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 (B)

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

1- وجود العنصر في الطبيعة عند 25 درجة مئوية وضغط واحد جو تسمى الحالة ----

A- الشاذة B- المثارة C- القياسية D- لا شيء مما سبق

2- 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

3- الطلاء الكهربائي هو أحد تطبيقات خلايا ----

A- الوقود B- التحليل الكهربائي C- الجلفانية D- الشمسية

4- توجد العناصر الانتقالية في الجدول الدوري في -----

A- 6 مجموعات B- 8 مجموعات C- 7 مجموعات D- 3 مجموعات

5- حرارة التعادل للأحماض الضعيفة مع القواعد القوية قيمة ----

A- ثابتة B- متغيرة C- تساوي الصفر D- لا يمكن حسابها

6- يستخرج الحديد من خاماته في الفرن العالي عن طريق -----

A- أكسدة خاماته B- اختزال خاماته C- تبخير خاماته D- لا شيء مما سبق

7- العامل المختزل في التفاعل التالي هو $Zn + Cu^{2+} = Zn^{2+} + Cu$

A- Cu^{2+} B- Cu C- Zn D- Zn^{2+}

8- 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

9- 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

10- للتفاعل : $HCl_{aq} + NaOH_{aq} = NaCl_{aq} + H_2O$ ΔH= ---?

A- - 57,7 KJ/mol B- + 75,7 KJ/mol C- +57,7 KJ/mol D- - 75,7 KJ/mol

11- اذا كانت حرارة التفاعل قيمة موجبة فإن التفاعل ----

A- طارد للحرارة B- مستحيل الحدوث C- سريع جدا D- ماص للحرارة

12- عند تحول ($_8O^{15}$) الى ($_7N^{15}$) فإن النواة تكون قد فقدت ----

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

13- (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

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 (B)

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

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

15- الوحدات التي تتألف منها البيبتيدات والبروتينات هي ----

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

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

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

17- الجلكوز والفركتوز يختلفان في -------

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

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

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

19- تتفاعل الحموض العضوية مع الأمينات لتكوين-----

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

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

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

21- عدد التأكسد للمنجنيز في المركب التالي $KMnO_4$

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

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

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

23- القوة الدافعة الكهربية لخلية جلفانية تتكون من:

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

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

24 تنشأ العناصر الانتقالية نتيجة الامتلاء التدريجي للمدارات ----

A- d, f B- p, f C- p, d D- s, p

25- 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

انتهت الأسئلة،، ،

مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح