

المُلْخَصُ الْعَرَبِيُّ

الملخص العربي

يهدف هذا العمل إلى دراسة الخواص الكهربية و توصيف البلازما لغاز الـهيليوم والنيتروجين باستخدام التفريغ الكهربـي الأسطواني المتـوهـج ذو المصـعـدـ الوـهـمـيـ (لغـازـ الـهـيلـيـومـ)ـ وـ المـهـبـطـ الوـهـمـيـ (لغـازـ الـنيـتـرـوـجيـنـ)،ـ واستـخدـامـ البـلاـزاـماـ فـيـ تـحـسـينـ الـخـواـصـ السـطـحـيـةـ لـنسـيـجـ الـبـوليـ اـسـترـ.

في هذه الدراسة تم تصميم نظام تفريغ كهربـيـ متـوهـجـ أـسـطـوـانـيـ متـحدـ المـحـورـ باـسـتـخـدـامـ التـيـارـ المستـمرـ.ـ يتـكـونـ النـظـامـ منـ أـنـبـوـبـةـ التـفـريـغـ وـ هيـ عـبـارـةـ عنـ أـسـطـوـانـةـ مـصـنـوـعـةـ منـ الـأـسـتـانـلـسـ سـتـيـلـ،ـ طـولـهـاـ 15ـ سـمـ وـ قـطـرـهـاـ 5ـ سـمـ يـوـجـدـ بـداـخـلـهـ شـبـكـةـ اـسـطـوـانـةـ مـصـنـوـعـةـ منـ الـأـسـتـانـلـسـ سـتـيـلـ أـيـضـاـ،ـ طـولـهـاـ 10ـ سـمـ وـ قـطـرـهـاـ 4ـ سـمـ وـ مـتـحـدـةـ المـحـورـ معـ أـسـطـوـانـةـ الـخـارـجـيـةـ.ـ تمـشـلـ أـسـطـوـانـةـ الـخـارـجـيـةـ (أنـبـوـبـةـ التـفـريـغـ)ـ أحـدـ القـطـبـيـنـ كـمـاـ تمـشـلـ الشـبـكـةـ اـسـطـوـانـةـ الدـاخـلـيـةـ القـطـبـ الـأـخـرـ.ـ تمـ العـزـلـ بـيـنـ القـطـبـيـنـ اـسـطـوـانـيـيـنـ باـسـتـخـدـامـ حلـقـاتـ زـجاجـيـةـ وـضـعـتـ بـيـنـهـمـاـ.ـ الـمـسـافـةـ بـيـنـ القـطـبـيـنـ اـسـطـوـانـيـيـنـ 5ـ مـلـليـ مـتـرـ وـهـىـ ثـابـتـةـ خـالـلـ هـذـهـ الـدـرـاسـةـ.ـ وقدـ تمـ استـخدـامـ مصدرـ جـهـدـ كـهـربـيـ مـسـتـمـرـ يـعـطـىـ جـهـدـ 1000ـ فـولـتـ وـ تـيـارـ 100ـ مـلـليـ أمـبـيرـ للـحـصـولـ عـلـىـ التـفـريـغـ الـكـهـربـيـ وـ تـنـصـلـ أـسـطـوـانـةـ الـخـارـجـيـةـ بـمـضـخـةـ التـفـريـغـ وـ صـمامـ دـقـيقـ لـدـخـولـ الغـازـ.

