نماذج اختبارات قبول

نماذج سابقة

جامعة عدن

كلية الطب

ابن تعز العز

قنوات تليجرام ⇓

T.me/Doctor_future1

T.me/kabooltep

T.me/kiffahtep

T.me/smartpeople11

T.me/Third_secondary17

T.me/mktbah2

29) كم مول من أحادي كلورو سايكلوهكسين موجودة في 5 جرام؟ :
(الوزن الذري: $Cl = 35.5$ ، $C = 12$ ، $H = 1$)
أ) 582.5 مول ب) 4.3×10^{-2} مول جـ) 0.043 مول د) ب و جـ كلاهما صحيحة

30) كم جرام من حوض البنزويك يتفاعل مع مول من هيدروكسيد الصوديوم لتكوين بنزوات الصوديوم و ماء؟ :
(الوزن الذري: $Na = 23$ ، $C = 12$ ، $O = 16$ ، $H = 1$)
أ) 244 جرام ب) 0.244 جرام جـ) 24.4 جرام د) جميع الإجابات خاطئة

31) محلول اليود يستخدم في الكشف عن:
أ) السكر ب) الجلوكوز جـ) النشا د) جميع الإجابات صحيح

32) العلاقة بين السالبية الكهربية و بين خاصية العنصر كعامل مؤكسد:
أ) عكسية ب) طردية جـ) تقل د) لا توجد علاقة

33) في التفاعلات الماصة للحرارة، إذا إنخفضت درجة الحرارة:
أ) زادت قيمة Keq ب) نقصت قيمة Keq
جـ) زادت قيمة Keq و كذلك تزداد سرعة التفاعل د) جميع الإجابات خاطئة

34) اللينولينيك حمض دهني غير مشبع يحتوي على ذرات من الكربون عددها:
أ) 16 ب) 18 جـ) 20 د) 14

35) عند إذابة 0.2 جرام من هيدروكسيد الصوديوم في ماء لتكوين نصف لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: $Na = 23$ ، $O = 16$ ، $H = 1$)
أ) 13.3 ب) 12 جـ) 2 د) جميع الإجابات خاطئة

T.me/Doctor_future1
T.me/kabootep

انتهت الأسئلة

جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2017 / 2018م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

المادة: كيمياء — الزمن: ساعة واحدة

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. — التاريخ: 2017/11/5م

ضع دائرة حول رقم الإجابة الأكثر صحة من بين خيارات المتاحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة فقط):

1) أي من العبارات التالية خاطئة حول المعايرة؟ المعايرة :
أ) تستخدم لمعرفة حجم محلول بدلالة محلول معلوم التركيز و الحجم.
ب) تستخدم في المعايرة الكواشف التي يتغير لونها حسب الوسط الذي توجد فيه.
جـ) تفاعلات الأكسدة و الإختزال نوع من أنواع المعايرة
د) جميع الإجابات خاطئة.

2) إذا كان تركيز أيونات الهيدروكسيل 10^{-5} مول/لتر فإن قيمة ال pH لهذا المحلول تساوي:
أ) 5 ب) 5- جـ) 9 د) 9-

3) كم جرام من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ثمن لتر من المحلول بتركيز 0.06 مولاري؟:
(الوزن الذري: $N = 14$ ، $O = 16$ ، $H = 1$ ، $P = 31$)
أ) 0.4 جرام ب) 1.1 جرام جـ) 14.9 جرام د) 0.149 جرام

4) ال Fe ممكن أن يعتبر :
أ) عامل مختزل ب) عامل حفاز جـ) يتأكسد د) جميعها صحيحة

5) عند إذابة 0.090 جرام من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: $Fe = 56$ ، $O = 16$ ، $H = 1$)
أ) 9 ب) 3 جـ) 11 د) جميع الإجابات خاطئة

6) إذا مرت كمية من الكهرباء تعادل 1 فاراداي في خليتين كهربائيتين (خلية المونيوم و خلية رصاص) متصلتين على التوالي فترسب 9 جرام من الرصاص. أوجد كمية الألمونيوم المترسبة؟: (الوزن الذري: $Al = 27$ ، $Pb = 207$)
أ) 78 جرام ب) 7.8 جرام جـ) 0.78 جرام د) 0.078 جرام

7) أي من العبارات التالية صحيحة ؟:
أ) زيادة تركيز أيونات الهيدروكسيل في المحلول تعني أن المحلول أكثر قاعدية.
ب) زيادة تركيز أيونات الهيدروكسيل في المحلول تعني ان المحلول أقل قاعدية.
جـ) زيادة تركيز أيونات الهيدروكسيل في المحلول تعني أن قيمة ال pH لهذا المحلول عالية.
د) أ و جـ كلاهما صحيحة.

8) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك :
(الوزن الذري: $Na = 23$ ، $O = 16$ ، $H = 1$ ، $Cl = 35.5$)
أ) 0.36 جرام ب) 6.25×10^{-3} مول جـ) 14.6 جرام د) أ و ب كلاهما صحيحة

9) لتحضير 4-ميثانون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:
أ) بروبانويك. ب) بيوتانويك. جـ) هيتانويك. د) أوكتانويك.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

أجب بـ (لا) للإجابة الخاطئة و بـ (نعم) للإجابة الصحيحة و ذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

10) أيونات الهيدرونيوم الناتجة من تأين حمض الهيدروكلوريك أقوى من أيونات الهيدرونيوم الناتجة من تأين حمض الخليك .

11) يتفاعل الفينول مع يوديد الهيدروجين بسرعة أقل من تفاعل الكحول مع يوديد الهيدروجين.

12) درجة غليان الفينول أعلى من درجة غليان البنزين.

13) عدد الروابط الثنائية (غير المشبعة) الموجودة في حمض اللينولينك رابطتان.

14) الأحماض الدهنية هي ايثيرات.

15) الأنزيمات مركبات حيوية تعمل بشكل متخصص.

16) عدد الجرامات الموجودة في الكتلة المكافئة الجرامية لحمض الكبريتيك = عدد الجرامات الموجودة في الكتلة المكافئة الجرامية لحمض الفوسفوريك.

17) يعمل فيتامين C على إمتصاص فلز الحديد..

18) يتفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز مكونا كمية من النيتروجين أكبر من الكمية التي تنتج من تفاعل التربتوفان مع حمض النيتروز .

19) تفاعل خسف هوفمان متخصص على الأمينات غير المستبدلة.

20) طاقة تنشيط هضم الغذاء المطبوخ أعلى من طاقة تنشيط الغذاء النيئ.

21) الإتزان الكيميائي من صفات التفاعلات الإنعكاسية فقط.

22) في التفاعلات الماصة للحرارة، العلاقة بين درجة الحرارة و ثابت الإتزان طردية

23) العلاقة بين السالبية الكهربية و بين خاصية العنصر كعامل مختزل عكسية.

24) في التفاعلات الكيميائية المتزنة، ثابت إتزان المواد المتفاعلة = ثابت إتزان المواد الناتجة.

25) الكحول الثانوي هو كحول أحادي الهيدروكسيل.

26) يختفي اليود إذا أضيف إلى الأحماض الدهنية.

27) الكحولات، الإيثرات، الفينولات، الألدهيدات و الكيتونات من مشتقات الماء.

28) المحلول الذي يمتلك $pOH = 13$ هو محلول قاعدي قوي .

29) البنزين، النفثالين، حمض البنزويك، البنز الدهيد مركبات أروماتية عضوية تذوب في المذيبات العضوية و لا تذوب في الماء.

30) التفاعل الذي يحتاج إلى حرارة طاقة تنشيطه أعلى من التفاعل الذي لا يحتاج حرارة .

31) سكر الحليب (اللاكتوز) لا يتخمر بينما تتخمر بقية السكريات.

32) طريقة جريناردتستخدم لتحضير الإيثرات.

33) عدد الجزيئات الموجودة في مول من حمض الفوسفوريك = عدد الجزيئات الموجودة في الكتلة المكافئة الجرامية من حمض الطرطريك.

34) قيمة ال pH لمحلول لينولات البوتاسيوم أقل من قيمة ال pH لمحلول كبريتات النحاس.

35) الجير الصودي عبارة عن خليط من هيدروكسيد الصوديوم و كربونات الكالسيوم.

<u>بالتوفيق للجميع</u>

T.me/Doctor_future1 T.me/kabbotep

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
امتحانات القبول للعام الجامعي 2017 / 2018 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض (02)

اسم الطالب: _____ رقم التنسيق: _____

المادة: كيمياء : عدد الاوراق = ٦ عدد الاسئلة = ١٠٠ سؤال الزمن: ساعة واحدة

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2017/8/13 م

ضع دائرة حول رقم الإجابة الأكثر صحة من بين خيارات المتاحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة فقط):

1) عند إذابة 0.056 جرام من هيدروكسيد البوتاسيوم في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: K = 39 ، O = 16 ، H = 1 . لوغاريثم 0.056 = -1.25)
أ) 3 ب) 1.25 جـ) 12.75 د) 11

2) إذا تأين حمض H_3PO_4 و حمض HCl في الماء فإن تركيز:
أ) أيونات الهيدرونيوم تكون أعلى في تأين حمض H_3PO_4 لإحتوائه على ذرات هيدروجين أكثر
ب) أيونات الهيدرونيوم تكون أقل في تأين حمض HCl لإحتوائه على ذرات هيدروجين أقل
جـ) أيونات الهيدرونيوم تكون متساوية في الحمضين
د) جميع الإجابات خاطئة

3) ال pH هو وسيلة لقياس تركيز:
أ) الحمض.
ب) أيونات الهيدروكسيل الناتجة من القاعدة.
جـ) أيونات الهيدروجين الناتجة من الحمض.
د) جميع الإجابات صحيحة.

4) في التفاعل التالي: $NaCl + AgNO_3 \longrightarrow NaNO_3 + AgCl$
أوجد كمية الراسب من كلوريد الفضة الناتج من تفاعل 0.5 جرام من نترات الفضة :
(الوزن الذري: Ag = 108 ، Na = 23 ، Cl = 35.5 ، O = 16 ، N = 14)
أ) 2.9×10^{-3} جرام ب) 0.42 جرام جـ) 0.5 جرام د) أ و ب كلاهما صحيحة

5) إذا كان لديك حمض ذو pH = 2 . أي من العبارات التالية الصحيحة؟ :
أ) الحمض يتأين تأين تام ب) $[H^+] = 10^{-12}$ جـ) pOH = 12 د) جميع الإجابات صحيحة.

6) المول يساوي:
أ) 16 جرام أكسجين O ب) 44 جرام ثاني أكسيد الكربون جـ) فاراداي د) جميعها صحيحة

7) الماء الذي نشربه هو:
أ) مخلوط ب) محلول جـ) محلول أو مخلوط د) جميع الإجابات خاطئة.

8) كم فاراداي تلزم لترسيب ربع مول من كبريتات الحديد ؟:
أ) 2 فاراداي ب) ¼ فاراداي جـ) 4 فاراداي د) ½ فاراداي

9) كم جرام من هيدروكسيد البوتاسيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: K = 39 ، O = 16 ، H = 1)
أ) 0.01 مولاري ب) 0.56 مولاري جـ) 5.6 مولاري د) 0.02 مولاري

10) السيستين حمض أميني يحتوي على:
أ) مجموعة ثيول ب) كبريت. جـ) أ و ب كلاهما صحيحة د) جميع الإجابات صحيحة.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooten

11) لتحضير 3- بنتانون و ذلك عن طريق أنبوبة حديد و درجة حرارة 300 درجة مئوية مع جزيئين من حمض:
أ) إيثانويك ب) ميثانويك جـ) بنتانويك د) بروبانويك

12) يتأكسد السكر الأحادي إلى حمض:
أ) أستيك. ب) سوربيتول. جـ) جلوكونيك. د) جميع الإجابات خاطئة.

