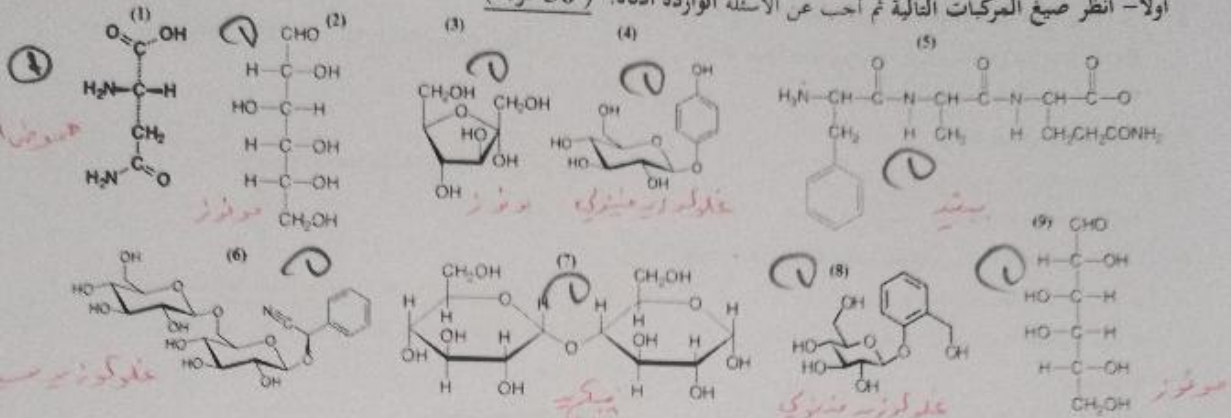


السؤال الأول ( 58 درجة ) :

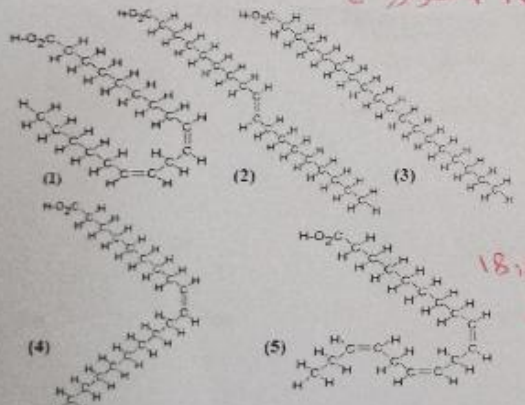
أولاً- انظر صيغ المركبات التالية ثم أحب عن الأسئلة الواردة أدناه: ( 36 درجة )



- a. يرب إلى أي صنف من المنتجات الطبيعية ينتمي كل مركب مع التعليل . (إرشاد : أكتب رقم المركب وبجانبه التصنيف)  
 b. هل يمتلك المركب (1) فعالية ضوئية أم لا؟ علل إجابتك. **نعم عوي دائرة كبره كبرالية**  
 c. ارسم الشكل الخلقى  $\alpha$ - البيروتوزي للمركب (2) مع تسميته.  
 d. اكتب صيغة المماكب الأنوميري للمركب رقم (7) مع تسمية الارتباط بين المونوزين.

- e. أشر إلى البيتيدات من بين المركبات المذكورة أعلاه، ثم سمّ الحموض الأمينية الداخلة في تركيبها مع كتابة الرمز الثلاثي لها. **المركب 5**  
 f. يحصل على الأحمالين ( المركب 6 ) من بذور اللوز المر، ويستعمل كمضاد للسرطان ويسمى فيتامين ب17. اكتب معادلة حلمته في وسط حمضي مع تسمية منتجات التفاعل. **بنز الريب + HCN + غلوكوز 2**

ثانياً- انظر إلى صيغ الحموض الدسمة المجاورة ثم أحب: ( 12 درجة )



- g. اكتب الرمز الرقمي الثنائي لكل حمض دسم (X:Y).  
 h. سمّ هذه الحموض وفق النمط (O).  
 i. ما الفرق بين الـ 2 و 4 ، وأيها أكثر فائدة للإنسان؟

**5** : 18:2  $\omega^6$   
**4** : 18:1  $\omega^9$   
**3** : 18:0  $\omega^3$   
**2** : مقدره  
**5** : مقدره  
 المقدره أفضل ، أكثر شائعه للإنسان

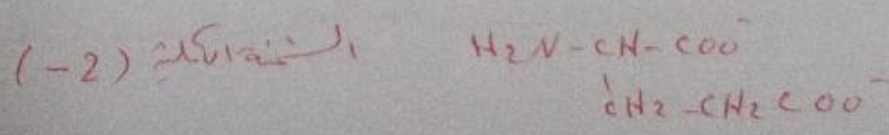
ثالثاً- اعتماداً على معطيات الجدول التالي: ( 10 درجات )

الحمض الأميني	pKa <sub>1</sub>	pKa <sub>2</sub>	pKa <sub>R</sub>
آلانين	2.34	9.69	-
ليزين	2.18	8.95	10.53
حمض الغلوتاميك	2.19	9.69	4.25

- ج. احسب قيمة pI لكل من الآلانين والليزين.  
 ك. اكتب صيغة حمض الغلوتاميك في وسط شديد القلوية مبياً الشحنة التي يحملها.

