جامعة إب

نيابة رئاسة الجامعة لشؤون الطلبة

إدارة القبول و التسجيل

الكلية: الطب و العلوم الصحية

التخصص: جميع التخصصات الطبية

النظام: التعليم العام

النموذج (B)	إختبار المفاضلة للعام الأكاديمي الدراسي 2022-2023 م	**المادة :** كيمياء

إختار الإجابة الصحيحة من بين الأقواس في الجمل التالية و ظلل الخيار المناسب في ورقة الإجابة المرفقة

1- كمية الحرارة المختزنة في مول واحد من المادة عند تكوينها هي

(A) حرارة الذوبان (B) حرارة التكوين (C) المحتوى الحراري (D) حرارة الانصهار

2- حرارة تفاعلات التعادل تكون دائماً

(A) ماصة للحرارة (B) طاردة للحرارة (C) طاردة أو ماصة للحرارة (D) ليس كل ما سبق

3- علم الكيمياء الذي يختص بتحويل التفاعل الكيميائي إلى طاقة كهربية

(A) الكيمياء الكهربية (B) الكيمياء الحرارية (C) الكيمياء الحيوية (D)الكيمياء العضوية

4- عدد التأكسد للكروم في مركب كرومات البوتاسيوم $K_2Cr_2O_7$ يساوي:

(A) +3 (B) +6 (C) +7 (D) +2

5- التركيب الإلكتروني لفلز الذهب Au حيث العدد الذري له يساوي 79هو:

(A) $[Xe], 5d^{10}, 6S^1$ (B) $[Xe], 4d^{10}, 5S^1$ (C) $[Kr], 4d^{10}, 5S^1$ (D) $[Xe], 5d^9, 6S^1$

6 – من العناصر الإنتقالية في الجدول الدوري ما يلي :

(A) الصوديوم (B) الخارصين (C) الحديد (D) ليس كل ما سبق

7- تفاعلات الأكسدة و الاختزال التلقائية و المستمرة

(A) تحتاج طاقة كهربية (B) تعطي طاقة كهربية (C) لا تأخذ و لا تعطي طاقة (D) ليس كل ما سبق

8- خلايا المركم الرصاصي تعتبر خلايا

(A) جلفانية (B) تحليل كهربي (C) جلفانية و تحليل كهربي (D) ليس كل ما سبق

9- يأخذ الحديد أعداد تأكسدية مختلفة في أكسيد الحديد المغناطيسي Fe_3O_4 و هي:

(A) (+2, +3) (B) (+3,+1) (C) (+2,-3) (D) (+3,-2)

10- عند إضافة محلول NaOH إلى محلول $FeCl_2$ يتكون راسب

(A) بني محمر (B) راسب مصفر (C) أبيض مخضر (D) ليس كل ما سبق

11- تكوين الماء من عناصره الأولية H_2, O_2 يكون تفاعل

(A) طارد للحرارة (B) ماص للحرارة (C) لا يحدث أي تغيير للحرارة (D) ليس كل ما سبق

12- من التغيرات الحرارية الفيزيائية للمواد الكيميائية

(A) حرارة التبخير و التكثيف (B) حرارة التعادل (C) حرارة التكوين (D) حرارة الإحتراق

13- هي الطاقة اللازمة لفصل مكونات النواة أو ربطها مع بعضها البعض

(A) طاقة التفاعل (B) طاقة التصادم (C) طاقة الترابط النووي (D) طاقة النظام

14- تسمية المركب CH_2-CH_2-CH_2-NH-C_2H_5 هي:

(A) إيثيل أمينو البروبان (B)N- إيثيل أمينو البروبان (C)N- إيثيل أمينو البروبيل (D) ليس كل ما سبق

15- هي أشكال من ذرات العنصر تتفق جميعها في العدد الذري و تختلف في العدد الكتلي

(A)النظائر (B)النيوترونات (C)البوزيترونات (D)البروتونات

16- نواتج تحلل السكر الثنائي "السكروز" هي

(A) جلوكوز + فركتوز (B) جلوكوز + جلاكتوز (C) جلكوز + جلوكوز (D) ليس كل ما سبق

17- هي أحد فروع الكيمياء و تختص بدراسة التركيب النوعي و الكمي للمركبات التي يعتمد عليها الكائن الحي في غذائه و تفاعلاتها

(A) الكيمياء الصناعية (B) الكيمياء الحيوية (C) الكيمياء العضوية (D) الكيمياء الفيزيائية

18- مجموع الأعداد الذرية للجسيمات الداخلة في التفاعل = مجموع الأعداد الذرية للجسيمات الناتجة من التفاعل

(A) قانون بقاء الطاقة (B)قانون بقاء العدد الذري (C) قانون بقاء الطاقة (D) ليس كل ما سبق

19-هي عملية يتم فيها تصنيع مركبات معقدة يحتاجها الجسم في عملياته الحيوية مثل الهيكل و العظام من المواد الممتصة في الدم

(A) الهضم (B) البناء (C) إنتاج الطاقة (D)ليس كل ما سبق

20- جسيمات ألفا و الديوترونات هي جسيمات

(A) متعادلة الشحنة (B) موجبة الشحنة (D) سالبة الشحنة (D) ليس كل ما سبق

21- هي مواد أساسية في غذاء الإنسان و يحتاجها بكميات قليلة و نقصها يؤدي إلى أمراض مثل مرض الكساح و الإسقربوط

(A) البروتينات (B) الفيتامينات (C) الدهون (D) السكريات

22- مركبات تحتوي على ذرة نيتروجين أولية و ترتبط بذرتي هيدروجين و مجموعة الكيل أو اريل

(A) أمينات أوليه (B) أمينات ثانويه (C) أمينات ثالثيه (D) أميدات

23- تؤثر الأمينات على ورقة عباد الشمس حيث تحول لونها إلى اللون

(A) الأحمر (B) الأخضر (C) الأزرق (D) البرتقالي

24- المجموعة الوظيفية الموجودة في الأميدات هي :

(A) -(C-O)-NH_2 (B) -(C=O)-NH_3 (C) -(C=O-NH_2) (D)ليس كل ما سبق

25- هي مركبات كيميائية تحتوي في جزيئاتها على مجموعة NH_2- و CN- و NO_2-

(A)المركبات النيتروجينية العضوية (B) المركبات العضوية الأوكسيجينية (C) المركبات الإنتقالية (D) المركبات الكربوكسيلية

إنتهت الأسئلة و بالتوفيق