فيـ الجـزـءـ الـأـوـلـ مـنـ الـدـرـاسـةـ الـعـمـلـيـةـ تمـ توـصـيلـ أـسـطـوـانـةـ الـخـارـجـيـةـ (أنـبـوـبـةـ التـفـريـغـ)ـ بـالـجـهـدـ الـمـوـجـبـ وـ توـصـيلـ الشـبـكـةـ اـسـطـوـانـةـ الدـاخـلـيـةـ بـالـجـهـدـ السـالـبـ وـ تمـ تـفـريـغـ النـظـامـ مـنـ الـهـوـاءـ وـ إـدـخـالـ غـازـ الـهـيلـيـومـ بـالـضـغـطـ الـمـطـلـوبـ.ـ تمـ تـشـغـيلـ مـصـدرـ الـجـهـدـ فـتـكـونـ التـفـريـغـ الـكـهـربـيـ،ـ حـيـثـ وـجـدـتـ الـبـلاـزاـماـ دـاخـلـ الشـبـكـةـ اـسـطـوـانـةـ الدـاخـلـيـةـ فـقـطـ.ـ وـذـلـكـ لـانـدـفـاعـ الشـعـاعـ الـأـيـونـيـ مـنـ الـمـصـعـدـ مـتـجـهـاـ إـلـيـ المـهـبـطـ الشـبـكـيـ فـيـعـبرـ الشـبـكـةـ وـيـتـصـادـمـ مـعـ ذـرـاتـ الغـازـ لـيـنـتـجـ عـدـدـ كـبـيرـ مـنـ الـإـلـكـتـرـوـنـاتـ وـالـأـيـونـاتـ الـمـوـجـةـ الـتـيـ تـسـجـهـ نـاحـيـةـ مـرـكـزـ التـفـريـغـ مـكـوـنـةـ مـاـ يـعـرـفـ بـالـمـصـعـدـ الـوـهـمـيـ خـلـفـ الشـبـكـةـ.

تمـ قـيـاسـ الـخـواـصـ الـكـهـربـيـةـ لـلـتـفـريـغـ اـسـطـوـانـيـ المتـوهـجـ متـحدـ المـحـورـ ذوـ المـصـعـدـ الـوـهـمـيـ وـأـوـضـحـتـ نـتـائـجـ الـعـلـاقـةـ بـيـنـ تـيـارـ التـفـريـغـ وـفـرقـ الـجـهـدـ أـنـ التـفـريـغـ يـمـاثـلـ مـنـطـقـةـ التـفـريـغـ المـتـوهـجـ الغـيـرـ عـادـيـ،ـ وـقـدـ وـجـدـ أـنـ جـهـدـ التـفـريـغـ الـكـهـربـيـ يـتـناـقـصـ مـعـ زـيـادـةـ ضـغـطـ الغـازـ مـمـاـ يـشـيرـ إـلـيـ أـنـ الـدـرـاسـةـ تـمـاـشـ الـمـنـطـقـةـ الـيـسـرىـ لـمـنـحـنـىـ باـشـنـ.ـ كـذـلـكـ تـمـ قـيـاسـ تـوزـعـ الـجـهـدـ الـكـهـربـيـ وـ الـمـجـالـ الـكـهـربـيـ قـطـرـياـ دـاخـلـ نـظـامـ التـفـريـغـ،ـ وـ مـنـ النـتـائـجـ وـجـدـ أـنـ المـصـعـدـ الـوـهـمـيـ قدـ تكونـ عـنـدـ مـسـافـةـ قـطـرـيـةـ تـبـعدـ عـنـ الـمـرـكـزـ 2ـ مـمـ وـ 8ـ مـمـ عـنـ تـيـاريـ التـفـريـغـ 10ـ وـ 20ـ مـلـليـ أمـبـيرـ بـالـتـرتـيـبـ.

تم دراسة دالة توزيع طاقة الإلكترونات في الأماكن القطرية المختلفة بدءاً من الشبكة (المهبط) وحتى الوصول إلى مركز نظام التفريغ، و ذلك باستخدام المجس الكهربائي المفرد. وقد وجد أن دالة توزيع طاقة الإلكترونات بها توزيع ماكسويل في المنطقة من مسافة قطرية 5 مم من المركز و حتى الوصول لمركز التفريغ. كما أنها تختلف عن توزيع ماكسويل في المنطقة من الشبكة (المهبط) حتى مسافة 5 مم من مركز التفريغ. وقد لوحظ وجود مجموعتين من الإلكترونات في هذه المنطقة هما مجموعة الإلكترونات ذات الطاقة العالية و مجموعة الإلكترونات ذات الطاقة المنخفضة. المصدر الرئيسي لمجموعة الإلكترونات ذات الطاقة العالية ربما يكون من الشعاع الأيوني القادم من سطح المصعد و الذي يتصادم مع ذرات الغاز بعد عبور الشبكة متوجهاً نحو الإلكترونات الثانوية عالية الطاقة، بينما يكون مصدر مجموعة الإلكترونات ذات الطاقة المنخفضة هو الإلكترونات عالية الطاقة التي حدث لها تصادمات متعددة مع ذرات الغاز ولذا فقدت جزء كبير من طاقتها لتكون مجموعة الإلكترونات منخفضة الطاقة .

