



كلية العلوم

القسم : الفيزياء

السنة : الرابعة

المادة : فيزياء البلازما

المحاضرة : الاولى / نظري / كتابة

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

الدكتور :

المحاضرة:

الأول



التاريخ: / /

A to Z Library for university services

القسم: فيزياء

السنة: الرابعة

المادة: بلازما

وجود بلازما في الطبيعة :

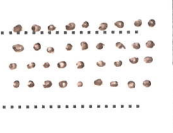
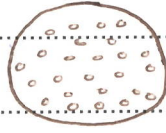
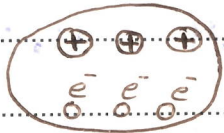
تحتل البلازما الحالة الرابعة في المادة ويمكن الاختلاف بين الحالات الأربعة

(صلبة - سائلة - غازية - بلازما) في بسطة الترابي بين مكوناتها

فالجسم الصلب قوي وفي السائلة ضعيف وفي الغازية معدوم تقريباً

الحالة الصلبة	السائلة	الغازية	البلازما
جليد H_2O	ماء H_2O	بخار H_2O	غاز متأين $H_2 \rightarrow H^+ + H^+ + 2e^-$

بارد	دافئ	ساخن	
$T < 0^\circ C$	$0 < T < 100^\circ C$	$T > 100^\circ C$	$T > 1000000^\circ C$



جزئيات ممتدة	ذرات حرة	تتحرك الجزيئات	أيونات وإلكترونات
في الشبكة البلورية	الحركة	حرية في فضاء واسع	

من الممكن تحويل المادة الصلبة إلى سائلة بإعطاء طاقة حرارية والتغلب على

طاقة الربط بين الذرات أو الجزيئات وتسمى الطاقة اللازمة

للانصهار

وكذلك يمكن تحويل الحالة (المادة) السائلة إلى غازية وتعرف الطاقة اللازمة لذلك بالطاقة الكامنة للتبخير. لذلك فإن التحول إلى الحالة الصلبة أو السائلة يحدث على مراحل وبما أن التعادل الكهربائي يحدث في المداخل والخارج لذلك يعتبر هذان التحولات بالتحولين الطوريين أو التحولات الطورية.

أما التحول إلى البلازما يتم عند إضافة طاقة كافية لفصل الإلكترون عن الذرة وهي تعرف بطاقة التأين. ونلاحظ أن التحول يحدث من مكونات متعادلة كهربائياً إلى مكونات مشحونة لذلك لا يعتبر ذلك التحول تحولاً طورياً.

نسبة التأين ومعادلة ساها

هي معادلة تبين نسبة التأين المتوقعة لأي نوع من الغاز عند درجة حرارة معينة. وتبين النسبة بين الكثافة العددية للجسيمات المشحونة إلى الكثافة العددية للجسيمات المتعادلة للغاز في حالة التوازن الحراري وتظهر العلاقة التالية:

$$\frac{n_i}{n_n} = 2.4 \times 10^{21} \frac{T^{3/2}}{n_i} e^{-\frac{U_i}{kT}}$$

حيث: n_i : الكثافة العددية للجسيمات المشحونة في وحدة الحجم (m^{-3}) (تركيز الأيونات)
 n_n : الكثافة العددية للجسيمات المتعادلة (الطبيعة المتأينة) للغاز في وحدة الحجم.
 نسبة التأين: $\frac{n_i}{n_n}$

T: درجة حرارة الغاز مقدرة بالكلفن

k: ثابت بولتزمان

لا: طاقة تأين الغاز **وهي:** الطاقة اللازمة لاقتلاع إلكترون من

المدار الخارجي للذرة

كيف فصل على البلازما ؟

فصل على البلازما بالتأين ويتم كما يلي :

نتيجة تصادم الإلكترونات والأيونات بالذرات المتعادلة ومن تصادم الذرات المتعادلة فيما بينها (فصل على بلازما تامة التأين أو كثيفة)

أما للحصول على بلازما قليلة التأين :

فتم بواسطة ما يسمى بالتأين في المجالات الكهربائية أو التأين بالإشعاع ذي الطاقة الكافية للتأين