13) السكريات التي تعمل على أكسدة محلول فهلنج :
أ) جميع السكريات الأحادية
ب) اللاكتوز و المالتوز
جـ) اللاكتوز و المالتوز و جميع السكريات الأحادية
د) جميع الإجابات خاطئة.

أجب بـ (لا) للإجابة الخاطئة و بـ (نعم) للإجابة الصحيحة و ذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

.....**14)** المركبات الأروماتية نشاطها الكيميائي أعلى من المركبات الأليفاتية.

.....**15)** يتفاعل الإيثانول مع هاليد الهيدروجين مكونا ماء و هاليد الإيثيل و عندما يضاف للنواتج محلول هيدروكسيد الصوديوم يتكون الكحول الإيثيلي

.....**16)** الكحولات و الإيثرات من مشتقات الماء، و بالتالي فهما متساويان في النشاط.

.....**17)** كلما زاد الوزن الجزيئي للكحولات كلما زادت قدرتها على تكوين روابط هيدروجينية.

.....**18)** بعض المركبات العضوية مركبات قطبية.

.....**19)** عدد التأكسد للكبريت في H_2SO_4 = عدد التأكسد للكبريت في SO_4^{-2}.

.....**20)** التميؤ نوع من أنواع هضم المواد الغذائية

.....**21)** التفاعل الكيميائي له ثابت إتزان خاص به و يتناسب عكسيا مع سرعة التفاعل.

.....**22)** العلاقة بين قوة المحلول و تركيزه طردية.

.....**23)** 2 – ميثيل – 2 – هكسانول يعتبر كحول ثانوي بينما 3 – ميثيل -3 - هكسانول يعتبر كحول ثالثي.

.....**24)** الأكتانول أكثر ذوبانا من الأكتانال و لكنه أقل ذوبانا من الأكتانون

.....**25)** الأحماض الأمينية المتعادلة و الحمضية و القاعدية جميعها لها صفات أمفوتيرية.

.....**26)** عدد الذرات الموجودة في 56 جرام حديد = عدد الذرات الموجودة في 56 جرام هيدروكسيد البوتاسيوم.

.....**27)** الأحماض الدهنية المشبعة هي أحماض كربوكسيلية، بينما الأحماض الدهنية غير المشبعة ليست أحماض كربوكسيلية.

.....**28)** كل حمض هو حمض قرين و كل قاعدة لها قاعدة قرينة.

.....**29)** يمتلك محلول هيدروكسيد الصوديوم قيمة pOH أعلى من محلول هيدروكسيد الحديد.

.....**30)** يصنف الفركتوز بأنه كيتون.

.....**31)** إذا مرت كمية من الكهرباء تعادل 48250 كولوم في محلول كلوريد المغنيسيوم، فإنها سوف ترسب كمية من المغنيسيوم تعادل ½ مول.

.....**32)** كمية اليود التي تضاف إلى حمض البنتانويك أقل من كمية اليود التي تضاف إلى حمض الهبتانويك، و ذلك لأن البنتانويك وزنه الجزيئي أقل من الهبتانويك.

.....**33)** في التفاعل الكيميائي المتزن، زيادة تكوين النواتج دليل على زيادة طاقة التنشيط لهذا التفاعل.

.....**34)** جميع المركبات الأيونية تتفكك بينما جميع المركبات التساهمية تتأين في الماء.

.....**35)** طاقة تنشيط إشتعال الجازولين أعلى من طاقة تنشيط إشتعال الخشب.

انتهت الأسئلة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
امتحانات القبول للعام الجامعي 2017 / 2018 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض (02)

اسم الطالب: _____ رقم التنسيق: _____

المادة: أحياء التاريخ: 2017/8/13 م الزمن: ساعة واحدة

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة من بين الخيارات المتاحة (لكل سؤال إجابة واحدة فقط):

36) واحدة من مراحل دورة الخلية التالية يتم فيها تضاعف حمض DNA:
(أ) S (ب) G1 (ج) G2

37) أي من الانزيمات التالية ينشط في وسط حمضي (pH:2):
(أ) تربسينوجين (ب) كيموتربسينوجين (ج) ببسينوجين.

38) المادة البروتينية المكونة للألياف الصفراء في النسيج الضام الفجوي تدعى:
(أ) ميلانين (ب) الإستين (ج) كولاجين.

39) تنقسم كل الخلايا المنوية الأم انقساما متساويا لتعطي خلايا منوية ابتدائية أثناء مرحلة:
(أ) التضاعف (ب) النمو (ج) النضج.

40) واحدة من العظام التالية لا توجد في الحزام الصدري:
(أ) الحرقفة (ب) اللوح (ج) الترقوة.

41) مملوء بسائل يحمي الجنين من الصدمات ويسهل حركته والمحافظة على ثبات درجة حرارته:
(أ) الممبار (ب) الكوريون (ج) الأمنيون.

42) يشكل حوالي ٧% من مكونات بلازما الدم.
(أ) ماء (ب) بروتينات (ج) املاح غير عضوية.

43) يقوم بروتين الثرومبوبلاستين بتحويل البروثرومبين إلى ثرومبين في وجود:
(أ) الصوديوم (ب) البوتاسيوم (ج) الكالسيوم.

44) الدبقيات الصغيرة تقع في الجهاز العصبي المركزي وتقوم بتصنيع النواقل العصبية:
(أ) صح (ب) خطاء (ج) تقوم بتكوين السائل المخي الشوكي.

45) الأنسجة الضامة فقط تستند على غشاء قاعدي؟
(أ) صح (ب) كل الأنسجة باستثناء الأنسجة الطلائية. (ج) خطاء

46) يزداد عددها على الحد الطبيعي في حالات الالتهابات وبصورة هائلة في حالة مرض اللوكيمياء:
(أ) كريات الدم الحمراء (ب) كريات الدم البيضاء (ج) الصفائح الدموية.