كذلك تم قياس درجة حرارة الإلكترونات وكثافة البلازما قطرياً بدءاً من المهبط الشبكي حتى مركز نظام التفريغ، باستخدام المجس الكهربائي المفرد والمزدوج، عند ضغط ثابت لغاز الهيليوم 3 ملي بار، و لياري تفريغ 10 و 20 ملي أمبير. كما تم حساب كثافة البلازما باستخدام معادلة بواسون في الإحداثيات الأسطوانية. وقد وجد توافق كبير بين قياسات المجس المفرد والمزدوج لدرجة حرارة الإلكترونات ، بينما لوحظ وجود اختلاف بين نتائج كثافة البلازما المقاومة بالمجس الكهربائي المفرد والمزدوج و النتائج المحسوبة من معادلة بواسون .

و لقد وجد من خلال هذه الدراسة أن قياسات درجة حرارة الإلكترونات بالمجس المفرد تراوحت بين 1.6 إلى 2.6 إلكترون فولت، عند تيار تفريغ 10 ملي أمبير بينما تراوحت بين 1.75 إلى 3 إلكترون فولت عند تيار تفريغ 20 ملي أمبير وذلك عند مسافات قطرية مختلفة. و باستخدام المجس الثنائي تراوحت درجة حرارة الإلكترونات بين 1.4 إلى 2.4 إلكترون فولت عند تيار تفريغ 10 ملي أمبير، وبين 1.7 إلى 2.95 إلكترون فولت عند تيار تفريغ 20 ملي أمبير. وكذلك أوضحت الدراسة زيادة درجة حرارة الإلكترونات مع زيادة تيار التفريغ و تزداد أيضاً كلما ابتعدنا عن المركز.

أوضحت قياسات كثافة البلازما بالمجس المفرد أنها تتغير من 10^{15} m^{-3} إلى $2.3 \times 10^{15} \text{ m}^{-3}$ و تتغير من $7.8 \times 10^{15} \text{ m}^{-3}$ إلى $5.3 \times 10^{15} \text{ m}^{-3}$ عند تياري تفريغ 10 و 20 ملي أمبير على الترتيب أما باستخدام المجس المزدوج فتغيرت كثافة البلازما من $2 \times 10^{16} \text{ m}^{-3}$ إلى $4.3 \times 10^{16} \text{ m}^{-3}$ وتغيرت من $1.6 \times 10^{16} \text{ m}^{-3}$ إلى $4.1 \times 10^{16} \text{ m}^{-3}$ عند تياري تفريغ 10 و 20 ملي أمبير على الترتيب. وكانت قيمة كثافة البلازما المحسوبة من معادلة بواسون تتراوح من $4.6 \times 10^{13} \text{ m}^{-3}$ إلى $4.6 \times 10^{14} \text{ m}^{-3}$ ، و من

$4 \times 10^{13} \text{ m}^{-3}$ إلى $2.97 \times 10^{14} \text{ m}^{-3}$ عند تياري تفريغ 10 و 20 ملي أمبير على الترتيب. وقد لوحظ أن كثافة البلازما المقاسة بالطرق الثلاثة السابقة تزداد كلما تناقصت المسافة القطبية (من المهبط الشبكي إلى الداخل أي إلى المركز) حتى نصل إلى منطقة المصعد الوهمي فتساقص ببطء ثم تزداد بعد ذلك إلى أن تصل لقيمتها العظمى عند مركز التفريغ.

