



إمتحان قبول : (الطب البشري، المختبرات، طب الاسنان) النظام الموازي للعام الدراسي: 2019 / 2020

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحد نموذج (A)

تعليمات :

- 1- ظلل على دائرة الإجابة الصحيحة في الصفحة المخصصة للإجابة. 2- عدد الأسئلة 25 سؤالاً. (جميع الأسئلة تحمل نفس الدرجة)
3- أي سؤال يتم فيه التظليل على إجابتين سيتم إلغاء درجة السؤال.

اختر الإجابة الصحيحة في الفقرات التالية:

(1) النظائر هي ذرات لنفس العنصر لكنها تختلف في عدد

- (a) البروتونات (b) الالكترونات (c) المدارات (d) النيوترونات

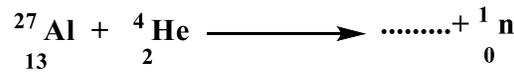
(2) التوزيع الالكتروني للغاز النبيل في الدورة الثالثة من الجدول الدوري

- (a) $1s^2 2s^2 2p^6$ (b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ (c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ (d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3d^6$

(3) عدد تأكسد المنجنيز Mn في برمنجنات البوتاسيوم $KMnO_4$

- (a) -7 (b) +3 (c) +7 (d) +8

(4) عند قذف الالومنيوم بجسيمات ألفا فان الناتج :

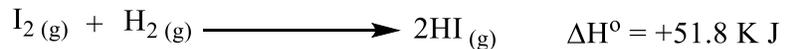


- (a) ${}_{11}^{24}Na$ (b) ${}_{15}^{30}P$ (c) ${}_{15}^{30}Na$ (d) ${}_{11}^{24}Na$

(5) أي العناصر له التركيب الالكتروني التالي $1s^2 2s^2 2p^6$

- (a) ${}_{7}N$ (b) ${}_{8}O$ (c) ${}_{9}F$ (d) ${}_{10}Ne$

(6) نوع حرارة التفاعل في المعادلة التالية:



- (a) حرارة احتراق قياسية (b) حرارة ذوبان (c) حرارة تكوين قياسية (d) لا شيء من ما سبق

(7) تعتبر الحموض الامينية الوحدة الاساسية لبناء البروتينات، وابسط انواع الاحماض الامينية

- (a) الجلوسين (b) ليوسين (c) تيروسين (d) اسباراجين

(8) تسمى تفاعلات تحويل الاحماض الدهنية غير المشبعة الى أحماض دهنية مشبعة

- (a) الهلجنة (b) الهدرجة (c) الاكسدة (d) التحلل

(9) من الفيتامينات التي لا تذوب في الماء

- (a) فيتامين B_6 (b) فيتامين B_{12} (c) فيتامين C (d) فيتامين D

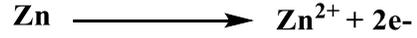
(10) يتطلب اتمام العمليات الحيوية في الخلايا الحية تحفيز داخلي بواسطة بعض المواد التي يطلق عليها

- (a) الليبيدات (b) الانزيمات (c) الدهون (d) السكريات

11) الصيغة العامة للسكريات الاحادية هي

(CH₂O)_n (d) C_nH_{2n+2} (c) (C_nHO)_n (b) C_nH_{2n} (a)

12) يحدث التفاعل التالي في بطارية خارصين - كربون عند



(d) المصعد (c) عمود الجرافيت (b) الكاثود (a) المهبط

13) يتم استخدام النظائر المشعة في الطب، من امثلة ذلك تشخيص سرطان العظام بواسطة

(d) التكنيتيوم - 99 (c) الفسفور - 32 (b) اليود - 131 (a) التكنيتيوم - 88

14) لخفض سرعة النيوترونات فانه يتم تمريرها خلال

(d) كل ما سبق ذكرة (c) البارافين (b) الماء الخفيف (a) المعجلات

15) أحد المركبات التالية مركب أيوني

C₂H₆ (d) CH₄ (c) H₂O (b) NaCl (a)

16) كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة حرارة كمية معينة من المادة درجة مئوية واحدة

(d) الطاقة الحرارية (c) حرارة التفاعل (b) السعة الحرارية (a) الحرارة النوعية

17) يتفاعل الاكسجين مع الماغنسيوم لتكوين



MgO (d) Mg₂O₂ (c) MgO₂ (b) 2MgO (a)

18) الصيغة العامة للالكانات هي

C_nH_{2n-1} (d) C_nH_{2n+2} (c) C_nH_{2n-2} (b) C_nH_{2n} (a)

19) الصيغة الكيميائية R-COOH

(d) حمض أميني (c) حمض عضوي (b) حمض معدني (a) كحول

20) اللاكتوز يعتبر من السكريات

(d) لا شئ من ما سبق (c) العديدة (b) الثنائية (a) الاحادية

21) تتكون الرابطة البيبتيدية عند تكاتف

(d) كل ما سبق (c) الاحماض الامينية (b) السكريات الثانوية (a) السكريات الاحادية

22) تتحلل الليبيدات بفعل الانزيمات الهاضمة والاحماض القوية وينتج عنها حموض دهنية و

(d) بارا أوكسون (c) جليسرول (b) ثلاثي الجلسريد (a) كوليسترول

23) يلجأ العلماء في كثير من الاحيان الى طرق غير مباشرة للتعرف على حرارة التفاعل (ΔH) مثل استخدم

(d) قانون هس (c) حرارة الاحتراق (b) حرارة الذوبان (a) حرارة التعادل

24) التفاعل الذي يحدث بين كحول و حمض كربوكسيل يسمي

(d) لا شئ من ما سبق (c) الاسترة (b) السلفنة (a) الهلجنة

25) يعتبر النشا سكر نباتي معقد (عديد السكريات) يتم الكشف عنه بواسطة

(d) اذابتة في قاعدة (c) اذابتة في حمض (b) اليود (a) فهلنج