



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

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحد نموذج (B)

**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.

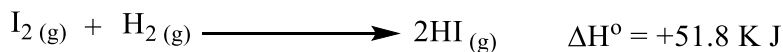
**اختر الإجابة الصحيحة في الفقرات التالية:**

- (1) أي العناصر له التركيب الإلكتروني التالي  $1s^2 2s^2 2p^6$
- (a)  ${}^7N$  (b)  ${}^8O$  (c)  ${}^9F$  (d)  ${}^{10}Ne$
- (2) تسمى تفاعلات تحويل الاحماض الدهنية غير المشبعة الى أحماض دهنية مشبعة
- (a) الهلجنة (b) الهدرجة (c) الأكسدة (d) التحلل
- (3) الصيغة العامة للسكريات الأحادية هي
- (a)  $C_nH_{2n}$  (b)  $(C_nHO)_n$  (c)  $C_nH_{2n+2}$  (d)  $(CH_2O)_n$
- (4) يحدث التفاعل التالي في بطارية خارصين - كربون عند
- $Zn \longrightarrow Zn^{2+} + 2e^-$
- (a) المهبط (b) الكاثود (c) عمود الجرافيت (d) المصعد
- (5) لخفض سرعة النيوترونات فإنه يتم تمريرها خلال
- (a) المعجلات (b) الماء الخفيف (c) البارافين (d) كل ما سبق ذكرة
- (6) يتم استخدام النظائر المشعة في الطب، من أمثلة ذلك تشخيص سرطان العظام بواسطة
- (a) التكنيتيوم - 88 (b) اليود - 131 (c) الفسفور - 32 (d) التكنيتيوم - 99
- (7) النظائر هي ذرات لنفس العنصر لكنها تختلف في عدد
- (a) البروتونات (b) الإلكترونات (c) المدارات (d) النيوترونات
- (8) عدد تأكسد المنجنيز Mn في برمنجنات البوتاسيوم  $KMnO_4$
- (a) -7 (b) +3 (c) +7 (d) +8
- (9) الصيغة العامة للالكانات هي
- (a)  $C_nH_{2n}$  (b)  $C_nH_{2n-2}$  (c)  $C_nH_{2n+2}$  (d)  $C_nH_{2n-1}$
- (10) تتكون الرابطة البيبتيدية عند تكاثف
- (a) السكريات الأحادية (b) السكريات الثانوية (c) الاحماض الامينية (d) كل ما سبق
- (11) التفاعل الذي يحدث بين كحول و حمض كربوكسيلي يسمى
- (a) الهلجنة (b) السلفنة (c) الاسترة (d) لا شيء من ما سبق
- (12) من الفيتامينات التي لا تذوب في الماء
- (a) فيتامين  $B_6$  (b) فيتامين  $B_{12}$  (c) فيتامين C (d) فيتامين D

13) يتطلب اتمام العمليات الحيوية في الخلايا الحية تحفيز داخلي بواسطة بعض المواد التي يطلق عليها الليبيدات (a) الانزيمات (b) الدهون (c) السكريات (d)

14) تتحلل الليبيدات بفعل الانزيمات الهاضمة والاحماض القوية وينتج عنها حموض دهنية و..... كوليسترول (a) ثلاثي الجلسريد (b) جليسرول (c) بارا أكسون (d)

15) نوع حرارة التفاعل في المعادلة التالية:

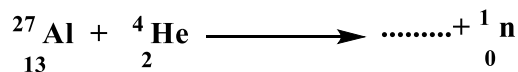


(a) حرارة احتراق قياسية (b) حرارة ذوبان (c) حرارة تكوين قياسية (d) لا شيء من ما سبق

16) تعتبر الحموض الامينية الوحدة الاساسية لبناء البروتينات، وابسط انواع الاحماض الامينية الجلايسين (a) ليوسين (b) تيروسين (c) اسباراجين (d)

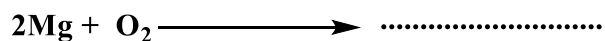
17) التوزيع الالكتروني للغاز النبيل في الدورة الثالثة من الجدول الدوري  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$  (a)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$  (b)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3d^6$  (d)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$  (c)

18) عند قذف الالومنيوم بجسيمات ألفا فان الناتج :



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

19) يتفاعل الاكسجين مع الماغنسيوم لتكوين



(a)  $\text{MgO}_2$  (b)  $\text{Mg}_2\text{O}_2$  (c)  $2\text{MgO}$  (d)  $\text{MgO}$

20) الصيغة الكيميائية R-COOH الحمض معدني (b) حمض عضوي (c) كحول (a) حمض أميني (d)

21) اللاكتوز يعتبر من السكريات الاحادية (a) الثنائية (b) العديدة (c) لا شيء من ما سبق (d)

22) يلجأ العلماء في كثير من الاحيان الى طرق غير مباشرة للتعرف على حرارة التفاعل ( $\Delta H$ ) مثل استخدم حرارة التعادل (a) حرارة الذوبان (b) حرارة الاحتراق (c) قانون هس (d)

23) يعتبر النشا سكر نباتي معقد (عديد السكريات) يتم الكشف عنه بواسطة اليود (a) فهلنج (b) اذابته في حمض (c) اذابته في قاعدة (d)

24) كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة حرارة كمية معينة من المادة درجة مئوية واحدة الحرارة النوعية (a) السعة الحرارية (b) حرارة التفاعل (c) الطاقة الحرارية (d)

25) أحد المركبات التالية مركب أيوني  $\text{NaCl}$  (a)  $\text{H}_2\text{O}$  (b)  $\text{CH}_4$  (c)  $\text{C}_2\text{H}_6$  (d)