 ℓ = طول الفجوة (التفريغ الكهربائي) .
 F = عامل الملىء.
 L = طول المرنان الهندسي .

$$\nu = \frac{c}{\lambda} \quad (30)$$

ν = تردد الليزر.
 λ = الطول الموجي.

$$S = \left(2\lambda^2 / \pi A \tau_{sp}\right) \left(\frac{d\nu}{\Delta\nu}\right) (s^{-1}) \quad (31)$$

$d\nu$ عرض الخط لانبعاث التصادم .
 λ الطول الموجي .
 A المساحة العاكسة .
 π النسبة الثابتة .

أما الكميات ($K_\nu, E_{loss}, E_{out}, E_{total}$) تعرف بواسطة المعادلات التالية

$$K_\nu = \frac{hcB_{CO2}J\lambda^2}{2\pi^2\Delta\nu\tau_{sp}kT} \left(N_{001} - \frac{2J+1}{2J-1} N_{100}\right) \times \exp\left[-\frac{hcB_{CO2}J(J-1)}{kT}\right] \quad (32)$$

إذ أن

K_v =معامل التضخيم.

$$E_{loss} = E_{out} K_{loss} / (1 - R_{out} - K_{loss} + K_{loss} R_{out}) \quad (33)$$

إذ أن E_{loss} =معامل الخسارة .

$$E_{out} = -\frac{A}{2} \ln[R_{out}(1 - K_{loss})] \frac{1 - R_{out} - K_{loss} + R_{out} K_{loss}}{1 - R_{out}(1 - K_{loss})} \int_0^t I_v(t) dt \quad (34)$$

إذ أن E_{out} تمثل طاقة الخرج الليزري .

$$E_{total} = \left(\frac{5}{2} (1 - f) N_{CO_2} + \frac{5}{2} N_{N_2} + \frac{3}{2} N_{He} + \frac{5}{2} f N_{CO} \right) kT \quad (35)$$

إذ أن E_{total} = طاقة الكلية .

(Electrical Pumping Processes)

3-عمليات الضخ الكهربائي

عملية الضخ في خلطة من الغازات ($CO_2:N_2:He$) تحدد بواسطة معادلة الدالة التجريبية [12،11].

$$N_e(t) = 7.10^{13} [1 - \exp(-t) \exp(-2t)] \quad (36)$$

إذ أن $t =$ زمن يؤخذ كقيمة فقط للدالة الاسية ويساوي $(\log 3/2)$.

(Conclusion)

4- الاستنتاجات

- 1- عند اخذ العلاقة بين الزمن ورجح الليزر من خلال الشكل لاحظنا أن هناك زيادة في ربح الليزر وهذه الزيادة هي ناتجة عن الذرات أو الجزيئات نتيجة التأهيل العكسي.
 - 2- عند اخذ العلاقة بين القدرة والزمن لوحظ أن نبضة الليزر CO_2 ذو التهيج المستعرض $TEA-CO_2$ تحتوي على قمتين هما القمة الأولى الناتجة عن عملية الكسب بينما القمة الثانية المتمثلة بالذيل الطويل الناتج عن إعادة ضخ المستوى لليزر العلوي N_{001} .
 - 3- أن العلاقة بين الزمن ومستوى تأهيل الليزر N_{001} في بداية عملية التفريغ ونهايته نلاحظ هناك زيادة في عملية التأهيل المعكوس على الرغم من أن هناك وسائل تفريغ للمستوي .
 - 4- أن العلاقة بين تأهيل المستويين الليزر العلوي N_{001} والمستوى السفلي N_{100} لاحظنا أن هناك زيادة في تأهيل مستوى الليزر السفلي وهذا يحدث نتيجة عملية التأهيل المعكوس لان عملية الضخ مستمرة وعملية انبعاث الليزر موجودة .
- وقد تم استخدام لغات برمجية حاسوبية مختلفة (Fortran) في تحديد الرسوم البيانية لتحديد العلاقة بين القدرة وتأهيل مستويي الليزر العلوي (N_{001})، السفلي (N_{100})، ربح الليزر والقدرة الداخلة الكهربائية مع الزمن (t) لليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض $TEA-CO_2$ وقد تم استخدام مدخلات لهذا البرنامج حيث تمثل في الجدول رقم (1،2،3،4) و كما هو مبين في ملحق رقم (3،2،1،4).

الجدول (1) قيم المعلمات لتشغيل ليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض [11].

Parameter	Numerical	Limitation
T	4μsec	
Δt	0.001μsec	
$P_{CO_2}:P_{N_2}:P_{He}$	1:1:8	
J	18cm ³ /sec	16≤J≤22
L	120cm	0≤L
F	0.6	0.1≤F≤1

الفيزيائية
في CO_2
ذو التهيج

(2) الثوابت
لجزيئة
ليزر CO_2

المستعرض [11،12].

Parameter	Numerical Value
c	$2.998 \times 10^{10} \text{cm/s}$
λ	10.6 μm
M_{CO_2}	$7.3 \times 10^{-23} \text{g}$
M_{N_2}	$4.6 \times 10^{-23} \text{g}$
$dv/\Delta v$	2×10^{-3}
M_{He}	$6.7 \times 10^{-24} \text{g}$
M_{CO}	$4.6 \times 10^{-23} \text{g}$
K	$1.38 \times 10^{-16} \text{erg/K}$
B_{CO_2}	0.4cm^{-1}
Q_{CO_2}	$1.3 \times 10^{-14} \text{cm}^2$
Q_{N_2}	$1.14 \times 10^{-14} \text{cm}^2$
Q_{He}	$3.7 \times 10^{-15} \text{cm}^2$
W_1	1337cm^{-1}
W_2	667cm^{-1}
W_3	2349cm^{-1}
W_4	2330cm^{-1}
W_5	2150cm^{-1}
X_1	$5 \times 10^{-9} \text{cm}^3/\text{sec}$
X_2	$3 \times 10^{-9} \text{cm}^3/\text{sec}$
X_3	$8 \times 10^{-9} \text{cm}^3/\text{sec}$
X_4	$2.3 \times 10^{-8} \text{cm}^3/\text{sec}$
X_5	$3 \times 10^{-8} \text{cm}^3/\text{sec}$
R_{out}	0.65
K_{loss}	10^{-3}cm^{-1}
A	0.7cm^2
Q_{CO}	$1.14 \times 10^{-14} \text{cm}^2$
N_{total}	$3.22 \times 10^{16} \text{P}_{\text{total}} \text{cm}^{-3}$
R_{gas}	$8.31 \times 10^7 \text{erg/K.mol}$
N_0	$6.025 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$
e	$1.6 \times 10^{-19} \text{C}$
τ_{sp}	0.2s
h	$6.625 \times 10^{-27} \text{erg/sec}$

الجدول (3) قيم معادلات معدل الاسترخاء (τ) واعتمادها على درجات الحرارة
[17-13].