في الجزء الثاني من الدراسة المعملية تم توصيل الأسطوانة الخارجية (أنبوبة التفريغ) بالجهد السالب و توصيل الشبكة الأسطوانية الداخلية بالجهد الموجب و تم تفريغ النظام من الهواء و إدخال غاز النيتروجين. وعند تشغيل مصدر الجهد يحدث التفريغ الكهربائي، وت تكون البلازما داخل الشبكة الأسطوانية الداخلية ويسمي التفريغ في هذه الحالة التفريغ الأسطواني المتوجه ذو المهبط الوهمي . حيث ينطلق الشعاع الإلكتروني من المهبط متوجهها إلى المصعد الشبكي فيعبر الشبكة ويجري تصدامات متعددة مع ذرات الغاز ليتجمع عدد كبير من الإلكترونات التي تتجمع خلف الشبكة مكونة ما يسمى بالمهبط الوهمي.

تم قياس الخواص الكهربائية للتفريغ الأسطواني المتوجه متعدد المحور ذو المهبط الوهمي وأوضحت نتائج العلاقة بين تيار التفريغ وفرق الجهد أن التفريغ يقع في منطقة تماثل التفريغ المتوجه العادي، ووُجد أن جهد التفريغ المتوجه العادي يتراقص مع زيادة ضغط الغاز وذلك يماثل المنطقة اليسرى لمنحنى باشن. كذلك تم قياس توزيع الجهد الكهربائي و المجال الكهربائي قطريا داخل نظام التفريغ، و من النتائج وجد أن المهبط الوهمي يتكون عند مسافة قطبية تبعد عن المركز 2.5 مم و 3 مم و 4 مم عند تيارات التفريغ 2 و 4 و 6 ملي أمبير على الترتيب.

تم قياس دالة توزيع طاقة الإلكترونات في الأماكن القطرية المختلفة بدءاً من الشبكة (المصعد) و حتى الوصول إلى المحور، و ذلك باستخدام المحس الكهربائي المفرد. ومنها وجد أن دالة توزيع طاقة الإلكترونات تأخذ توزيع ماكسويل في جميع الأماكن القطرية المختلفة من الشبكة حتى الوصول إلى المحور. حيث وجدت مجموعة واحدة فقط من الإلكترونات.

كذلك تم قياس درجة حرارة الإلكترونات في الأماكن القطرية المختلفة بدءاً من المهبط الشبكي و حتى الوصول إلى المحور، باستخدام المحس الكهربائي المفرد والمزدوج، عند ضغط ثابت 3 ملي بار و تيارات تفريغ 2 أو 4 أو 6 ملي أمبير. و لقد وجد أن قياسات درجة حرارة الإلكترونات بالمحس المفرد تراوحت بين 2 إلى 3.1 إلكترون فولت، عند تيار تفريغ 2 ملي أمبير بينما تراوحت بين 2.4 إلى 3.3 إلكترون فولت عند تيار تفريغ 4 ملي أمبير و من 2.8 إلى 3.6 إلكترون فولت عند تيار تفريغ 6 ملي أمبير. أما نتائج المحس الثنائي فتراوحت بين 1.6 إلى 2.79 إلكترون فولت و بين 2 إلى 2.9 إلكترون فولت و بين 2.4 إلى 3.22 إلكترون فولت عند تيارات تفريغ 2 و 4 و 6 ملي أمبير على الترتيب. وجدير بالذكر أن

قيم درجة حرارة الإلكترونات ترداد مع زيادة تيار التفريغ وأيضاً تزداد كلما ابتعدنا عن المركز. عند مقارنة نتائج قياسات درجة حرارة الإلكترونات وجد أن نتائج المجرس الكهربائي المزدوج دائمًا أقل من المجرس الكهربائي المفرد و تم شرح الأسباب المؤدية إلى ذلك.

