جامعة إب

نيابة رئاسة الجامعة لشؤون الطلبة

إدارة القبول و التسجيل

الكلية: الطب و العلوم الصحية

التخصص: جميع التخصصات الطبية

النظام: التعليم العام

النموذج (A)	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- من العناصر الإنتقالية في الجدول الدوري ما يلي :

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

2- 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) $[Xe], 5d^9, 6S^1$

3- - 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)

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

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

5- حرارة تفاعلات التعادل تكون دائماً

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

6 – كمية الحرارة المختزنة في مول واحد من المادة عند تكوينها هي

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

7- 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

8- من التغيرات الحرارية الفيزيائية للمواد الكيميائية

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

9- علم الكيمياء الذي يختص بتحويل التفاعل الكيميائي الى طاقة كهربية

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

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

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

11- 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

12- خلايا المركم الرصاصي تعتبر خلايا

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

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

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

14- 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

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

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

16- جسيمات ألفا و الديوترونات هي جسيمات

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

17- مركبات تحتوي على ذرة نيتروجين أولية و ترتبط بذرتي هيدروجين و مجموعة الكيل او اريل

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

18- - 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

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

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

20- 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

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

(A) المركبات النتروجينية العضوية (B) المركبات العضوية الأوكسيجينية (C) المركبات الأنتقالية (D) المركبات الكربوكسيلية

22- 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

23- 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

24- نواتج تحلل السكر الثنائي "السكروز" هي

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

25- 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

إنتهت الأسئلة و بالتوفيق