جامعة إب IBB UNIVERSITY نيابة شؤون الطلبة		تأريخ الاختبار: 18 /9 /2020م زمن الاختبار: 60 دقيقة درجة الاختبار:

اختبار المفاضلة للطلبة المتقدمين للكليات الطبية 2020/2021 النموذج A

الكلية:	العلوم	**القسم:**	ميكرو	**المقرر:**	**كيمياء**

اختر الإجابة الصحيحة من الاختيارات في كل سؤال وانقلها الى نموذج الاجابة و ذلك بتظليل الدائرة ◯ أمام كل فقرة

1- الوحدات البنائية الاساسية للبروتينات هي :
A- الاحماض النووية B- الاحماض الدهنية **C- الاحماض الامينية** D- الاحماض غير العضوية

2- المركبات الكيميائية صيغتها العامة هي $C_nH_{2n}O_n$
A- الليبيدات B- البروتينات C- الفيتامينات **D- السكريات الأحادية**

3- تفاعل نووي يتم فيه دمج نواتين صغيرتين لتكوين نواة أكبر واكثر استقرارا
A-النشاط الاشعاعي **B- الاندماج النووي** C- التفاعل المتسلسل D- الترابط النووي

4- السكريات المحدودة هي من السكريات التي تكون عدد وحدات السكر فيها:-
A- 2-10 وحدات من السكر الأحادي B - 1-10 وحدات من السكر الأحادي
C- 5-10 وحدات من السكر الثنائي D- 2-10 وحدات من السكر الثنائي

5- المجموعة الفعالة في الكحولات هي :
A- امينوكربونيل B- كربوكسيل **C- الهيدروكسيل** C- سيانيد

6- لخلايا التحليل الكهربي تطبيقات منها:
A- فصل الشحنات السالبة **B - تنقية المعادن وفصلها** C- فصل الكحول عن الماء D- فصل مكونات الحبر

7- سكر اللاكتوز سكر ثنائي يتكون من:-
A- جلوكوز + فركتوز B - جلوكوز + جلوكوز **C- جلوكوز + جلاكتوز** D- جلاكتوز+ فركتوز

8- للأمينات الأولية درجات غليان عالية بسبب الروابط:
A- الأيونية B- التساهمية C- التناسقية **D- الهيدروجينية**

9- كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة زادت :
A- طاقة الالكترونات B- طاقة التفكك النووي **C- طاقة الترابط النووي** D- طاقة البروتونات

10- من المواد الكيميائية التي تستخدم في علاج أمراض السرطان :
A- الكلوروفورم B- اليورانيوم المشع C- البلاتين **D- الراديوم المشع**

11- نزع الماء من الكحولات يتكون :
A- حمض أميني **B- هيدروكربونات غير مشبعة** C- نتريل D- اسيتاميد

12- التفاعلات التي يحصل فيها تغيير لأنوية الذرات الداخلة في التفاعل وينتج عنها انويه جديدة تعرف بالتفاعلات
A- الحرارية B- الكيميائية **C- النووية** D- الأكسدة والاختزال

13- يعتبر من السكريات العديدة هو:
A- الفركتوز **B - النشا** C - اللاكتوز D- المالتوز

14- التوزيع الالكتروني لعنصر اللانثانيوم La^{57} هو:
A- $[Xe]\ 5d^{10}\ 6s^1$ B- $[Ar]\ 5d^1\ 6s^2$ **C- $[Xe]\ 5d^1\ 6s^2$** D- $[Xe]\ 5d^3\ 6s^2$

15- يرمز لحرارة التكوين بـ:

A- ΔH^{o}_{f} B- H^{+} C- ΔH D- ΔE

16- من عناصر المجموعة الثامنة في الجدول الدوري :

A- الكبريت B- الأرجون C- الزنك D- الكربون

17- التحول النووي الذي يحدث في العناصر الثقيلة يكون مصحوبا بـ:

A - اكتساب بيتا β B- فقدان بوزيترون $_{+1}\beta^{0}$ C- فقدان ألفا α D- إنطلاق جاما γ

18-من المذيبات العضوية :

A- ثنائي ايثيل إيثر B- حمض النيتروز C- حمض النيتريك D- H_2SO_4

19- يسمى المركب التالي $CH_3CO\text{-}NH\text{-}CH_2CH_3$ هي:

A- ثنائي ميثيل أمين B- N– إيثيل أسيتواميد C- مثيل أمين D- ثنائي أيثيل أمين

20 - عند تفاعل الأحماض الكربوكسيلية مع الكحولات تتكون:

A- الإسترات B- الأميدات C- الألدهيدات D- الالكينات

21- الحديد النقي في حالته الصلبة هو عبارة عن:

A- فلز أسود لين B- فلز أصفر لين قابل للطرق C- فلز فضي أبيض اللون لين D- فلز هش غير لين

22- تتحول الليبيدات عند تفاعلها مع القواعد القوية:

A- أحماض دهنية B- صابون C- جليسرول D- بروتينات

23- من الأحماض الغير عضوية:

A- NH_4NO_3 B- HCl C- $CH_3CONHCH_3$ D- $CH_3\ CH_2CONH_2$

24- العملية الكيميائية التي يحدث فيها إكتساب إلكترون أو أكثر أثناء التفاعل تسمى بـ :

A- الاختزال B- الهدرجة C- الأكسدة D- البلمرة

25- الحرارة النوعية هي كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة مئوية واحدة :

A- لكمية من المادة B- لكيلو من المادة

C- لملي جرام من المادة D- لجرام واحد من المادة

أتمنى لكم التوفيق