**PI** Ala =  $\frac{pKa_1 + pKa_2}{2} = \frac{2.34 + 9.69}{2} = 6.015$   
**PI** Lys =  $\frac{pKa_2 + pKa_R}{2} = \frac{8.95 + 10.53}{2} = 9.74$

ألف الطلاب  
 الدرجة إذا  
 كتب العلوة العمية  
 رخص القيمة العمية ثم الكمال



سؤال الثاني ( 12 درجة ) : اختر واكتب العبارة الصحيحة كاملة لكل مما يلي :

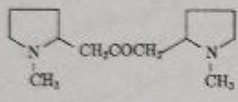
- 1- من طرائق حفظ النباتات الطبية التثبيت ويعتمد على :  
 • استعمال حمض الحبل المخفف ليشتم تفكيك المركبات الفعالة فيها.  
 • استعمال مواد سامة (فلوريد الصوديوم) لتنشيط عمل الخمائر.  
 • استعمال حمض الحبل المخفف لغسل الخمائر في النباتات والحفاظ على المركبات الفعالة.  
 • استعمال ملح كبريتات الأمونيوم لتنشيط عمل الخمائر في النباتات.
- 2- يتم اختيار طريقة معينة لاستخلاص الزيوت العطرية من النباتات تبعاً لعدة أمور منها:  
 • نوعية العضو النباتي الحامل للزيت العطري و نسبة الزيت العطري.  
 • مدى تحمل مكوناتها لدرجات الحرارة المرتفعة.  
 • حالة توافر الزيت العطري (حر أو على هيئة مركبات غليكوزيدية).  
 • كل ما سبق صحيح.

- 3- الاستيرولات مركبات عضوية:  
 • يتألف هيكلها من عدة السوان.  
 • مركبات متصنة لاحتوائها على الحموض الدهمة.  
 • منحلّة بالأوساط القلوية وتأكسد معطية الاستروئيدات.  
 • كل ما سبق خطأ.

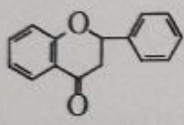
- 4- تستعمل طريقة الاستخلاص بالتقطير ببخار الماء للمنتجات الطبيعية التي:  
 • تكون غير قابلة للتدرك ومحللة في الماء مثل زيت الزيتون.  
 • تكون غير قابلة للتدرك ومحللة في الماء مثل زيت النعنع.  
 • تكون قابلة للتدرك وغير قابلة للامتزاج في الماء مثل زيت القطن.

- 5- الكومارينات:  
 • نشأ من تحلل حمض السيناميك ومشتقاته.  
 • لاكتونات، تتحلل عند المعالجة بمحلول قلوي ساخن.  
 • تمتلك رائحة عطرية مميزة.  
 • كل ما سبق صحيح.

- 6- يصف المركب ذو الصيغة الموضحة جانباً:  
 • من القنويدات.  
 • من الحموض الأمينية.  
 • من الحموض الدهمة المشبعة.

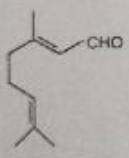


- 7- يصف المركب ذو الصيغة الموضحة جانباً من:  
 • الاستيرولات.  
 • الغليكوزيدات القنولية البسيطة.



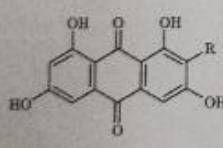
- الاتراكتينونات.  
 • الملافانونات.

- 8- المركب ذو الصيغة الموضحة جانباً:  
 • أحادي ترين حلقي مؤكسد.  
 • أحادي ترين لاجلحي مؤكسد.



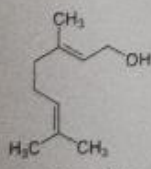
- أحادي ونصف ترين لاجلحي مؤكسد.  
 • أحادي ونصف ترين لاجلحي غير مؤكسد.

- 9- المركب ذو الصيغة الموضحة جانباً:  
 • أتراكتينون.  
 • الحموض الدهمة المشبعة.



- ثلاثي أسيل الغليسيرول.  
 • كل ماسبق خاطئ.

- 10- المركب ذو الصيغة الموضحة جانباً:  
 • أحادي ترين أليفاتي مؤكسد.  
 • أحادي ونصف ترين لاجلحي.



- أحادي ونصف ترين أليفاتي.  
 • أحادي ترين هالوجيني.

- 11- أي من الحموض الأمينية التالية يكون فيها الجذر الجانبي مؤلف من  $\text{CH}_2$  - مرتبطة مع حلقة خماسية تحتوي ذرتي ازوت ورابطين مزدوجتين .  
 • حمض الأسبارتيك  
 • فينيل ألانين  
 • تريبتوفان  
 • هستيدين

- 12- أي من المركبات التالية تمثل أزواجاً أنوميرية (علل إجابتك) :  
 • D- غلوكوز و D- فركتوز  
 • D- فركتوز و L- فركتوز

- D-α - فركتوفورانوز و D-β - فركتوفورانوز  
 • D-α - غلوكوز و L-β - غلوكوز

انتهت الأسئلة