Description	Rate($\text{cm}^3 \text{sec}^{-1}$)
Ambient temperature, T	

$\tau_{20} \begin{Bmatrix} k^{CO_2}_{010;000} \\ k^{N_2}_{010;000} \\ k^{He}_{010;000} \\ k^{CO}_{010;000} \end{Bmatrix}$	$4.6 \times 10^{-10} \exp\left(\frac{-77}{T^{1/3}}\right)$ $9.6 \times 10^{-11} \exp\left(\frac{-77}{T^{1/3}}\right)$ $8.1 \times 10^{-11} \exp\left(\frac{-77}{T^{1/3}}\right)$ $6.82 \times 10^{-8} \exp\left(\frac{-77}{T^{1/3}}\right)$
τ_{10}	$4.5 \times \tau_{20}$
$\tau_{43} \{k_{1,000;0;00} \text{ l arg estof} \}$	$1.71 \times 10^{-6} \exp\left(\frac{-175.3}{T^{1/3}}\right)$ $6.07 \times 10^{-14} \exp\left(\frac{15.3}{T^{1/3}}\right)$
$\tau_{12} \begin{Bmatrix} k^{CO_2}_{020;100} \\ k^{N_2}_{020;100} \\ k^{He}_{020;100} \\ k^{CO}_{020;100} \end{Bmatrix}$	$8.65 \times 10^{-15} \times T^{3/2}$ $3.68 \times 10^{-16} \times T^{3/2}$ $4.23 \times 10^{-17} \times T^{3/2}$ $3.68 \times 10^{-16} \times T^{3/2}$
$\tau_3 \begin{Bmatrix} k^{CO_2}_{001;110} \\ k^{N_2}_{001;110} \\ k^{He}_{001;110} \\ k^{CO}_{001;110} \end{Bmatrix}$	$9.6 \times 10^{23} \times T^{-5.89} \times F(T)^a$ $6.87 \times 10^{23} \times T^{-5.89} \times F(T)$ $2.43 \times 10^{23} \times T^{-5.89} \times F(T)$ $6.87 \times 10^{23} \times T^{-5.89} \times F(T)$
$\tau_{53} \{k^{CO-CO_2}_{1,000;0,001} \}$	$1.56 \times 10^{-11} \exp\left(\frac{-30.1}{T^{1/3}}\right)$
$\tau_{54} \{k^{CO-N_2}_{10,01} \text{ l arg estof} \}$	$1.78 \times 10^{-6} \exp\left(\frac{-210}{T^{1/3}}\right)$ $6.98 \times 10^{-13} \exp\left(\frac{25.6}{T^{1/3}}\right)$
$\tau_3 \{k^{CO-CO_2}_{1,000;0,110} \}$	$5.96 \times 10^{-22} \times T^{-5.86} \times F(T)$
$\tau_1 \{k^{CO_2-CO_2}_{100,000;000,100} \}$	$10^{nb} \times k^{CO_2}_{020;100}$

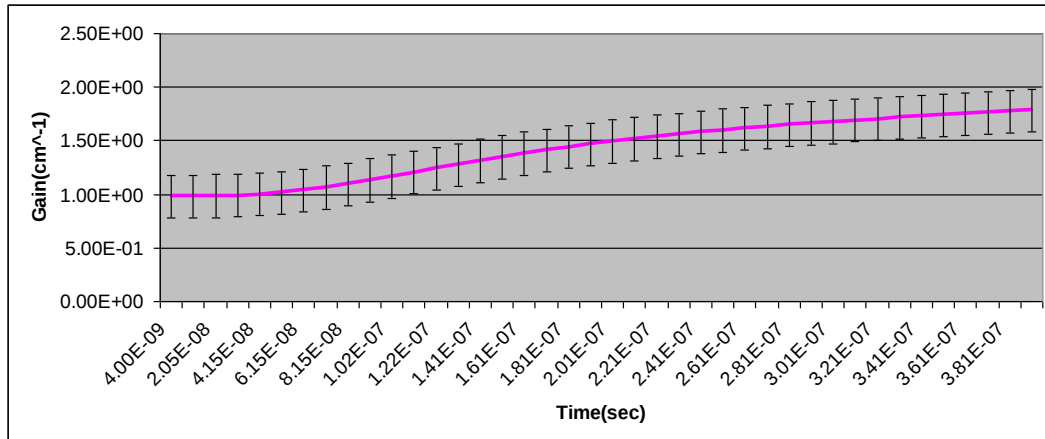
$$^a F(T) = \exp\left(-\frac{4223}{T} - \frac{672.7}{T^{1/3}} + \frac{2683}{T^{3/2}}\right)$$

جدول (4) درجات الحرارة النموذج الرياضي لجزيئة CO₂ [12:11]

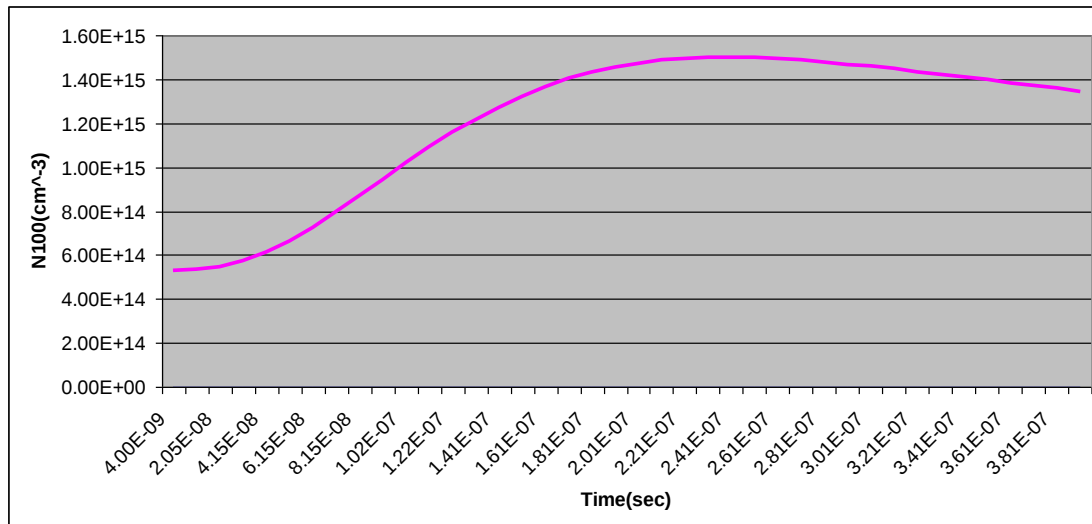
Temperature	T ₁	T ₂	T ₃	T ₄	T ₅
-------------	----------------	----------------	----------------	----------------	----------------