مقارنة بين الغاز والبلازما من حيث كلاً من :

1] للبلازما والغاز حجم كأي غاز حقيقي

2] درجة حرارة البلازما عالية جداً مقارنة بدرجة حرارة الغاز

3] تخضع البلازما كالغازات للقانون العام للغازات

4] البلازما موصلة جيدة للكهرباء بينما الغاز رديء بتوصيل الكهرباء

5] البلازما تتأثر وتتأثر بالمجالات الكهرومغناطيسية، ولا ينفذ المجال

المغناطيسي في البلازما إلا إذا كانت كثافة ودرجة حرارة البلازما

قليلة، في حين أنه الغازات لا تتأثر ولا تتأثر بالمجالات الكهرومغناطيسية

6] تعتبر البلازما مادة دايامغناطيسية (المادة الدايامغناطيسية هي

المادة التي ليس لذراتها عزم ثنائي القطب المغناطيسي دائم عندما يتم

تطبق حقل مغناطيسي خارجي على المادة المغناطيسية مثل الفضة
تجاذبات ثنائي القطب المغناطيسي ضعيف في اتجاه يعاكس اتجاه
الحقل المغناطيسي المطبق من الخارج.

أي أنها تولد مجالا مغناطيسيا عندما يطبق عليها مجال مغناطيسي خارجي ويعتمد
مقدار المغناطيسية التي تولدها البلازما على كثافتها ودرجة حرارتها

تعريف البلازما:

تعرف البلازما بأنها حالة المادة المكونة من جسيمات مشحونة وحسيمات
متعادلة على أن يكون المجموع الجبري للشحنات الكهربائية مساوياً للصفر.
عموماً أن حالة البلازما هي حالة المادة أثناء وجودها بدرجة عالية من
التأين أي عندما تتحول ذرات المادة إلى أيونات موجبة مع إلكترونات
سالبة وهذا لا يعني أن تكون البلازما بحالة غاز متأين حيث يمكن
أن تكون البلازما من الحالة الصلبة (أشباه الموصلات) أو الحالة
السائلة (المحلول الأيوني) أو الحالة الغازية (طبقة الأيونوسفير)

مفهوم شبه التبادل:

تعتبر البلازما بغياب التأثير الخارجي متعادلة كهربياً وهذا يعني أن المجموع
الجبري للجسيمات المشحونة يساوي صفراً لكن عند النظر إلى البلازما
بشكل مجهرى نجد بأن البلازما تحتوي على نوعين من الجسيمات الموجبة
والسالبة وعند اختلاف هذا التبادل فإن طاقة الجهد (طاقة الكون)
المرافق لقوة كولون تتضاعف قياساً مع الطاقة الحركية حيث تعود إلى
الحالة الصلبة

يعني التبادل المجهرى أن البلازما تحافظ على توازن مكوناتها ولذلك تسمى

الحالة شبه المتعادلة

ملاحظة:

يؤثر الحقل المغناطيسي على الجسيمات المشحونة المتحركة وفق العلاقة

$$\vec{F} = q (\vec{v} \times \vec{B})$$

أما المجال الكهربائي يؤثر على الجسيمات المشحونة الساكنة والمتحركة وهذا يجعل قانون كولون القانون الأساسي لحساب ودراسة خواص البلازما

أهمية دراسة البلازما:

- 1 يتم الاهتمام بدراسة البلازما للأسباب التالية:
- 1 البلازما هي الحالة الأكثر شيوعاً للمادة في الكون عند درجات الحرارة العالية.
- 2 البلازما موصل جيد للتيار الكهربائي ومصدر للضوء.
- 3 البلازما نظام ترموديناميكي يتحكم به قوى كهرومغناطيسية.
- 4 معالجة مسائل تقنية مهمة مثل: المسائل التي تواجه بناء مفاعلات الاندماج النووي الحراري والقول المغنوهيدرو ديناميكي للطاقة الحرارية إلى طاقة كهربائية.

ماهي تطبيقات فيزياء البلازما:

تذكر من بين أهم التطبيقات تفاعلات الاندماج النووي الحراري والمولدات الكهربائية ومحركات الدفع المتفاد في البلازما وغيرها من التطبيقات الأخرى.