تم قياس كثافة البلازمما في الأماكن القطرية المختلفة بدءاً من المهبط الشبكي و حتى الوصول إلى المحور عملياً باستخدام المجرس الكهربائي المفرد و المزدوج، ونظرياً باستخدام معادلة بواسون عند نفس الظروف السابقة من الضغط وتيارات التفريغ. وأوضحت قياسات كثافة البلازمما بالمجرس المفرد أنها تتغير من $10^{13} \text{ m}^{-3} \times 7$ إلى $10^{15} \text{ m}^{-3} \times 5.9$ في مدى تيار تفريغ من 2 إلى 6 ملي أمبير. كما أوضحت قياسات كثافة البلازمما بالمجرس المزدوج أنها تتغير من $10^{14} \text{ m}^{-3} \times 1.9$ إلى $10^{16} \text{ m}^{-3} \times 3.9$ في مدى تيار تفريغ من 2 إلى 6 ملي أمبير. أما قيم كثافة البلازمما المحسوبة من معادلة بواسون فتراوحت بين $10^{13} \text{ m}^{-3} \times 3.38$ إلى $10^{15} \text{ m}^{-3} \times 2.32$ في نفس مدى تيار التفريغ السابق. وقد لوحظ أن كثافة البلازمما المقاسة بالطرق الثلاثة السابقة ترداد مع زيادة تيار التفريغ و تتغير هذه الكثافة بتغيير المسافة القطرية حيث تزداد كلما تناقصت المسافة القطرية (من المصعد الشبكي إلى الداخل) ثم ثبات كثافة البلازمما عند الوصول إلى منطقة المهبط الوهمي و تزداد بعد ذلك إلى أن نصل إلى المحور. بينما لوحظ وجود اختلاف بين نتائج كثافة البلازمما المقاسة بالطرق الثلاثة السابقة.

في الجزء الثالث من الدراسة العملية تم استخدام التفريغ الاسطواني المتوجه متعدد المحور ذو المهبط الوهمي لغاز النيتروجين في معالجة عينات من نسيج البولي استر، لتحسين الخواص السطحية لها، وبصفه خاصة خاصية قابلية امتصاص الماء. تم تعريض عينات البولي استر للبلازمما بوضعها عند محور التفريغ الاسطواني المتوجه ذو المهبط الوهمي لغاز النيتروجين. وأجريت التجربة باستخدام ضغوط مختلفة لغاز النيتروجين من 1 إلى 5 ملي بار وأ زمنة تعرض مختلفة حتى 50 دقيقة (3000 ثانية) وتيارات تفريغ مختلفة 2 أو 4 أو 6 ملي أمبير و أماكن قطرية مختلفة من 0 إلى 15 مم من المركز وذلك حتى يتم تحديد أنساب الظروف لمعالجة العينات، بناءً على سرعة امتصاص الماء و أقل درجة تأثير على سمك العينات و أعلى درجة خواص ميكانيكية لها، وكانت النتائج كالتالي:

عند دراسة تأثير البلازمما على سمك عينات البولي استر وجد أن سمك العينات يكون تقريباً ثابت قبل وبعد التعرض للبلازمما، ولا تغير قيمة تغيراً ملحوظاً عند جميع الظروف السابقة من الضغوط وتيارات التفريغ وأ زمنة التعرض المختلفة. كذلك عند دراسة تأثير البلازمما على الخواص الميكانيكية لعينات البولي استر ومقارنة العينات الغير معالجة بالعينات التي تمت معالجتها، وجد أنه لا يحدث أي تغير ملحوظ في قيم قوة الشد عند نقطة القطع وكذلك لا يحدث تغير ملحوظ في قيم النسبة المئوية للاستطالة عند نقطة القطع.