وقد تم المقارنة على أن يكون الربح معتمدا على الزمن لذا كانت من الضروري إلى إدخال معادلة شدة الفجوة (I_v) والتي لها علاقة بكثافة طاقة الفجوة (U_v) داخل حدود الضخ. من خلال النتيجة النظرية تم الحصول على نبضة قدرة الخرج الليزري ليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض $TEA-CO_2$ كما موضح في الشكل (11) وقد تمت مقارنتها مع النتائج الباحثين وكان هناك توافق بشكل جيد.

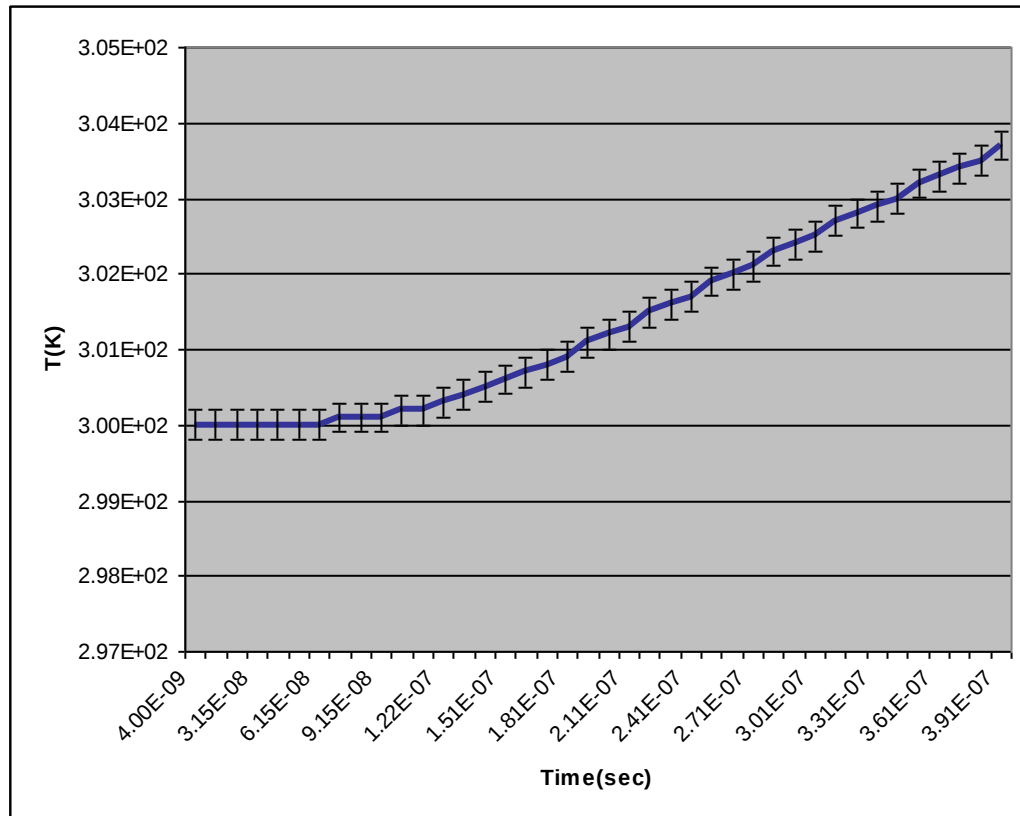
وتم استعمال العلاقات الرياضية لمعادلات المعدل الزمني لليزر CO_2 ذي التهيج المستعرض $TEA-CO_2$ من (1) إلى (36) بالاعتماد على الأنموذج السادس لدرجة الحرارة لخلطة من الغازات ($CO_2:N_2:He$) بضغط جوي (760Torr). كما هو واضح في الأشكال التالية حيث وجدت نسبة الخطأ في الأشكال المذكورة أقل من (10.0)



