

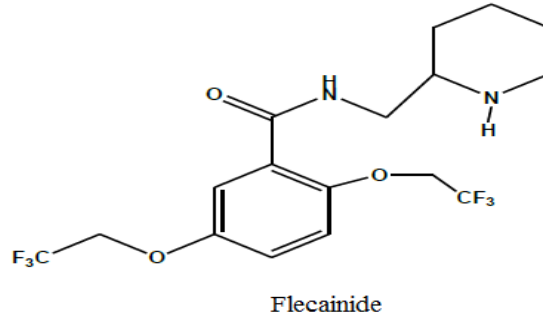
السنة الجامعية 2021/2022
المادة: كيمياء عضوية علاجية
المدة 1 ساعة

جامعة الشهيد حمى لخضر بالوادي
كلية العلوم الدقيقة
مجال علوم المادة
قسم الكيمياء
سنة ثانية ماستر كيمياء عضوية

حل امتحان مادة الكيمياء العضوية العلاجية

حل التمــــرين الأول (6.5) :

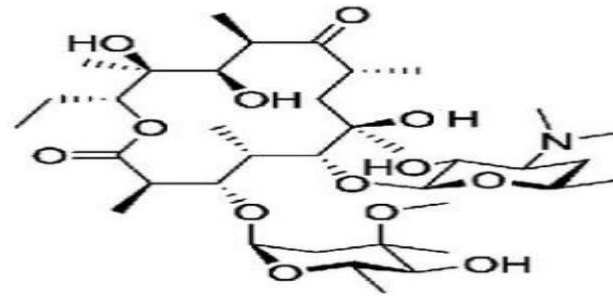
- تصنيف الأدوية التالية مع توضيح استعمالاتها:



2

تصنيف : من مثبطات قنوات الصوديوم من المجموعة الثالثة IC

الاستعمالات: معالجة اضطرابات نظم دقات القلب



1.25

Erythromycin

2

تصنيف الـ Erythromycin : مضاد حيوي من الماكروليدات الطبيعية ذات 14 ضلع من المجموعة I

الاستعمالات:

اجابة واحدة تكفي

1.25

- التهاب القصبات الهوائية التهاب الذن الوسطى

- الالتهابات التنفسية عند الاطفال

- عدوى الجهاز الهضمي ضد *Helicobacter pylori*

- التهاب البروستات

- داء المقوسات

حل التمرين الثاني(4):

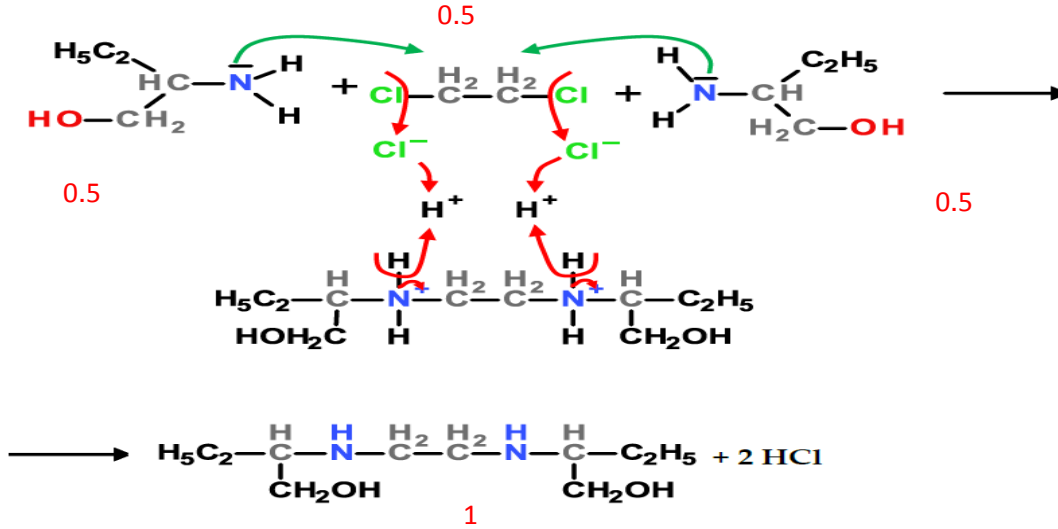
- تصنيف الأدوية التالية مع توضيح آلية تحضيرها واستعمالاتها

1.5

Ethambutol -1

Ethambutol: مضاد للسل من الدرجة الأولى. **يستعمل**: كعلاج للسل بمعية isoniazide

• التحضير:

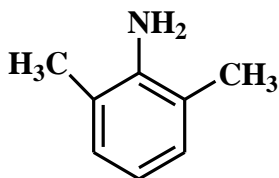


حل التمرين الثالث (9.5):

- حساب معامل التوزيع بطريقة Rekker لـ

$$\text{LogP} = \sum f + k \cdot C_M \quad 0.5$$

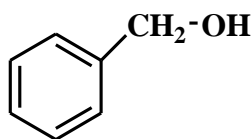
k عدد صحيح متغير حسب التصحيح , $C_M = 0.219$



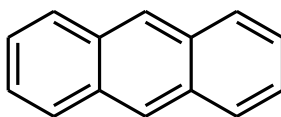
$$\begin{aligned} \log P_{\text{cal.}} &= f_{\text{ar}}(\text{C}_6\text{H}_3) + f(\text{NH}_2) + 2f(\text{CH}_3) && 1 \\ &= 1.494 - 0.902 + 2 \times 0.724 = 2.038 && 0.5 \\ \log P_{\text{exp.}} &= 1.84 \end{aligned}$$



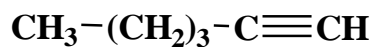
$$\begin{aligned} \log P_{\text{cal.}} &= 3 \times f(\text{CH}_2) + 1 \times C_{\text{M}} && 1 \\ &= 3 \times 0.519 + 1 \times 0.219 = 1.77 && 0.5 \\ \log P_{\text{exp.}} &= 1.72 \end{aligned}$$



$$\begin{aligned} \log P_{\text{cal.}} &= f_{\text{ar}}(\text{C}_6\text{H}_5) + f(\text{CH}_2) + f(\text{OH}) && 1 \\ &= 1.902 + 0.519 - 1.448 = 0.973 && 0.5 \\ \log P_{\text{exp.}} &= 1.10 \end{aligned}$$

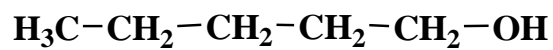


$$\begin{aligned} \log P_{\text{cal.}} &= 14f_{\text{C}} + 10f_{\text{H}} + 5 \times C_{\text{M}} && 1 \\ &= 14 \times 0.110 + 10 \times 0.204 + 5 \times 0.219 = 4.67 && 0.5 \\ \log P_{\text{exp.}} &= 4.45 \end{aligned}$$



$$\log P_{\text{cal.}} = f(\text{CH}_3) + 3 \times f(\text{CH}_2) + f(\text{C}) + f(\text{CH}) - C_{\text{M}} \quad 1$$

$$= 0.724 + 3 \times 0.519 + 0.110 + 0.315 - 0.219 = 2.479 \quad 0.5$$
$$\log P_{\text{exp.}} = 2.73$$



$$\log P_{\text{cal.}} = f(\text{CH}_3) + 4 \times f(\text{CH}_2) + f_{\text{al}}(\text{OH}) \quad 1$$
$$= 0.724 + 4 \times 0.519 - 1.448 = 1.349 \quad 0.5$$
$$\log P_{\text{exp.}} = 1.5$$