المتعولا سے الأساسية للبلازما (البلازما متر) The basis parameters of plasma

عند دراستنا لخصائص البلازما غالباً ما ندرس المعاملات الآتية:

تركيز الأيونات الموجبة والسالبة

درجة حرارة التأين

درجة حرارة البلازما

نصف قطر ديبي (هي المسافة المتوسطة الفاصلة بين الأيونات)

معامل البلازما β , γ

سماكة غمد ديبي

تواتر البلازما

تركيز كثافة البلازما: density of plasma

عند تعيين تركيز جسيمات البلازما أو كثافتها فمن الضروري تعيين

تركيز الجسيمات من الأنواع المختلفة n_α حيث يشير الـ α إلى نوع الجسيم وذلك كما يلي:

(أ) - $\alpha = e$ فإن $n_\alpha = n_e$ كثافة الإلكترونات في وحدة الحجم

(ب) - $\alpha = i$ فإن $n_\alpha = n_i$ كثافة الأيونات في وحدة الحجم

(ج) - $\alpha = 0$ أو $\alpha = n$ فإن $n_\alpha = n_0$ أو $n_\alpha = n_n$ كثافة الجسيمات المتعادلة في وحدة الحجم

Ionization of plasma Degree

2] درجة تأين البلازما :

يتعين تركيب البلازما بمحلول برمز له β أو γ ويسمى هذا المحلول درجة تأين البلازما ويعرف بأنه نسبة الجسيمات المتأينة إلى الجسيمات المعادلة

$$\eta = \frac{n_i}{n_e}$$

وتقسم البلازما وفقاً لدرجة التأين إلى نوعين :

- بلازما ضعيفة التأين ($10^{-4} - 10^{-3} < \eta$) : تسمى بلازما باردة
- بلازما شائعة التأين ($\eta > 10^{-4}$) : كما في البلازما الاندماجية
- تسمى البلازما الحارة كما في النجوم، حيث تتكون البلازما من جسيمات مشحونة فقط.

plasma temperature

3] درجة حرارة البلازما :

تكون الجسيمات التي تتألف منها البلازما في حالة حركة حرارية عشوائية مستمرة ولذا نستخدم مفهوم درجة حرارة البلازما لكل T أو درجة الحرارة T_e لكل نوع من أنواع جسيمات البلازما

يفرض أنه الغاز بحالة توازن ترموديناميكي يحتوي على ميزيئات لها مختلف السرعات، فإن التوزيع الأكثر احتمالاً الذي يصف هذه السرعات يعرف باسم توزيع ماكسويل ويظهر تابع توزيع ماكسويل ببعد واحد بالصيغة :

$$f(v_i) = n \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{1}{2}} \exp \left(-\frac{\frac{1}{2} m v_i^2}{kT} \right) \quad [1]$$

و يمثل $f(v_i) dv_i$ عدد الجسيمات بالمتر مكعب والتي سرعتها تتراوح بين v_i و $v_i + dv_i$

الطاقة الحركية للجسيمات $\frac{1}{2} m v_i^2$

ثابت بولتزمان في الوحدة (SI) $k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$

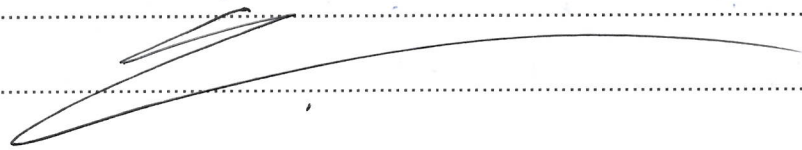
يمكن أن نرمز لـ $n \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{1}{2}}$ بـ A ويسمى هذا الثابت

بعق التوزيع.

وبالتالي فإن كثافة الجسيمات (عدد الجسيمات في وحدة الحجم) يتم الحصول عليها من تكامل تابع التوزيع

$$n = \int_{-\infty}^{+\infty} f(v_i) dv_i \quad [2]$$

انتهت المحاضرة





مكتبة
A to Z