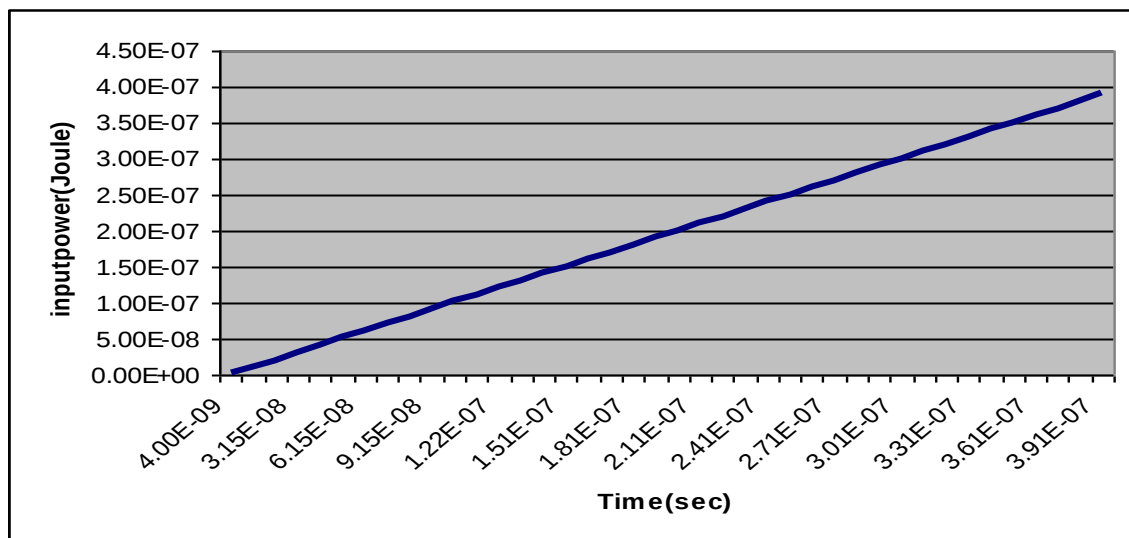
(1) العلاقة بين الزمن والربح



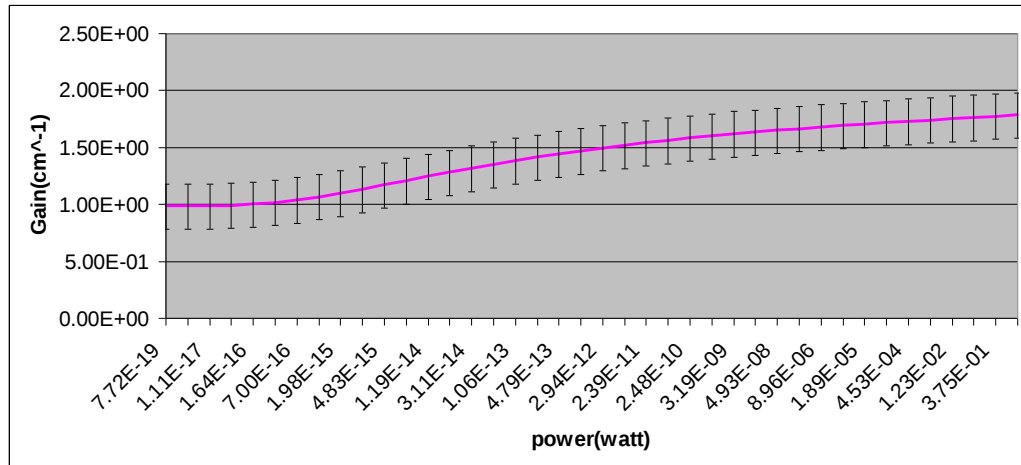
(2) العلاقة بين الزمن ومستوى تأهيل الليزر السفلي



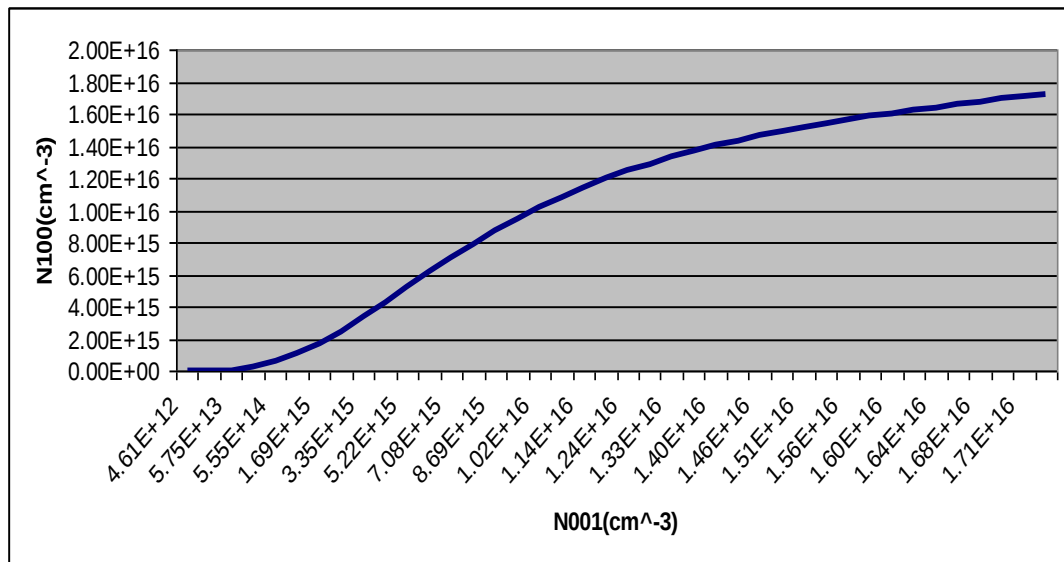
(3) العلاقة بين الزمن ودرجة الحرارة



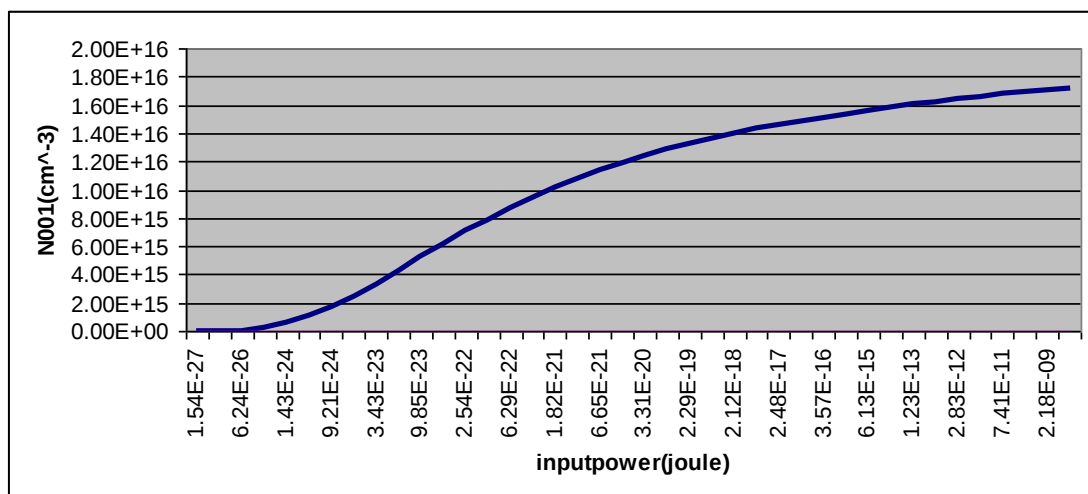
(4) العلاقة بين الزمن والقدرة الداخلة الكهربائية .



