الجمهورية اليمنية
جامعة إب
نيابة شؤون الطلبة

الكلية: طب الأسنان + مختبرات
المقرر: كيمياء
الفترة: الأولى
التاريخ: الثلاثاء 2019/7/23م
الزمن: ساعة واحدة

# اختبار القبول للعام الجامعي 2019 - 2020م

**النموذج ( A )**

## اختر الإجابة الصحيحة وانقلها الى ورقة الإجابة مع مراعاة رمز النموذج الذي لديك

1- تنشأ العناصر الانتقالية نتيجة الامتلاء التدريجي للمدارات ----
A- d, f B- p, f C- p, d D- s, p

2- يستخرج الحديد من خاماته في الفرن العالي عن طريق -----
A- أكسدة خاماته B- اختزال خاماته C- تبخير خاماته D- لا شيء مما سبق

3- توجد العناصر الانتقالية في الجدول الدوري في -----
A- 6 مجموعات B- 8 مجموعات C- 7 مجموعات D- 3 مجموعات

4- الحرارة النوعية هي كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة ------- من المادة درجة مئوية واحدة
A- جرام واحد B- كيلو جرام واحد C- لتر واحد D- متر واحد

5- حرارة التعادل للأحماض الضعيفة مع القواعد القوية قيمة ----
A- ثابتة B- متغيرة C- تساوي الصفر D- لا يمكن حسابها

6- وجود العنصر في الطبيعة عند 25 درجة مئوية و ضغط واحد جو تسمى الحالة ----
A- الشاذة B- المثارة C- القياسية D- لا شيء مما سبق

7- اذا كانت حرارة التفاعل قيمة موجبة فإن التفاعل ----
A- طارد للحرارة B- مستحيل الحدوث C- سريع جدا D- ماص للحرارة

8- الطلاء الكهربائي هو أحد تطبيقات خلايا ----
A- الوقود B- التحليل الكهربائي C- الجلفانية D- الشمسية

9- (حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء كان التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات) هو قانون ----
A- فاراداري B- حفظ الطاقة C- حفظ الكتلة D- هس

10- للتفاعل : $HCl_{aq} + NaOH_{aq} = NaCl_{aq} + H_2O$ $\Delta H$= ---?
A- - 57,7 KJ/mol B- + 75,7 KJ/mol C- +57,7 KJ/mol D- - 75,7 KJ/mol

11- العامل المختزل في التفاعل التالي هو $Zn + Cu^{2+} = Zn^{2+} + Cu$
A- $Cu^{2+}$ B- Cu C- Zn D- $Zn^{2+}$

12- كمية النحاس المترسبة في خلية تحليل كهربائي عند مرور 193000 كولوم من الكهرباء تساوي
A- 63,54 جرام B- 31,77 جرام C- 127,1 جرام D- 15,89 جرام

13 العلاقة بين استقرار النواة مع متوسط طاقة الترابط للنيوكليود الواحد هي ----
A- علاقة طردية B- علاقة عكسية C- علاقة جيبية D- لا شيء مما سبق

الجمهورية اليمنية
جامعة إب
نيابة شؤون الطلبة

الكلية: طب الأسنان + مختبرات
المقرر: كيمياء
الفترة: الأولى
التاريخ: الثلاثاء 2019/7/23م
الزمن: ساعة واحدة

## اختبار القبول للعام الجامعي 2019 - 2020م

**النموذج ( A )**

14- عمر النصف للتحلل الإشعاعي هو الزمن اللازم لتحلل ------- المادة المشعة

A- جرام واحد من B- نصف جرام من **C-** نصف كمية D- نصف كيلو من

15- عند تحول ( $_{8}O^{15}$ ) الى ( $_{7}N^{15}$ ) فإن النواة تكون قد فقدت ----

**A-** بوزيترون B- بروتون C- الكترون D- نيترون

16- تنتج مجموعة الأمينو من اتحاد النيتروجين مع -----

A- الكربون **B-** الهيدروجين C- الأوكسجين D- الكبريت

17- تتفاعل الحموض العضوية مع الأمينات لتكوين-----

A- النيتريلات B- السكريات C- الإسترات **D-** الأميدات

18- يتكون سكر اللاكتوز ( سكر اللبن) من ------

**A-** جلكوز + جلاكتوز B- جلكوز + فركتوز C- جلكوز + جلكوز D- فركتوز + جلاكتوز

19- الوحدات التي تتألف منها البيبتيدات و البروتينات هي ----

A- النيتريلات **B-** الأحماض الأمينية C- الأمينات D- الأميدات

20- يمكن تحويل الحموض الدهنية الغير مشبعة إلى حموض دهنية مشبعة من خلال عملية

A- الأكسدة B- الهلجنة C- التصبن **D-** الهدرجة

21- الجلكوز و الفركتوز يختلفان في -------

A- الصيغة التركيبية B- المجموعة الوظيفية C- الصيغة الجزيئية **D-** (B, A)

22- عدد التأكسد لأي عنصر في الحالة العنصرية يساوي -----

A- تكافؤ العنصر B- رقم المجموعة C- رقم الدورة **D-** صفر

23- عدد التأكسد للمنجنيز في المركب التالي $KMnO_4$

**A-** +7 B- -7 C- +4 D- +2

24 القوة الدافعة الكهربية لخلية جلفانية تتكون من:

$Zn^{2+} + 2e = Zn$ ($E^0 = -0,76$ V) $\$ Ag^{+} + e = Ag$ ($E^0 = +0,8$ V)

A- ( + 0,04 V ) B- ( - 1,56 V) **C-** ( + 1,56 V) D- ( + 2,36 V)

25- العنصر الذي يمتلك التوزيع الإلكتروني التالي هو: $[Ar]\ 3d^7\ 4s^2$

**A-** ( $^{27}Co$) B- ( $^{29}Cu$) C- ( $^{25}Mn$) D- ( $^{24}Cr$)

انتهت الأسئلة،، ،

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح