




المادة : تكنولوجيا
المدة : ساعة و نصف

القسم : 3TM(GP)

الفرض (2) للتلاميذ الثاني

التمرين الأول : (10 ن)

الإشاتين (L'achatine) هو رباعي بيتيد موجود أساسا في الحلزون الأفريقي الذي يحمل نفس الاسم و يستعمل في مجال الصيدلة كمثير للخلايا العصبية (Neuro-excitateur). التحليل المائي لهذا البيتيد أعطى الأحماض الأمينية التالية :

الـ ح . أ	الجزر -R	pHi
Phe	-CH ₂ - 	5,48
Gly	- H	5,97
Asp	-CH ₂ - COOH	2,77
Ala	- CH ₃	6,01

1- صنف الأحماض الأمينية المكونة للبيتيد .

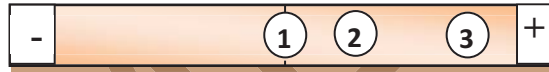
2- احسب pKa₁ لحمض الأسبارتيك علما أن :
pKa_R = 3,66 , pka₂ = 9,6

3- أكتب معادلة تفاعل تسخين الألانين Ala و معادلة تفاعله مع حمض النترو HNO₂

4- علما أن :
- الحمض الأميني الأول (من جهة -NH₂ الحرة) غير نشيط ضوئيا .
- الحمض الأميني الثاني يعطي نتيجة ايجابية مع كاشف كزانتوبروتيك .
- الحمض الأميني الأخير (من جهة -COOH الحرة) يأخذ شكل أنيون A²⁻ عند pH = 12 .

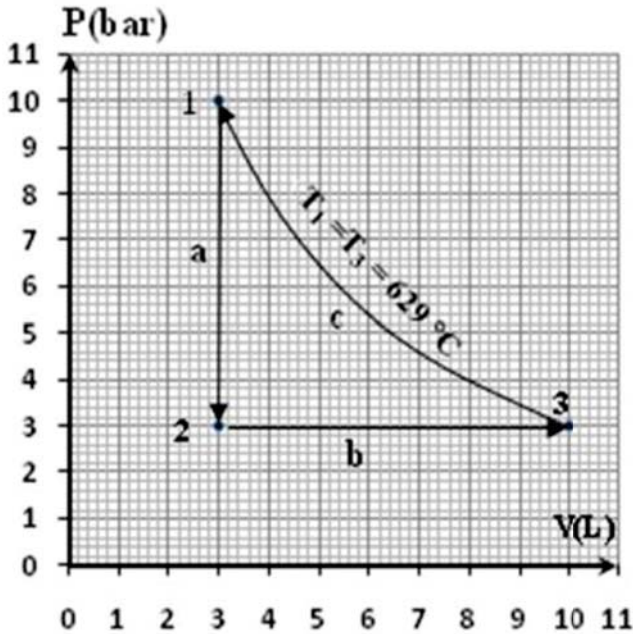
(أ) - أعط تسلسل الأحماض الأمينية في هذا البيتيد ، مثل صيغته نصف المفصلة و أذكر اسمه النظامي .
(ب) - ماذا يعطي هذا البيتيد مع كاشف بيوري ؟ علل إجابتك .
(ج) - أكتب صيغة هذا البيتيد عند pH = 12 .

5- الهجرة الكهربائية لمزيج من الأحماض الأمينية التالية : Ala , Asp , Phe عند pH = 6 ، أعط المخطط التالي :



- أنسب الأحماض الأمينية الثلاثة السابقة إلى الأرقام ① ، ② و ③ مع الشرح .

التمرين الثاني : (10 ن)



نخضع 11,6 g من الهواء لثلاثة تحولات عكسية (a) ، (b) و (c) كما هو موضح في الرسم المقابل :

1- ما نوع كل تحول ؟

2- استخراج من البيان متغيرات الحالة (P, V, T) للحالات الثلاثة 1 ، 2 ، 3 و احسب عدد مولات الهواء المستعملة في التجربة

3- احسب درجة الحرارة T₂

4- استخراج عبارة العمل W المنجز خلال التحول (c) أي (من 3 إلى 1) ثم احسب قيمته

5- احسب بـ kJ تغيير الطاقة الداخلية ΔU لكل تحول ثم للدورة كاملة

يعطى : R = 8,314 J.mol⁻¹K⁻¹ ، (C_p/C_v) = 1,67

وحدات C_v و C_p هي J.mol⁻¹.K⁻¹

1L = 10⁻³m³ ، 1bar = 10⁵ Pa ، M_{air} = 29 g / mol

بالتوفيق