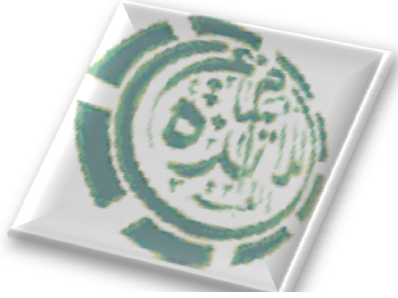


الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
République Algérienne Démocratique et Populaire

Ministère de l'Enseignement Supérieur
et de la Recherche Scientifique
Ecole Normale Supérieure
Vieux Kouba – Alger
Département de Chimie

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
المدرسة العليا للأساتذة
القبة القديمة (الجزائر)
قسم الكيمياء



مذكرة لنيل شهادة أستاذ تعليم ثانوي

معايرة مركب صيدلاني (مسكن
حراري)
باستعمال تقنية الكروماتوغرافيا

تحت إشراف الأستاذة:
فحاس رشيد

من إعداد الطلبة:

* عاشوري جميلة
* نويوة رزيقة

لجنة المناقشة

الأستاذ: زغداوي عبد الحميد..... رئيسا
الأستاذة: فحاس رشيد..... مشرفا
الأستاذة: أيت مهدي فتيحة..... ممتحنة
الأستاذة: بطاش زهور..... ممتحنة

السنة الجامعية 2008/2007

دفعة جوان

خطة البحث

المقدمة العامة.....1

أ - الجانب النظري

الفصل I : الهيدروكربونات الأروماتية المتعددة الحلقات

I.الهيدروكربونات الأروماتية المتعددة الحلقات.....2

1.I بنية وخصائص مركبات HAP2

1.1.I البنية و الاصطلاح2

2.1.I الخصائص الفيزيوكيميائية لمركبات HAP7

2.I أصولها9

1.2.I التفكك الحراري (Pyrolytique)10

2.2.I الأصل البترولي (Pétrolière)10

3.2.I التركيب الحيوي (Biosynthétique)10

3.I مصادر مركبات HAP11

1.3.I الصناعات الفحمية - التسخين11

2.3.I المنتجات البترولية12

4.I الانبعاث في البيئة14

1.4.I الانبعاث عن طريق الجو14

2.4.I الانبعاث عبر الطريق المائي14

- 15.....(Dégradation) التفكيك 3.4.I
- 17.....انتشار مركبات HAP في الطبيعة 4.4.I
- 18..... السمية (Toxicité) 5.I
- 18..... السرطنة (Cancérogénicité) 1.5.I
- 19..... التسمم المورثي (Génotoxicité) 2.5.I
- 19..... الآثار الثانوية 3.5.I

الفصل II: عموميات على المازوت (وقود السيارات)

- 24.....عموميات على المازوت II
- 24.....إنتاج المازوت 1.II
- 25..... التقطير الجوي (Distillation atmosphérique) 1.1.II
- 26..... التقطير الهدام المحفز (Craquage catalytique) 2.1.II
- 27..... تخفيض اللزوجة (Viscoréduction) 3.1.II
- 27..... التقحيم (Cokéfaction) 4.1.II
- 27..... التقطير الهدام بالهيدروجين (Hydrocraquage) 5.1.II
- 28..... الخواص الفيزيوكيميائية للمازوت 2.II
- 28..... الكتلة الحجمية (Masse volumique) 1.2.II
- 28..... نقطة الوميض أو درجة الاشتعال (Point éclair) 2.2.II
- 29..... التطاير (Volatilité) 3.2.II
- 29..... اللزوجة (Viscosité) 4.2.II

- 29..... (Point d'écoulement) 5.2.II نقطة السيالان
- 29..... (Point d'aniline) 6.2.II نقطة الأنيلين
- 29..... (Indice de cétane) 7.2.II العدد السيتاني
- 30..... (Teneur en soufre) 8.2.II كمية الكبريت
- 31..... 3.II مكونات المازوت
- 32..... 4.II استعمال المازوت
- 33..... 5.II نوعية المازوت