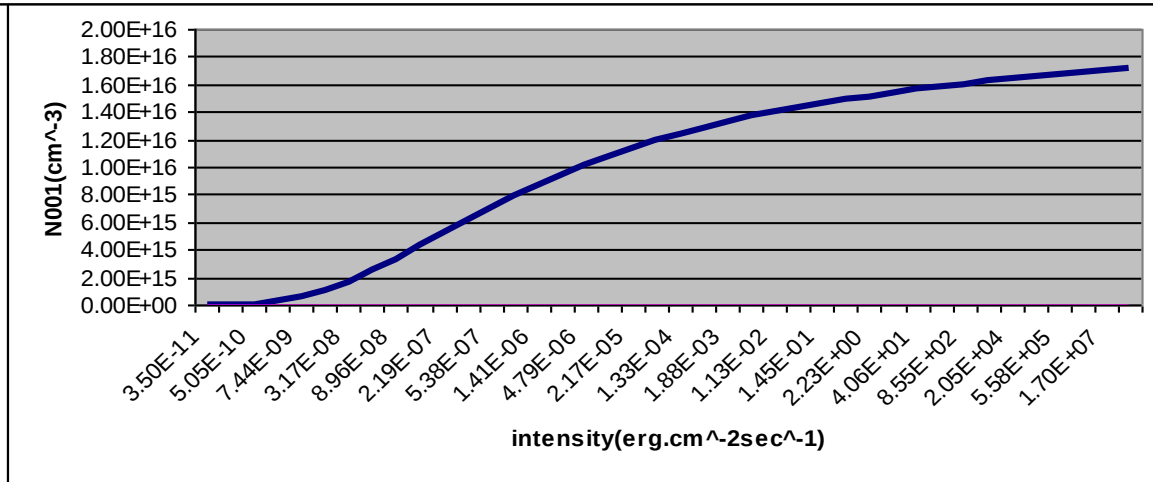
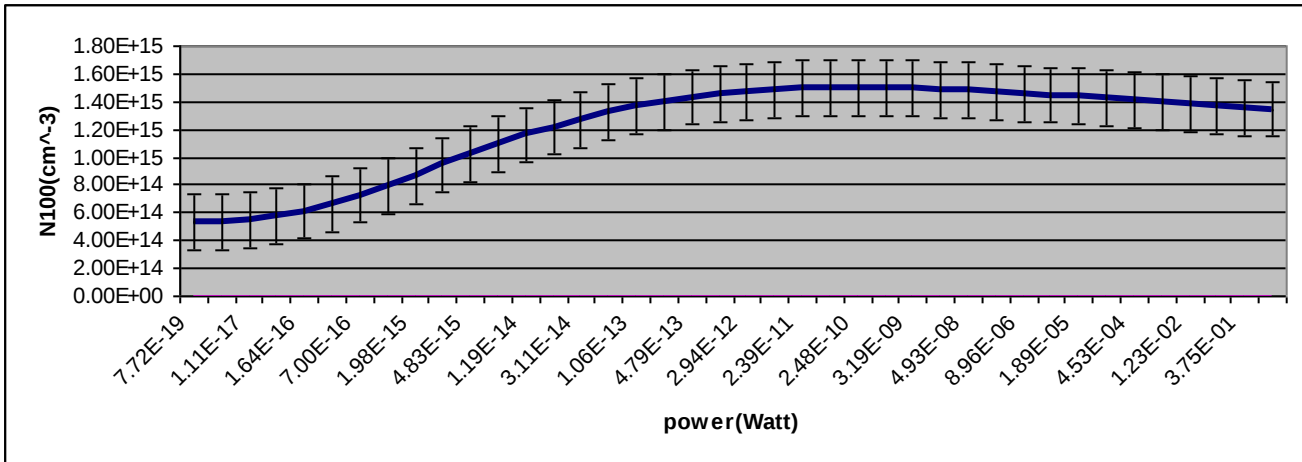
(5) العلاقة بين القدرة والربح