47) هي التي تشتق من الكوليسترول مثل هرمونات القشرة الكظرية والمشيمة:
(أ) هرمونات استيرويدية. (ب) هرمونات بروتينية (ج). هرمونات ببتيدية.

48) توجد مستقبلات ..... داخل الخلايا، كونها تستطيع النفاذ عبر الغشاء الخلوي.
(أ) الهرمونات ببتيدية (ب) الهرمونات بروتينية (ج) الهرمونات استيرويدية

49) التخلص من الخلايا التالفة عند شيخوختها هي وظيفة:
(أ) الريبوسومات (ب) الكروموسومات. (ج) الليسوسومات .

50) نسيج يبطن الأوعية الدموية والحويصلات الهوائية و محفظة بومان هو:
(أ) نسيج طلائي مكعب (ب) نسيج طلائي حرشفي (ج) نسيج طلائي عمادي.

51) الفيتامينات القابلة للذوبان في الماء وتشمل:
(أ) فيتامين (B, C) (ب) فيتامين (A, D) (ج) فيتامين (E, K).

52) يبلغ سمك الغشاء البلازمي في الخلية الحية حوالي:
(أ) ٧-٨ أنجستروم. (ب) ٧-٨ نانومتر (ج) ٧-٨ ميكرومتر.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

53) تغطي السطوح المعرضة للاحتكاك كالجلد، و تبطن الجزء العلوي للمرئ:
(أ) أنسجة طلائية حرشفية (ب) أنسجة طلائية مكعبة (ج) أنسجة طلائية انتقالية.

54) السمنة هي زيادة في وزن الجسم بشكل كبير، من أسبابها اختلالات في إفراز هرمونات:
(أ) الغدة الدرقية (ب) الغدة النخامية (ج) الاثنان معا.

55) عضلات لا تحتوي اليافها على الاشرطة القاتمة والاشرطة المضيئة هي:
(أ) عضلات جدران الأوعية الدموية (ب) عضلات القلب (ج) عضلات الفكين.

56) مواد بروتينية تفرزها الخلايا المصابة بالفيروسات:
(أ) الانتروفيرونات (ب) الانترولوكينات (ج) الانتروكينات.

57) أي من القواعد النيتروجينية التالية ترتبط برابطتين هيدروجينيتين:
(أ) A مع G (ب) A مع T (ج) C مع G.

58) يبلغ عدد دقات القلب في الطفل الرضيع :
(أ) ٧٢ دقة/ دقيقة (ب) ١٠٠ دقة/ دقيقة (ج) ١٣٠ دقة/ دقيقة.

59) عبارة عن أوعية دموية مجهرية تسمح بتبادل المواد والغازات بين الدم وخلايا الجسم.
(أ) الشرايين (ب) الأوردة (ج) الشعيرات الدموية.

60) ينتهي بعدد من الافرع الدقيقة التي تنتهي بنهايات منتفخة تسمى الأزرار التشابكية:
(أ) جسم الخلية العصبية (ب) الزوائد الشجيرية (ج) محور الخلية العصبية.

61) يطلق على جهد الفعل بالتغيرات الكهربائية التي ترافق:
(أ) زوال الاستقطاب (ب) إعادة الاستقطاب (ج) الاثنان معا.

62) صبغات اليودوبسين (Iodopsin) البصرية توجد في:
(أ) الخلايا العصوية (ب) الخلايا المخروطية (ج) كلاهما.

63) المسئول عن تعادل الضغط الجوي على غشاء طبلة الأذن هو:
(أ) القوقعة (ب) القنوات الهلالية (ج) قناة استاكيوس.

64) الخلايا المسئولة عن الرؤية النهارية للعين هي:
(أ) الخلايا العصوية (ب) الخلايا العقدية (ج) الخلايا المخروطية.

65) يكون الشخص مصاب إصابة كاملة بالثلاسيميا عندما يكون التركيب الجيني لهيموجلوبين الشخص:
(أ) HA HA (ب) HF HF (ج) HA HF

66) المحصلة النهائية من عملية التحلل السكري في سيتوبلازم الخلية هي:
(أ) جزيئي من حمض البروفيك + 2ATP (ب)جزئ حمض بيروفيك + 2ATP (ج) جزيئي من حمض البروفيك + 4 ATP

67) أي من الاجسام المضادة التالية يوفر حماية للأنسجة المخاطية:
(أ) IgA (ب) IgM (ج) IgD

68) يوجد عند نهايات العظام الطويلة و يكون الهيكل الجنيني:
(أ) غضروف زجاجي (ب) غضروف مرن (ج) غضروف ليفي.

69) عبارة عن عضيات عضوية محاطة بغشاء مزدوج يثنى إلى الداخل مكونا طيات تدعى الاعراف:
(أ) جهاز جولجي (ب) ميتوكندريا (ج) الشبكة الاندوبلازمية.

70) يفرز الفص الخلفي للغدة النخامية هرمون:
(أ) البرولاكتين (ب) الاوكسيتوسين (ج) كوليسيتونين.

T.me/Doctor_future1 T.me/kaboodien

انتهت الأسئلة

Section Two: Grammar: Please choose the correct answer. (15 marks)

86. Onion has a lot of ..... properties.
A) medical B) medicable C) medicated D) medicinal

87. I nearly fainted when my dentist told me that he had to..... two of my teeth.
A) pull off B) pull away C) pull up D) pull out

88. The information about vitamins and dangers of some medicines.....interesting.
A) are B) is C) being D) has

89. The blood test .....
A) was surprised B) has surprised C) was surprising D) was being surprised

90. The heart pumps blood _____ the body.
A) to B) throughout C) at D) on

91. ..... healthy body can resist some infections.
A) The B) A C) Either (A) or (B) D) No article

92. His mother said that he .....coughing all week.
A) has been B) have been C) had been D) is being

93. Sami: I never take painkillers. Rami: .....
A) Neither am I. B) Neither do I. C) Neither I am. D) Neither I do.

94. This is the tool .....is used to remove tooth.
A) where B) when C) that D) whose

95. If I met the physician, ...him about the pain.
A) will tell B) would tell C) would have told D) will have told

96. The injection.....cancelled.
A) has B) have being C) has been D) has being

97. His tooth .....by a careless dentist.
A) has removed B) has being removed C) had been removed D) was removed

98. The symptoms are confusing, so I need a blood test. This sentence is:
A) compound B) simple C) complex D) compound-complex

99. Can you tell when.....
A) the operation starts? A) dose the operation start? C) is the operation start? D) the operation starst?

