

# علم علامات مادة عالمي للرائحة العام - الفصل الأول - 2024 / 2025

سواء كان بهيبه الجرائيم موضوعية رسالية الغرام به هيبه تركيبه الجدار الجلويا - انبها أشد كحبة [ 3 درجيات ]

موجب الغرام

الب الغرام

- 1) يحتوي على بينة وعلو كانه نسبة 2% 4) يحتوي على بينة وعلو كانه نسبة 40% تقريبا وتعتبر هذه الطبقة هو النافذة الحماية والصلاية للجدار
- 2) يحتوي على اعمدة ممتدة باليسير وعلو كانه به لبردييات والجوهر اللبينة (المضالتيكوتيل) ومستقرة الطائر
- 3) يحتوي على LPS تعتبر هذه الطبقة هي طبقة الحماية للجدار من الماء (الظروف) حيث تغرز زيفه داخل مجازة على من الظروف الخارجية

الاندس كحبة : لا يوجد فرقة بينه الساب والموجب غرام به هيبه الدفاع على الخلية البكرية لكنه طبقة ليسير وعلو كانه تدافع عن البروية الغرام به طبقة LPS هي التي تدافع عن رسالية الغرام

ج : ما هي طرائق التقني الجزيئية حسب قدرتها على تحليل كيميائي وحسب مصدر الطاقة المستخدمة [ 3 درجيات ] [ لكل مقدار درجة ]

ج : جرائيم رائحة التقني : شحيم الكيمياء تركيب المواد التي تتفاعل احيلا من الكربوهيدرات المعدنية  $CO_2$  والنيتروجين  $NH_3$  والحصول على الطاقة من أكسدة المواد للاضيق

ج : جرائيم غير رائحة التقني :  $CO_2$  وهي مرصعة وتتمثل في القدرة على تركيب موادها لذلك هي بحاجة الى الكربوهيدرات والبروتينات كحبات عصفور تحصل على المركبات بالأكسدة هذه المركبات

ج : حسب مصدر الطاقة المستخدمة : (الفيرسات) تعتبر متفطرة على المنتج الحي لذلك قدرتها على تركيب معقدة

ج : جرائيم ضوئية التقني : جرائيم تقوم على التيفور : تحصل على الطاقة من الضوء وعلى الكربوهيدرات

ج : جرائيم التقني العضوي : المايغ الاكسيدات وحسب هذا الجسم تقسم الى : - متوتية التقني العضوي : المايغ الاكسيدات هو مركب هيدروكسي عضوي مثل الجرائيم الاكسيدات الجدار

ج : جرائيم كيميائية التقني : المايغ هو مركب معدني مثل الجرائيم الكبريتية الكسار

ج : كيميائية التقني العضوي : تحصل على الطاقة من أكسدة المواد الكيميائية مثل  $H_2O_2$  مثل سوبرا كبريتا

ج : كيميائية التقني العضوي : تحصل على الطاقة من أكسدة المواد العضوية لا كيميائية الاكسيدات مثل  $CO_2$  ك

ج : كيميائية التقني : تحصل على الطاقة من انطفاة كيميائية مثل الفيرسات

[5 درجات]

24. كيف يمكن تقدير القوة البروتونية حسب النشاط الحيوي  
تقدير التغيرات الكيميائية التي تحدث في أحد مكونات الوسط. تقدير كمية الكندر الناتج عند تحمير الغلوكوز  
حسب تناسبه هذا المقدار مع المقدار الكبير في المزرعة.

25. تقدير النشاط الحيوي من خلال نشاط الانزيم مثل قياس قدرة التخمير على تحويل الاسيتيك  
الى اسيتيك عند القياس غير المباشر للتركيب الشبكي التورجيه في الجو عند طريق جرائع التربة  
المثبتة للتورجيه. فكمية الاسيتيك تتناسب طرديا مع عدد الجراثيم.

26. ما هي الاورومات. وكيف يمكن لأوبرونالاكتوز انه بعيد وراثيا. وما هي الانزيمات المصنفة تحتها  
27. الاورومات: هي مجموعة مورثات يتم استنساخها وتربيتها لتقوم بوظيفة معينة سواء هذه الوظيفة  
المشتركة حيث سطر هذه المورثات على فعاليات الاستقلاب البنائي أو الهدمي مثل الانزيمات التي تشارك في  
التعبير عنه تنقسم الى 3 فئات رئيسية: اللاكتوز محدد الانزيمات 1009/1 منه مستوحاة

5. عند توتر اللاكتوز في الوسط. عند إضافة اللاكتوز تقوم انزيمات سيبالاكتوزيداز بتحويله الى  
غلوكوز وغالاكتوز. هذه التورجيه تكتسب السيطرة الوضعية. لذلك البروتينية المنشطة للهدم يرتبط مع الموقع  
المحفز ويساعد على عملية استنساخ الأوبرون. عند زيادة الغلوكوز بالوسط (السلب) فإنه المورثة  
الكافية اللاكتوز تقل لعدم استنساخ الأوبرون وهو ما يسمى الكبح الأثريسي.

3. الانزيمات المصنفة هي: ا- انزيمات سيبالاكتوزيداز  
ب- انزيمات غالاكتوزيداز  
ج- انزيمات تيوغالاكتوزيداز  
د- انزيمات سيبالاكتوزيداز

[6 درجات]

28. كيف يمكن البلاء سميات وتوزيعها في الشرع  
3. البلاء سميات: هي تلك التي تكلفه ثمانية الشرط. توجد منفصلة عنه لصعوبات  
البروتونية وتتألف من ثلاث مستقل على وقت تنبج معاً هيئات. تحلل الصفات الثابتة (مقارنة لصفات  
والاستجابة فورية البنيوية والمعادلة البنيوية) - بعضه ينشأ من سموم مثل السموم البروتونية المعوية.  
مقدار تكونه متولد عنه شكل الأورام في بعض النباتات. توجد في الجراثيم بروتينية وسالبة الغرام.

3. انزيمات البلاء سميات: اللاكتوزيداز 1.5  
ا- البلاء سميات النقالة: تنتقل من جراثيم الى جراثيم بوسيلة الاقتران. تتميز بكونها كبيرة تحتوي  
12 مئة من متولد عنه إبتداء البلية والانزيمات اللازمة لمشتكيات الاتصال والنقل  
ذات فائدة جراثيم كبيرة. توجد في حليب 1-3 درجات في الخلية.  
ب- البلاء سميات غير النقالة: تتميز بعدم اعتمادها على بروتينات نقل. لذلك فهي صغيرة الوزن  
المنخفض. توجد في حليب 60-100 درجة

د. ش. الأبي  
ب. ش. الأبي