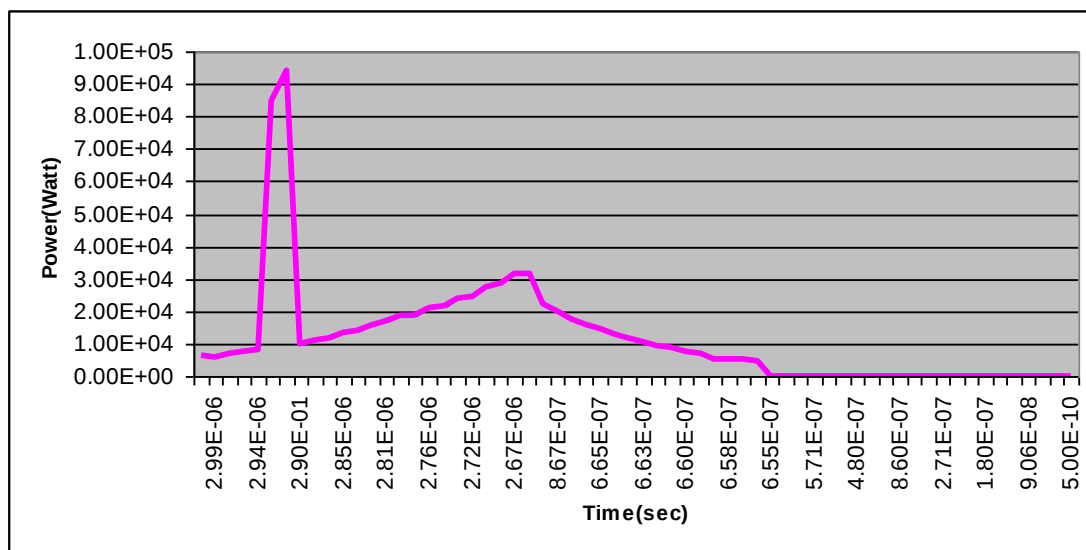
(6) العلاقة بين تأهيل المستويين



(7) العلاقة بين القدرة الداخلة الكهربائية ومستوى تأهيل الليزر N001



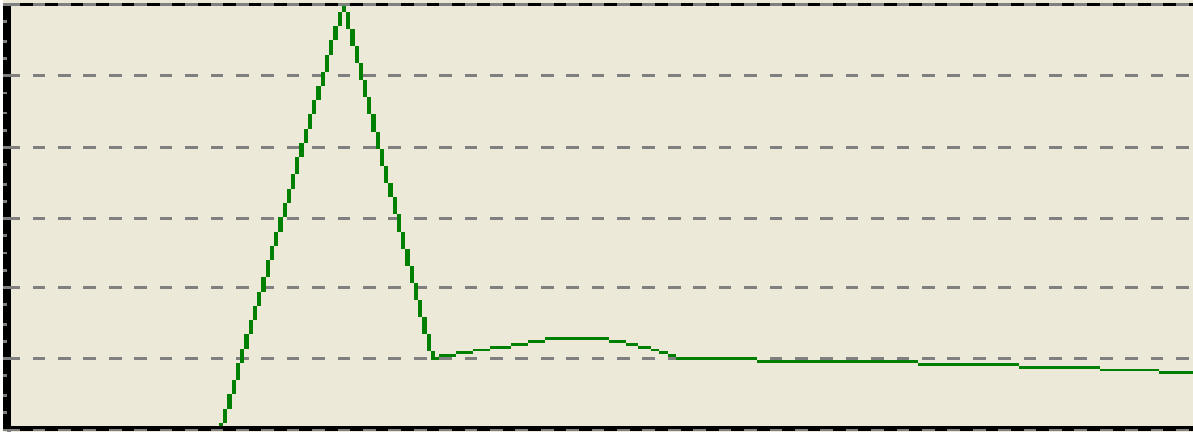
(9) العلاقة بين الشدة وتأهيل مستوى الليزر N_{001}



شكل (10) نبضة ليزر CO_2

من أجل الحصول على أفضل Peak power يمكن التحكم بعدة المعلمات (معامل التضخيم ، طول المرنان ، شدة شعاع الليزر ، كثافة شدة المجال الكهربائي لوحدة الحجم ، انعكاسية المرآة ، المساحة العاكسة ودرجة الحرارة) مع الزمن من أجل الحصول على أفضل نبضة (Pulse) وفي نفس الوقت يمكن ملاحظة تأثير هذه البارامترات مع الزمن كما هو واضح في الأشكال التالية :-

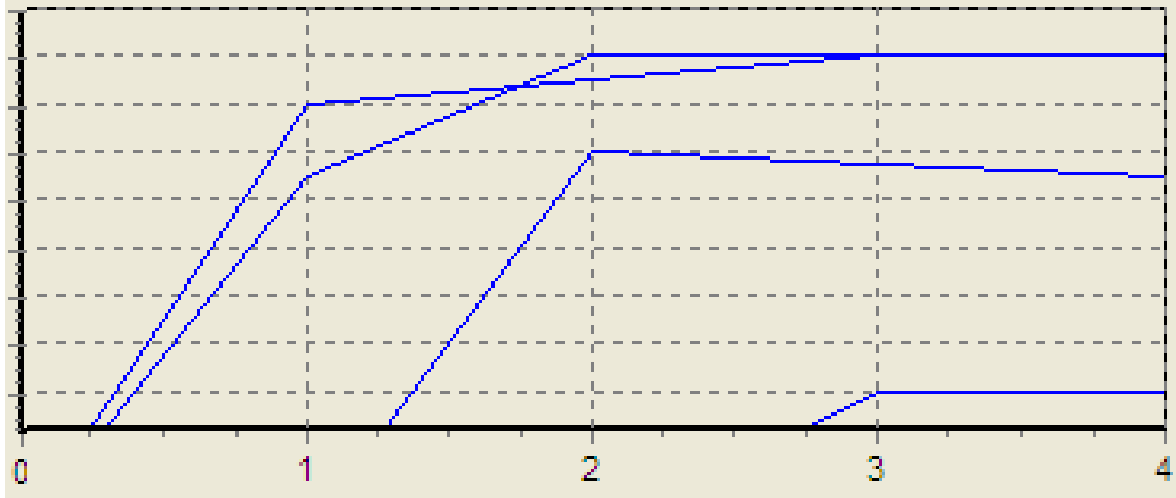
Pout versus time



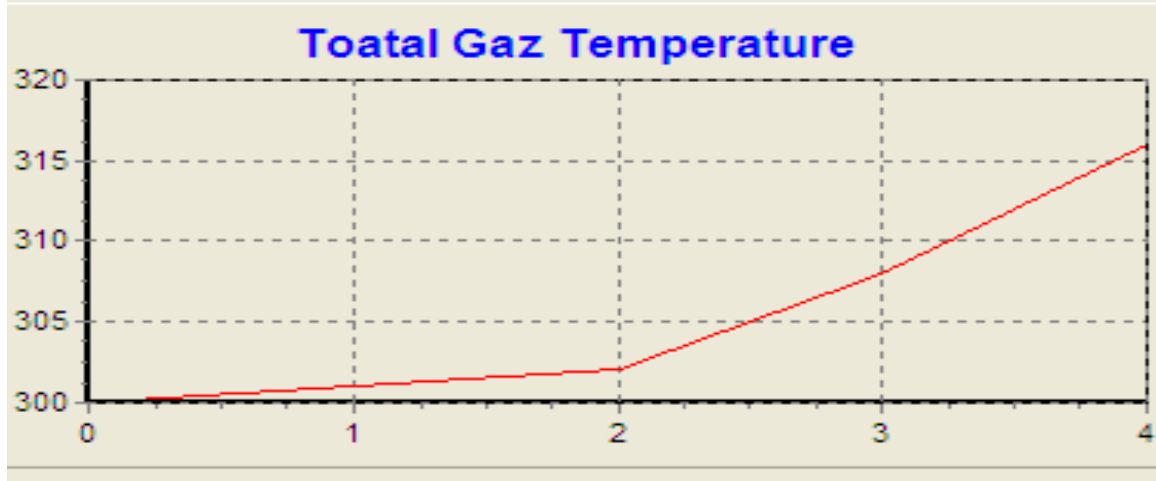
(11)