100. It is important that needles used ..... injections should be sterilized.
A) for B) within C) in D) to

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

GOOD LUCK

83. **A person who donates an organ for transplantation is called……..**
A) debtor B) dilator C) donor D) doner .

84. **His temperature is very high. He is ……**
A) heater B) fever C) feverishly D) feverish

85. **This is the organ that stores urine after it flows out of the kidneys and through the ureters.**
A) Kidney B) Ureter C) Bladder D) Tube.

Section Two: Grammar: Please choose the correct answer. (15 marks)

86. **She has been feeling severe pain in the abdomen ……. last Sunday.**
A) since B) from C) about D) for

87. **You won't be allowed into the lab. ..... you wear an overcoat.**
A) if B) unless C) whether D) apart

88. **This is the……. ward in the clinic.**
A) big B) biggest C) bigest D) bigger

89. **There are ……. indications of his recovery.**
A) any B) a little C) little D) some

90. **If I had met the doctor, I ……told him about your disease.**
A) will have B) will C) would D) would have

91. **The nurse doesn't understand why …….**
A) the girl is coughing B) was the girl coughing C) is she coughing D) is the girl coughing

92. **When ……x ray ……?**
A) did /invent B) was / invent C) was / invented D) is / invented

93. **This patient was admitted ……Monday.**
A) in B) at C) on D) from

94. **Cholera is a ……. infectious disease**
A) dying B) death C) deadly D) dead

95. **My father has gone into …… hospital for ……. operation.**
A) no article / no article B) a / an C) the / a D) the / an

96. **She ……. this medicine for two weeks when she got sick last Monday.**
A) Has been taking B) had been taking C) was taking D) is taking

97. **I am glad that your blood test is negative. This sentence is:**
A) compound B) simple C) complex D) compound-complex

98. **A rise in the patient's pulse ……by the nurse.**
A) noticed B) seen C) was noticed D) had noticed

99. **The patient is suffering eyes and nose running, ……..?**
A) doesn't he B) is he C) dose he D) isn't he

100. **Your heart is the part of your body ……. pumps blood**
A) which B) when C) where D) who .

GOOD LUCK

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
امتحانات القبول للعام الجامعي 2017 / 2018 م
تخصص: طب أسنان (04)

اسم الطالب: _____ رقم التنسيق: _____

المادة: كيمياء | عدد الاوراق = ٦ عدد الاسئلة = ١٠٠ سؤال | الزمن: ساعة واحدة

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2017/8/15 م

أجب بـ (لا) للإجابة الخاطئة و بـ (نعم) للإجابة الصحيحة و ذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

1) الأحماض الأمينية تحتوي على مجموعة كربوكسيل حمضية و مجموعة أمين قاعدية مرتبطتين بنفس ذرة الكربون رقم 1. لا
2) التفاعلات التي طاقة تنشيطها عالية جدا، تكون طاقة تنشيطها أعلى من طاقة المركب النشط. نعم
3) ذرة الكربون الثالثية تحمل مجاميع هيدروكسيل أكثر مما تحمله ذرة الكربون الأولية. لا
4) عند حالة الإتزان، تكون سرعة التفاعل الطردي = سرعة التفاعل العكسي. و في هذه الحالة ممكن أن تتساوى تراكيز المواد المتفاعلة و تراكيز المواد الناتجة نعم
5) عند تأين حمض الفورميك في الماء، فإن تركيز أيون الفورمات = تركيز حمض الفورميك. نعم
6) الإتزان الكيميائي من صفات التفاعلات الإنعكاسية فقط. نعم
7) السكريات المختزلة لمحلول فهلنج تمتاز بقدرتها على الذوبان في الماء. نعم
8) عدد الجزيئات الموجودة في 40 جرام من هيدروكسيد الصوديوم = عدد الجزيئات الموجودة في 56 جرام من هيدروكسيد البوتاسيوم. نعم
9) هناك علاقة طردية بين كمية الطاقة الناتجة و كمية الأكسجين الموجود في مركبات الطاقة. لا
10) تحول أيون الحديد من الصيغة Fe^{2+} إلى الصيغة Fe^{3+} يعتبر تفاعل أكسدة. نعم
11) المركبات العضوية ليس لها أعداد تأكسد. نعم
12) أقل طاقة في التفاعل الكيميائي تساعد في تكوين المركب النشط. نعم
13) المحاليل القاعدية التي تمتلك ثابت إتزان أقل فإنها تمتلك pH أعلى. لا
14) كبريتيد الهيدروجين القاعدي، هو أحد الشوائب الناتجة من تحضير غاز الأسيتيلين و بالتالي يجب التخلص منه للحصول على غاز أسيتيلين نقي خالي من الشوائب. نعم
15) الكتلة المكافئة الجرامية لفوسفات الكالسيوم = الكتلة المكافئة الجرامية لفوسفات البوتاسيوم. لا
16) الكحول الذي يحتوي على مجموعتي هيدروكسيل يدعى كحول ثانوي. لا
17) من أفضل الغازات التي تستخدم كوقود غاز الميثان، و لكن بعد إسالته بالضغط و التبريد. نعم
18) في المحاليل الكيميائية العلاقة بين القوة و التركيز عكسية. ✓
19) تفاعل القواعد القوية مع الماء أنشط من تفاعل القواعد الضعيفة. لا
20) عند pH = 8 فإن المحلول يكون قاعدي و بالتالي يتفكك كليا. لا
21) في حالة الإتزان الكيميائي لا يحدث أي تغيير في تراكيز المواد المتفاعلة و المواد الناتجة. نعم
22) في تفاعل الأكسدة و الإختزال، قوة الأكسدة أقوى من قوة الإختزال. لا
23) في التفاعل الكيميائي الطارد للحرارة المتزن، تقل عدد التصادمات المثمرة في الإتجاه الطردي. نعم

