جامعة إب
كلية العلوم
قسم الكيمياء

الكليـة المعنية بالمفاضلة : العلوم
التخصص: ميكرو بيولوجي طبي
المـادة : كيمياء
الزمن :ساعة

اختبار القبول للطلبة المتقدمين للالتحاق بقسم الميكرو بيولوجي طبي بكلية العلوم جامعة اب للعام الجامعي 2018-2019م

قم باختيار الإجابة الصحيحة من الاختيارات في كل سؤال وانقلها الى نموذج الاجابة و ذلك بتظليل الدائرة ○ أو المربع ☐ أمام كل فقرة

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

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

3- الرمز الكيميائي لثاني أكسيد المنجنيز هو:
A- AlO_3 **B-** MnO_2 **C-** FeO_3 **D-** $KMNO_4$

4- إشارة حرارة التفاعل في التفاعلات الماصة تكون:
A- موجبة **B-** سالبة **C-** متعادلة **D-** لاشيء مما سبق

5- الماء الملكي عبارة عن مزيج يتكون من حمضي:
A- HCl و HNO_3 **B-** HCl و H_2SO_4 **C-** HNO_3 و H_3PO_4 **D-** لاشيء مما سبق

6- من عناصر المجموعة IB في الجدول الدوري:
A- النحاس **B-** الخارصين **C-** الرصاص **D-** كل ماسبق

7-عدد التأكسد للحديد في المركب $FeCl_3$:
A- 3- **B-** صفر **C-** 2+ **D-** 3+

8- من عناصر المجموعة الثامنة في الجدول الدوري :
A- الفلور **B-** الماغنيسيوم **C-** الأرجون **D-** الكربون

9- العملية الكيميائية التي يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر أثناء التفاعل تسمى بـ :
A- الاختزال **B-** الهدرجة **C-** الأكسدة **D-** البلمرة

10- الرمز الكيميائي لبرمنجانات البوتاسيوم هو:
A- AlO_3 **B-** FeO_3 **C-** MnO_2 **D-** لاشيء مما سبق

11- سكر المالتوز من السكريات:
A- الحلقية **B-** الثنائية **C-** العديدة **D-** الأحادية

12- جسيمات مادية لا تستطيع النفاذ خلال قطعة من الورق:
A- بيتا **B-** الفا **C-** جاما **D-** لا شيئ مما سبق

13- العناصر الانتقالية التي تتميز بأن لها جهود تأكسد عالية هي :

A- سكانديوم- يوتريوم- أكتنيوم- لانثانوم **B-** خارصين- كادميوم- زنك **C-** فناديوم- نيوبيوم- تنتالوم **D-** كل ما سبق

14- عند تفاعل الكحولات الثانوية مع O_2 تتحول الى:

A- كحول ثانوي **B-** كيتون **C-** ألدهيد **D-** حمض كربوكسيلي

15- 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

16- العناصر الانتقالية التي تتميز بأنها أكثر نشاطا وتتفاعل بشدة مع الماء:

A- سكانديوم-يوتريوم-أكتنيوم- لانثانوم **B-** خارصين-كادميوم- زنك **C-** فناديوم- نيوبيوم- تنتالوم **D-** كل ما سبق

17- لخلايا التحليل الكهربي تطبيقات منها:

A- فصل الكحول عن الماء **B-** تنقية المعادن وفصلها **C-** فصل مكونات الحبر **D-** فصل الشحنات السالبة

18- عند تفاعل الأحماض الكربوكسيلية مع الأمينات تتكون:

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

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

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

20- المخاليط المتجانسة هي:

A- زيت في الماء **B-** ملح في الماء **C-** تراب في الماء **D-** كل ما سبق

21- التوزيع الالكتروني لعنصر النحاس Cu^{29} هو:

A- $[Ar]\ 3d^{10}4s^{1}$ **B-** $[Ar]\ 3d^{5}4s^{2}$ **C-** $[Ar]\ 3d^{7}4s^{2}$ **D-** $[Ar]\ 3d^{3}4s^{2}$

22- 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

23- من المذيبات العضوية :

A- الماء **B-** حمض الكبريتيك **C-** الاسيتونيتريل **D-** لاشيء مما سبق

24- يرمز لحرارة التكوين بـ:

A- H^{+} **B-** ΔH **C-** ΔH^{o}_{f} **D-** ΔE

25- يسمى المركب التالي $CH_3\text{-}NH\text{-}CH_3$ هي:

A- ثنائي ميثيل أمين **B-** N– مثيل امينو بروبان **C-** مثيل أمين **D-** ثنائي أيثيل أمين