العلاقة بين القدرة الخارجة مع الزمن

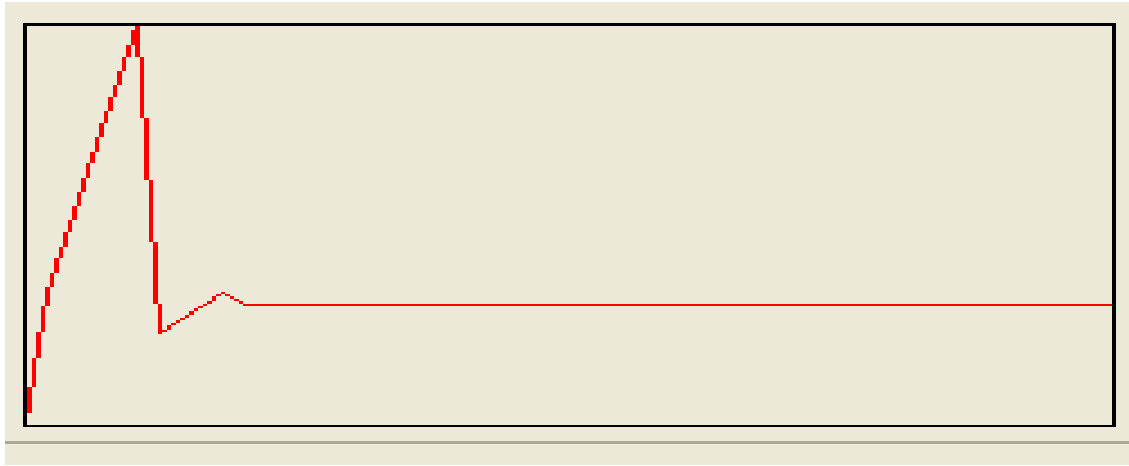
Laser Level Temperature



(12) يوضح العلاقة بين الزمن ودرجات حرارة المستويات المختلفة



(13) التغير بين درجة الحرارة المحيط والزمن



(14) نبضة ليزر CO₂

Discussions and Recommendation

المناقشة والتوصيات

في ضوء دراستنا أوجدنا نبضة قدرة الليزر على وفق مامتوقع وحصلنا على تطابق بشكل جيد بين النتائج النظرية والنتائج العملية [11,18].

الشكل (1) نلاحظ هناك زيادة في الربح مع الزمن وهذه الزيادة نتيجة عدد الذرات الجزيئات في عملية التأهيل العكسي .

الشكل (2) نلاحظ من بداية عملية التفريغ الكهربائي إلى الوصول إلى القيمة العظمى نلاحظ زيادة في عملية التأهيل العكسي مع الزمن لهذا المستوي أما الهبوط يمثل تفريغ المستوي بعد عملية الانبعاث الليزري .

الشكل (3) لوحظ أن درجة الحرارة تزداد مع الزمن وهذه الزيادة على وفق دالة رياضية معينة إذ تبدأ بالارتفاع مع زيادة عملية التفريغ الكهربائي .

الشكل (4) نلاحظ من بداية عملية التفريغ تكون هناك نبضة للتيار والفولطية وبما أن القدرة تعتمد على التيار (I) والفولطية (V) مع الأخذ بنظر الاعتبار على أن السلوك غير خاضع لقانون اوم .

الشكل (5) لوحظ أن الربح يزداد على وفق دالة رياضية معينة وأيضا يأتي هذا الربح من الزيادة في عدد الذرات أو الجزيئات الناتجة عن عملية التأهيل على الرغم من وجود مسببات الخسائر ومن ضمنها الانبعاث التلقائي لبعض الجزيئات .

الشكل (6) لوحظ أن هناك نمو في تأهيل المستويين يزداد لان عملية الضخ مستمرة وعملية الانبعاث الليزري وهبوط الالكترونات إلى المستوي (N₀₀₁) مستمرة موجود وكلا المستويين (N₀₀₁, N₁₀₀) يعتمد على ظروف الوسط الفعال .

الشكل (7) لوحظ هناك زيادة في القدرة الداخلة وهذه الزيادة تحدث عند عملية التفريغ الكهربائي للمستوي (N₀₀₁) وترافق هذه الزيادة نمو في التأهيل العكسي .

الشكل (8) لوحظ النمو في تأهيل هذا المستوي إلى أن يصل إلى حالة تشبه الإشباع.

الشكل (9) من خلال ذلك لاحظنا أن هناك زيادة في تأهيل المستوي (N₀₀₁) وهذا يحدث نتيجة عملية التأهيل المعكوس .

الشكل (10) لوحظ من الشكل أن نبضة الليزر TEA-CO₂ تحتوي على قمتين ، القمة الأولى لها قمة ذروة كبيرة وبعد زمن معين تتبعها ذروة أخرى عريضة أقل من القمة الأولى . القمة الأولى ناتجة عن عملية الكسب بينما الذيل الطويل ناتج من إعادة الضخ لمستوي الليزر العلوي إذ أن المدة الزمنية بين بداية التفريغ وبداية ظهور النبضة تعتمد على خلطة من الغازات (CO₂:N₂:He) والضغط .

Appendix

الملاحق

تم أنتاج جميع الملاحق بواسطة البرنامج Delphi

ملحق رقم (1)

The screenshot shows a Delphi form titled 'Form1'. It contains the following elements:

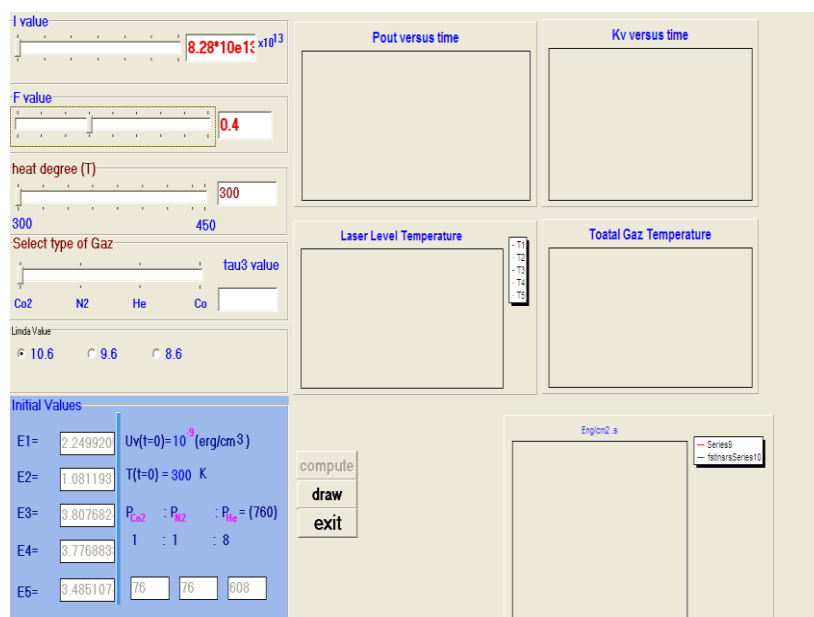
- F value**: A vertical slider.
- I value**: A vertical slider.
- Initial Values**:
 - E1=**, **E2=**, **E3=**, **E4=**, **E5=**: Five input fields.
 - Uv(t=0)= 10^{-9} (erg/cm³)**: A text label.
 - T(t=0) = 300 K**: A text label.
 - P_{Co2} : P_{N2} : P_{He} = (760)**: A text label with three input fields below it containing '1', '1', and '8'.
- Select type of Gaz**: A section with a 'tau3 value for' input field and four radio buttons labeled 'Co2', 'N2', 'He', and 'Co'.
- start**: A button.
- Limda Value**: A vertical slider with values 10.6, 9.6, and 8.6.
- Q Value enter Q valu**: An input field.
- Iv Value**: An input field.
- heat degree (T)**: A horizontal slider with values 300 and 450.
- Mt value enter Mt value**: An input field.