ضع دائرة حول رقم الإجابة الأكثر صحة من بين خيارات المتاحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة فقط):

24) إذا كان لديك حمض 2M HCl و حمض 5M HI ، أي من العبارات التالية صحيحة؟:
أ) 5MHI يعطي تركيز أيونات H^+ أعلى لأن تركيز الحمض أكبر.
ب) 2M HCl يعطي تركيز أيونات H^+ أعلى.
ج) الحمضين يعطيان نفس التركيز من أيونات +H لأنه لا توجد علاقة بين التركيز و درجة التأين.
د) جميع الإجابات خاطئة.

T.me/Doctor_future1 T.me/kaboolieb

25) إذا تفاعل 75 مليلتر من حمض النيتريك تركيزه 0.01 مولاري مع 25 مليلتر من محلول هيدروكسيد الصوديوم. أوجد تركيز القاعدة؟:
أ) 3 مولاري ب) 30 مولاري جـ) 0.03 مولاري د) 0.3 مولاري.

26) أيون Cu^{+} ممكن أن يعتبر:
أ) عامل مؤكسد ب) عامل حفاز جـ) يختزل د) جميعها صحيحة

27) عدد الجزيئات الموجودة في 3 جزيئات من كبريتات الكالسيوم تساوي:
(الوزن الذري: Ca = 40 ، O = 16 , S = 32)
أ) 5×10^{-22} مول ب) 67.75 مول جـ) 0.5×10^{-22} مول د) 0.022 مول

28) يستفاد من المعايرة لمعرفة:
أ) تركيز محلول بدلالة محلول معلوم التركيز و الحجم.
ب) حجم محلول بدلالة محلول معلوم التركيز و الحجم.
جـ) تركيز أو حجم محلول بدلالة محلول معلوم التركيز و الحجم.
د) جميع الإجابات صحيحة.

29) أي من العبارات التالية خاطئة حول الأمينات؟
أ) تأثيرها قاعدي. ب) تنتج من تفاعل الملح الرباعي مع الأمونيا.
جـ) رائحتها تشبه رائحة السمك الفاسد. د) جميع الإجابات خاطئة.

30) الكتلة المكافئة الجرامية من خواص:
أ) الأحماض. ب) القواعد. جـ) الأملاح. د) جميع الإجابات صحيحة.

31) أبسط سكر أحادي يحتوي على ذرات كربون عددها:
أ) 5 ب) 1 جـ) 3 د) 6

32) كم عدد جرامات هيدروكسيد الكالسيوم الموجودة في محلول تركيزه 0.4 مولاري؟ :
أ) 57 جرام ب) 5.7 جرام جـ) 22.8 جرام د) 11.4 جرام

33) عند إذابة 0.2 جرام من هيدروكسيد الصوديوم في ماء لتكوين نصف لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: Na = 23 ، O = 16 , H = 1)
أ) 2 ب) 12 جـ) 13.3 د) جميع الإجابات خاطئة

34) من يكون روابط هيدروجينية أسرع مع الماء؟ :
أ) البيوتانويك ب) البيوتان جـ) البيوتانال د) البيوتانول

35) كم عدد الجرامات من الكالسيوم الموجودة في ثلث مول من فوسفات الكالسيوم؟:
(الوزن الذري: Ca = 40 ، O = 16 , P = 31)
أ) 40 جرام. ب) 120 جرام جـ) 103.3 جرام د) 310جرام.

انتهت الأسئلة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

جامعة عدن
امتحانات القبول للعام الجامعي 2017 / 2018 م
تخصص: طب أسنان (04)

اسم الطالب: _____ رقم التنسيق: _____

المادة: أحياء عدد الاوراق = ٦ عدد الاسئلة = ١٠٠ سؤال الزمن: ساعة واحدة التاريخ: 2017/8/15 م

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة من بين الخيارات المتاحة (لكل سؤال إجابة واحدة فقط):

36) خلال مراحل تكوين البويضات تنقسم الخلايا التناسلية الأولية انقسامات متساوية لتنتج خلايا بيضية:
(أ) ابتدائية (ب) ثانوية. (ج) أم.

37) تكثر الرايبوسومات في خلايا الدم:
(أ) الحمراء (ب) الصفائح الدموية (ج) البيضاء.

38) الخلل الوراثي في الخلايا المخروطية يؤدي إلى:
(أ) عدم الرؤية الليلة (ب) عدم الرؤية النهارية (ج) عمى الألوان.

39) الجزء المكمل للتتابع النيوكليتدي CAAGGTAC لشريط DNA هو:
(أ) GTTCCATG (ب) GTTCCAAG (ج) ACTTCCTG

40) ينتقل الأكسجين من الرئتين إلى الدم نتيجة:
(أ) انخفاض تركيز O_2 في الحويصلات (ب) زيادة تركيز O_2 في الدم (ج) زيادة تركيز O_2 في الحويصلات.

41) الجسم المضاد الموجود على سطح خلايا (B) ويعمل كمستقبل لمولادات الضد هو:
(أ) Ig A (ب) Ig E (ج) Ig D

42) الدم الواصل إلى القلب من الرئتين يضخ إلى جميع أجزاء الجسم بواسطة:
(أ) البطين الأيسر (ب) الأذين الأيسر (ج) البطين الأيمن.