عند دراسة تأثير البلازم على درجة امتصاص الماء لعينات البولي استر وجد أنه عند ثبوت كل من ضغط غاز النيتروجين وتيار التفريغ و زمن المعالجة و تغيير الأماكن القطرية فإن أفضل درجة امتصاص للماء لعينات البولي استر كانت عند المركز ($R = 0$) مما يعني أن قابلية امتصاص الماء لعينات تزداد مع تناقص المسافة القطرية كلما اتجهنا إلى المحور. ولقد وجد أيضاً من خلال هذه الدراسة أنه عند وضع العينات عند محور التفريغ تحت ثبوت كل من ضغط غاز النيتروجين وتيار التفريغ فإن قابلية امتصاص الماء لعينات البولي استر تزداد بشكل كبير مع زيادة زمن المعالجة حتى 10 دقائق، و تزداد زيادة طفيفة مع زيادة زمن المعالجة في المدى من 10 إلى 30 دقيقة، وبعد ذلك تكون قابلية امتصاص الماء تقريباً ثابتة مع زيادة زمن المعالجة في المدى من 30 إلى 50 دقيقة. ويعزى ذلك إلى أن زيادة زمن المعالجة يؤدي إلى زيادة معدل التصادم بين البلازم وأسطح العينات حيث تنكسر الروابط الشائكة بين الكربون والأكسجين مما يؤدي إلى زيادة عدد المجموعات القطرية على سطح العينات وهذا بدوره يؤدي إلى زيادة قابلية امتصاص الماء حيث يعتبر هذا السلوك هو المسؤول الأساسي في زيادة قابلية امتصاص الماء للبوليمرات بشكل عام.

وعند دراسة تأثير ضغط الغاز على قابلية امتصاص الماء لعينات البولي استر وجد أنه عند وضع العينات عند محور التفريغ أنها تزداد مع زيادة ضغط الغاز في المدى من 1 إلى 5 مللي بار، وذلك عند ثبوت كل من تيار التفريغ وزمن المعالجة. وذلك لأن زيادة ضغط الغاز تزيد كثافة جسيمات البلازم المشحونة مما يؤدي إلى زيادة عدد المجموعات الحرة على سطح العينات، مما يعني زيادة الطاقة السطحية للعينات وبالتالي زيادة قابلية امتصاص الماء لها. أما عند دراسة تأثير تيار التفريغ على العينات وجد أنه لا يظهر تغير ملحوظ لقابلية امتصاص الماء للعينات مع تغيير تيار التفريغ عند ثبوت كل من ضغط غاز النيتروجين وزمن المعالجة. ربما يكون ذلك لأن تيارات التفريغ المستخدمة في هذه المعالجة وهي 2 أو 4 أو 6 مللي أمبير تقع جميعها في نفس منطقة التفريغ وهي منطقة التفريغ المتوجه العادي.

عند دراسة تحليل طيف الأشعة تحت الحمراء المرتدة من عينات البولي استر الغير معالجة ومن تلك التي تمت معالجتها داخل البلازم عند مركز التفريغ و تيار تفريغ 6 مللي أمبير و عند ضغوط غاز مختلفة وأذمنة معالجة مختلفة، لوحظ تكوين قمة صغرى جديدة اتضحت أنها مرتبطة من مجموعات الكربوكسيل COOH والتي تكونت من تفاعل مجموعات $\text{O}-\text{C}$ النشطة كيميائياً مع مجموعات $\text{H}-\text{O}$ الموجودة في بخار الماء في الهواء الموجود على سطح العينات. مما يؤكد أن تعرض عينات البولي استر للبلازم يزيد من ارتباط هذه العينات بالماء أي أن معالجة عينات البولي استر بالبلازم يزيد من قابلية امتصاص هذه العينات للماء. وقد استتبط من هذه الدراسة أنه يمكن معالجة نسيج البولي استر بشكل فعال باستخدام البلازم الناتجة من التفريغ الكهربائي المتوجه الاسطواني متعدد المحور ذو المهبط الوهمي لغاز النيتروجين، وذلك

لتحسين خواص امتصاص الماء له، دون التأثير على الخواص الميكانيكية له. وكانت أنساب الظروف لمعالجة العينات في هذه الدراسة عندما كان ضغط غاز النيتروجين 5 مللي بار وتيار التفريغ 4 مللي أمبير وزمن المعالجة 30 دقيقة.