ملحق رقم (2)

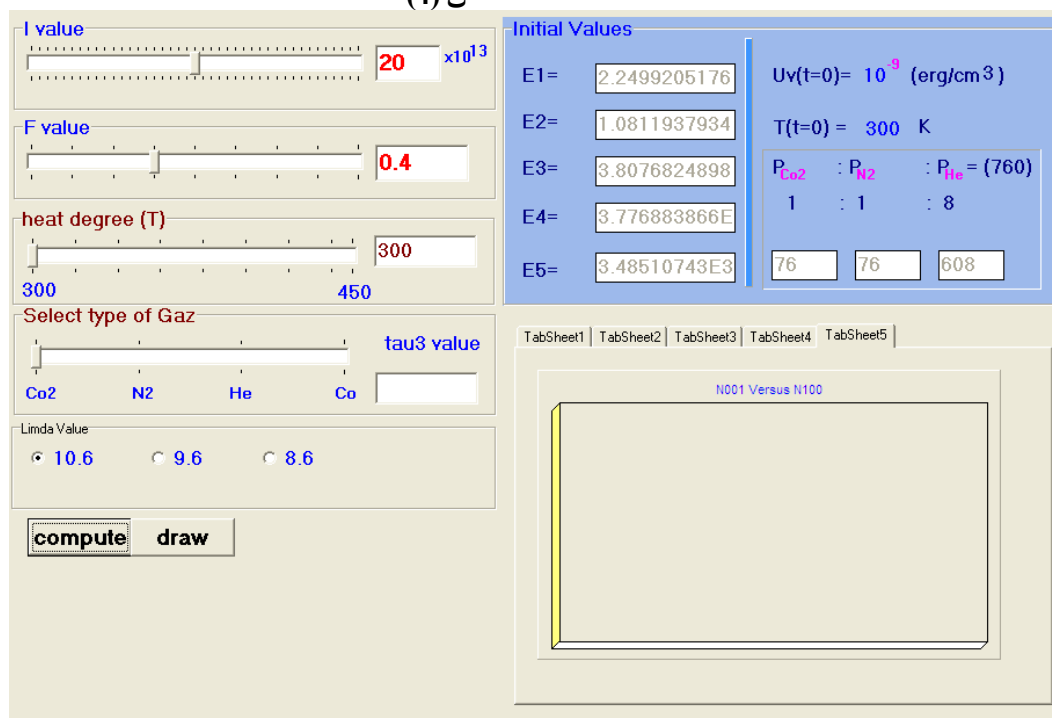
The screenshot shows the same Delphi form 'Form1' as in the first attachment, but with numerical values entered in the input fields:

- E1=**: 4.46936E20
- E2=**: 2.14774E20
- E3=**: 7.56378E20
- E4=**: 7.5026E20
- E5=**: 6.923E20
- Uv(t=0)= 10^{-9} (erg/cm³)**: Same text label.
- T(t=0) = 300 K**: Same text label.
- P_{Co2} : P_{N2} : P_{He} = (760)**: Same text label with input fields containing '76', '76', and '608'.
- tau3 value for**: An input field.
- start**: A button.
- Limda Value**: Same slider.
- Q Value enter Q valu**: Input field.
- Iv Value**: Input field.
- heat degree (T)**: Same slider.
- Mt value enter Mt value**: Input field.

ملحق رقم (3)



ملحق (4)



References

المصادر

- 1- Sovolto ,O., "Principles of Laser " 3rd edition ,Plenum Press(New York) ,pp.270,1989.
- 2-Charschan , S.S ., "Laser In Industry " , Western Electric Series , 1972.
- 3-Hitz ,B.,Ewing J.J.and Hecht ,J., "Introduction To Laser Technology",2rd ed., IEEE Press (New York), 2001.
- 4- De Maria ,A.J., " Review of CW High –Power CO2 Laser ",J.IEEE,N.6,Vol,61pp.731-748,1973.
- 5- Letokov,V.S.and Ustinov , N.D ., " Power Laser and The Their Applications " , Harwood Academic Pub ., (New York) , 1983.

- 6- "Module 3.9 CO₂ Laser System " , IEEE Tutorial on Laser , Internet, cord.org ,2001.
- 7-Tiffany, W., Targ, R. and Foster, J., Appl. Phys. Lett. Vol.15, No.3, pp.91-94, 1969.
- 8-Nighan, W.L., Phys. Rev. (A), No.5, Vol.2, pp.1989- 2000, 1970.
- 9 -Bletzinger, P. et al., IEEE J. QE, No.7, Vol.11, pp.317-323, 1975.
- 10-Lotkova, E., Ochkin, V. and Sobolev, N. IEEE J. QE, No.8, Vol.7, pp.396-402, 1971.
- 11- K. Smith, R.M. Thomson , Computer Modeling of Gas Laser , Plenum Press , New York ,1978.
- 12-K. R. Manes, H. J .Seguin , Appl .Phys.N,1, Vol .43,p.5073, 1972.
- 13-E.E. Stark Jr., Appl. Phys. Lett. 23, p.335, 1973.
- 14-A.R; Davies, K. Smith, and R.M. Thomson Comp. Phys. Commun, Vol.10, p.117, 1975.
- 15 - E.R. Fisher, private communication.
- 16- R.L. Taylor and S. Bitterman , Rev. Mod. Phys, Vol.41, p.26, 1969.
- 17- B.F. Gordietz et al ., IEEE J .QE, Vol.4, p.796, 1968.
- 18- D.C. Tyte, Carbon dioxide laser , in :Advances in Quantum Electronics , Vol.1, p.129, 1970.