43) أي من العناصر التالية ضروري لتقلص العضلات ونقل السيالات العصبية:
(أ) الفسفور (ب) الكالسيوم (ج) البوتاسيوم.

44) الحمض النووي المكون لفيروس الايدز هو:
(أ) DNA (ب) RNA (ج) كلاهما.

45) عند تزاوج أب موجب العامل الرايزيسي (Rh^+) مع أم سالبة (Rh^-) يكون :
(أ) الجنين الثاني سليم. (ب) الجنين الأول سليم. (ج) يموت الجنين الأول.

46) تتكون خلايا الطبقة المولدة في النسيج الطبقي من:
(أ) خلايا مكعبة. (ب) خلايا حرشفية. (ج) خلايا عمودية.

47) تتكون قنوات الغدد القنوية الإفرازية من :
(أ) نسيج طلائي عمادي مهدب. (ب) نسيج طلائي مكعب. (ب) نسيج طلائي عمادي.

48) العلم الذي يختص بدراسة أهمية جزيئات DNA في مختلف جوانب حياة الكائنات الحية هو:
(أ) علم الهندسة الوراثية (ب) علم الوراثة الجزيئية (ج) علم التقنية الحيوية.

49) تنبيه الهرمون البنتيدي للمستقبلات الخاصة يؤدي إلى تنشيط:
(أ) أنزيم ادنيل استريز (ب) أنزيم ادنيل سايكليز. (ج) أنزيم ادنيل فوسفاتيز.

50) تعرف الدورة الدموية بين القلب والرئتين بـ:
(أ) الدورة التاجية (ب) الدورة الجهازية (ج) الدورة الصغرى.

51) تعمل أملاح الصفراء إلى:
(أ) هضم الكربوهيدرات (ب) تحويل الدهون إلى مستحلب دهني (ج) تكوين الببتونات.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

52) تترتب الأغشية الجنينية من الداخل الى الخارج كالتالي:
(أ) الممبار – الكوريون- الامنيون. (ب) الكوريون- الامنيون- الممبار. (ج) الممبار- الامنيون – الكوريون.

53) تتميز خلايا الدم الحمراء بأنها:
(أ) أكثر خلايا الدم عددا. (ب) تحتوي نواة قرصية (ج) اكبر خلايا الدم حجما.

54) يحتوي بلازما فصيلة الدم (O) على جسم مضاد:
(أ) a,b (ب) لا شي (ج) b.

55) يعمل على تهيئة الرحم للحمل ، و استقبال البويضة المخصبة:
(أ) البروجسترون (ب) الاستروجين (ج) الاكوسيتوسين.

56) ينقل غاز CO_2 في صورة كربومينوهيموجلوبين بنسبة حوالي:
(أ) ٢٣% (ب) ٧ % (ج) ٧٠%

57) هي عبارة عن غدة قنوية وصماء :
(أ) الدرقية. (ب) البنكرياس (ج) العرقية.

58) كمية الطاقة الناتجة من عمليات الفسفرة التأكسدية لسلسلة النقل الالكتروني لتحلل الجلوكوز:
(أ) ATP 38 (ب) ATP 8 (ج) ATP 18.

59) تتميز الرئة اليسرى عن الرئة اليمنى بأنها:
(أ) اصغر من اليمنى ولها فصان. (ب) اكبر من اليمنى ولها فصان (ج) اكبر من اليمنى ولها ٣ فصوص.

60) أي من أجزاء القناة الهضمية التالية، أختص بخزن الطعام وهضمه آليا وكيميائيا:
(أ) الأمعاء الدقيقة (ب) المرئ (ج) المعدة.

61) تنشا الصفائح الدموية في :
(أ) نخاع العظم. (ب) الكبد (ج) الطحال.

62) يقوم بتحليل النشا إلى مالتوز:
(أ) رنين (ب) ميوسين (ج) اميليز.

63) امرض البلاجرا ناتج عن نقص في فيتامين:
(أ) B_1 (ب) B_3 (ج) B_6

64) واحد من البروتينات التالية ليس من مكونات بلازما الدم:
(أ) البيومين (ب) الهيموجلوبين (ج) جلوبيولين.

65) أي من الأجزاء التالية لا توجد في الأذن الداخلية:
(أ) العظيمات السمعية. (ب) القوقعة. (ج) القنوات الهلالية

66) تستجيب بسرعة كبيرة لدخول الجسم الغريب مرة ثانية :
(أ) خلايا (T) الذاكرة. (ب) خلايا (T) القاتلة (ج) خلايا (T) المساعدة.

67) تتكون حجرات القلب الأربع ويتميز جنس الجنين خلال:
(أ) الشهور الثلاثة الأولى (ب) الشهور الثلاثة الثانية (ج) الشهور الثلاثة الأخيرة.

68) النمط الكرموسومي (XX-XY) يوجد في :
(أ) الإنسان والطيور. (ب) الإنسان والنطاط. (ج) الإنسان وذبابة الفاكهة.

69) تقع خلف عظمة القص وعلى امتداد القصبة الهوائية:
(أ) الغدة الثيموسية (ب) الغدة الجاردرقية (ج) الغدة الدرقية.

70) الشبكة الاندوبلازمية الخشنة هي التي:
(أ) توجد بالغدة الكظرية (ب) لا تتصل بالغلاف النووي (ج) تتصل بالغلاف النووي.

