# جامعة المنارة

# كلية: الصيدلة

# اسم المقرر: المراقبة الدوائية.

# رقم الجلسة (4)

# عنوان الجلسة: النابروكسين Naproxen



**الفصل الدراسي: الأول العام الدراسي:2022-2023**

جدول المحتويات

Contents

|  |  |
| --- | --- |
| العنوان | رقم الصفحة |
| الزمرة العلاجية واّلية التاثير | 3 |
| الاستعمالات | 3 |
| التأثيرات الجانبية | 3 |
| الصفات الفيزيائية | 3 |
| الذاتية | 4 |
| الاستخلاص والمعايرة | 4 |

## الغاية من الجلسة:

القيام بالمراقبة الدوائية لمضغوطات النابروكسين عبر دراسة خواصه الفيزيائية والكيميائية مع التذكير بخواصه الدوائية

## مقدمة:

**الزمرة العلاجية واّلية التاثير:**

من مضادات الاتهاب اللاستيروئيدية الغير انتقائية, يثبط أنزيمات السيكلواوكسيجيناز I, II ويثبط اصطناع البروستاغلاندينات الالتهابية لذلك يملك تاثير مضاد للالتهاب ومسكن للألم و خافض للحرترة

**الاستعمالات:**

* علاج التهاب المفاصل
* النقرس.
* عسر الطمث
* الرضوض
* الاّلام الجراحية

**التأثيرات الجانبية:**

* هضمية: انزعاج بطني, فقدان شهية, اسهال, نزوف
* جلدية: تحسس
* عصبية: طنين أذن ودوار.

**الأشكال الصيدلانية:**

مضغوطات (تحرر مديد, أو تحرر مباشر)

**الوزن الجزيئي:** 230263 غ /مول.

**الصيغة الكيميائية**



**الصفات الفيزيائية:**

مسحوق بلوري أبيض, ضعيف الانحلالية في الماء, ينحل بسهولة في الميتانول و الايتانول.

**الذاتية**:

* يحرف الضوء المستقطب +66 درجة عند درجة الحرارة25 س.
* درجة الانصهار 154-158 س.
* يملك امتصاصية في مجال الاشعة فوق البنفسجية حيث يظهر قمم امتصاص أعظمية عند الأطوال الموجية 262 – 271-316-331 نانو متر. (يحل 40 مغ من النابروكسين في 100مل ميتانول, ثم يؤخذ 10 مل من المحلول ويمدد بالميتانول حتى 100 ملويقاس ضمن مجال الأشعة فوق البنفسجية.

**الاستخلاص والمعايرة :**

* تسحق المضغوطة في هاون وتستخلص بواسطة 25 مل ميتانول.
* ترشح الخلاصة ويؤخذ 5 مل منه في أرلينةالمعايرة ويضاف إليها قطرتين من مشعر الفينول فتالئين (فسر السبب).
* تعاير ب محلول هيدروكسيد الصوديوم 0.01N حتى انقلاب اللون وثباته

**المطلوب:**

حساب النسبة المئوية لمحتوى المضغوطة من الكابتوبريل ثم اجراء اختبار تجانس المحتوى مع العلم بأن:

**كل 1 مل من محلول NaOH 0.01N يتفاعل مع 23.03 mg نابروكسين.**