ب - الجانب العملي

الفصل III: خصائص المازوت

- 38..... III. خصائص المازوت
- 38..... 1.III الخصائص الفيزيوكيميائية
- 39..... 2.III التركيب الكيميائي للمنتوجات المدروسة
- 40..... 1.2.III الطرق التجريبية
- 41..... 2.2.III طرق الربط
- 41..... 1.2.2.III طريقة n.d.M
- 42..... 2.2.2.III طريقة n.d.P_A

الفصل IV: توزع الهيدروكربونات الأروماتية المتعددة الحلقات في المازوت المدروس

- 44.....IV. توزع الهيدروكربونات الأروماتية المتعددة الحلقات في المازوت المدروس.....44
- 47.....1.IV الخصائص الفيزيوكيميائية للمقاطع المتحصل عليها بالتقطير TBP.....47
- 47.....1.1.IV كمية الكبريت، نقطة الأنيلين، الكثافة.....47
- 48.....2.IV تحليل تركيب الأجزاء الناتجة.....48
- 49.....1.2.IV التحاليل التجريبية (التحاليل UV المرئي للأجزاء).....49
- 49.....2.2.IV طرق الربط.....49
- 49.....1.2.2.IV طريقة n.d.M.....49
- 50.....2.2.2.IV طريقة n.d.P_A.....50
- 51.....3.IV التمثيلات البيانية.....51
- 51.....1.3.IV توزيع مزيج المركبات الأروماتية في مقطع المازوت.....51
- 55.....4.IV مناقشة النتائج.....55
- 56.....الخلاصة العامة.....56

قائمة المراجع

الملاحق

الملحق الأول

الملحق الثاني

الملحق الثالث

المقدمة العامة

إن الدواء له أهمية كبيرة في حياة الإنسان، فقد يكون من أصل نباتي أو حيواني أو محضر مخبرياً. فهو عبارة عن خليط من المركبات الكيميائية، حيث يتكون من المادة الفعالة التي هي المركب المسؤول عن الصفة الشفائية أو العلاجية أما باقي المركبات الداخلة في تكوين الدواء دورها هو تحسين فعالية المركب الفعال في ظروف معينة.

هناك تأثيرات جانبية قد تحدث عند تناول أي دواء والذي يسبب إصابات واضطرابات صحية للإنسان ولهذا فالعلم مازال يبحث في جميع الأدوية المستعملة من حيث ثبات واستقرار المركبات الفعالة، و التحولات التي تحدث للدواء بعد دخوله جسم الإنسان (الإستقلاب). لهذا الغرض أجريت عدة أبحاث في التحليل من أجل تحديد العوامل المناسبة لفصل المركب الفعال عن باقي المركبات بهدف معرفة بعض الظروف كالحرارة، الضوء والحموضة.... الخ التي تجعل المركب الفعال يتحول إلى مركبات مشتقة.

من بين هذه الطرق مطيافية تحت الحمراء، فوق البنفسجية، الكروماتوغرافيا بجميع أنواعها خاصة الكروماتوغرافيا السائلة ذات الجودة العالية HPLC التي أظهرت فعالية كبيرة في تحليل العينات (أكثر من 80% من الأدوية المتواجدة في السوق تم تحليلها بواسطتها). بفضل هذه الطرق الحديثة في تحليل المركبات الصيدلانية، تم كشف الدواء الأكثر فعالية والأقل سمية أو الأقل تأثيرات جانبية.

ومن بين هذه الأدوية الأسبرين (Aspirine) الذي يعتبر الدواء الأكثر استعمالاً وهو دواء معالج للحمى، الصداع، الزكام وآلام أخرى لكن الإفراط فيه قد يسبب قرحة معدية وآثار جانبية أخرى.