انتهت الأسئلة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

نموذج إمتحان "٢٠١٧" طب

جامعة عدن

كلية الطب والعلوم الصحية

امتحان القبول للعام الجامعي 2016-2017م

المادة: كيمياء (A) الزمن: ساعتان

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. عدد أوراق الإجابة: 3 ورقات

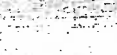
الجزء الأول: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة):

1. من الحموض الامينية التي يؤدي نقصها في الغذاء إلى ضعف نمو الجسم ومرض سوء التغذية:
أ- ارجنين ب- جلايسين ج- سستين د- جميع الإجابات خاطئة

2. $CaCO_{3\,(s)} \longleftrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ يصنف التفاعل بأنه:
أ- غير متجانس ب- انعكاسي ج- غير انعكاسي د- الإجابة أ و ب صحيحة

3. يسمى المركب ذو الصيغة الكيميائية $CH_3\text{-}CH_2\text{-}NH\text{-}CH_3$:
أ- N- (ميثيل أمين) إيثان ب- إيثيل ميثيل أمين ج- الإجابة أ و ب صحيحة د- جميع الإجابات خاطئة

4. المحلول القياسي:
أ- يحضر من خلال عملية القياس ب- يحضر من المواد القياسية
ج- معلوم التركيز بدقة د- جميع الإجابات الصحيحة

5. يسمى المركب: 
أ- حامض الفورميك ب- حامض الاستيك ج- حامض الميثانويك د- الإجابة أ و ج صحيحة

6. الصيغة العامة للسكريات العديدة:
أ- $(C_6H_{11}O_5)_n$ ب- $(C_6H_{10}O_5)_n$ ج- $(C_6H_{12}O_4)_n$ د- جميع الإجابات خاطئة

7. حدد التأكسد للكروم Cr في مركب $K_2Cr_2O_7$:
أ- +3 ب- +7 ج- +5 د- جميع الإجابات خاطئة

8. ما حجم محلول KOH تركيزه (0.1mole/L) اللازم للتعادل تماما مع (100ml) من محلول HCl تركيزه (0.2 mole/L) ؟
أ- 10 ml ب- 30 ml ج- 50 ml د- 200ml

9. يتفاعل الكلور مع البنزين في ضوء الشمس المباشر لينتج:
أ- كلوروبنزين ب- الجامكسان ج- 2,1 - ثنائي كلوروبنزين د- جميع الإجابات خاطئة

10. عن طريق تفاعل البيدرة الحفزية للألكين ينتج الألدهيد الذي يتأكسد بدوره إلى:
أ- حمض الميثانويك ب- حمض الإيثانويك ج- حمض الأسيتيك د- الإجابة ب و ج صحيحة

11. تتحلل الدهون أو الزيوت بفعل الأنزيمات الهاضمة أو الحموض القوية فينتج:
أ- جليسرول فقط ب- حموض دهنية وجليسرول ج- حموض دهنية فقط د- جميع الإجابات خاطئة

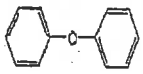
T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

12. تحتوي غازات الأمعاء على نسبة عالية من غاز الميثان تصل إلى:

أ- 50% ب- 55% ج- 60% د- 65%

13. جميع المركبات الآتية إيثرات بسيطة باستثناء:

أ- $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$ ب- CH_3-O-CH_3

ج- $CH_3-CH_2-O-CH_3$ د- 

14. $Ca(OH)_2 + 2NH_4Cl \rightarrow CaCl_2 + 2NH_3 + 2H_2O$

وفقا للمعادلة السابقة فإن كتلة كلوريد الكالسيوم الناتجة من تفاعل (21.4g) من كلوريد الأمونيوم تفاعلا تاما مع هيدروكسيد الكالسيوم تساوي:

أ- 22.01g ب- 22.2g ج- 22.4g د- جميع الإجابات خاطئة

15. عند زيادة قيمة الـ pOH لمحلول معين فإن الطبيعة الكيميائية لهذا المحلول تكون:

أ- ملحية ب- قاعدية ج- متعادلة د- حمضية

16. ينزع الماء الناتج من تفاعل الحموض الكربوكسيلية مع الكحولات بواسطة H_2SO_4 المركز:

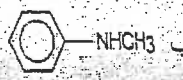
أ- ليسير التفاعل نحو تكوين الإستر ب- التفاعل عكسي ج- التفاعل طردي د- الإجابة أ و ج صحيحة

17. أثبتت القياسات الحديثة أن طول الرابطة في جزيء البنزين منتظم ويبلغ:

أ- 1.54°A ب- 1.39°A ج- 1.35°A د- 1.30°A

18. في التفاعل: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \longleftrightarrow 2NH_{3(g)}$ زيادة عدد مولات N_2 يؤدي:

أ- زيادة تركيز N_2 ب- ينزاح الاتزان جهة اليمين ج- قلة تركيز H_2 د- جميع الإجابات صحيحة

19. يصنف المركب  بانه ينتمي الى:

أ- الأمينات الأولية ب- الأمينات الثانوية ج- الأمينات الثالثية د- جميع الإجابات خاطئة

20. من الصيغة الجزيئية $C_5H_{10}O$ يمكن رسم الصيغة البنائية للمركب:

أ- بنتانال ب- 3- بنتانون ج- 2- بنتانون د- جميع الإجابات صحيحة

21. من محاليل الأملاح قاعدية التأثير:

أ- HCOONa ب- NH_4Cl ج- NaCl د- $NaNO_3$

22. إذا كان لدينا محلول تركيز (H^+) فيه يساوي (0.1M) فإن قيمة الرقم الهيدروجيني (pH) له تساوي:

أ- 3 ب- 2 ج- 4 د- 1

23. إحدى الصيغ العامة الآتية تمثل الإسترات:

أ- ROR ب- RCOR ج- RCHO د- RCOOR

24. المادة التي تعد حمضا حسب مفهوم لويس فقط:

أ- CN^- ب- HCOOH ج- Cu^{+2} د- HCl

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

25. $CaC_2 + 2H_2O \longrightarrow ...?... + Ca(OH)_2$

المركب المجهول هو:

أ. اسيتلين ب. إيثاين ج- إيثين د- الإجابة ب و ج صحيحة

ب ، م

.....

الجزء الثاني: ضع كلمة (نعم) أو (لا) في الفراغ أمام كل من الأسئلة الآتية:

(X) 1. تتفاعل الحموض الأمينية مع هيدروكسيد الباريوم لتكوين أمينات ثانوية.

(√) 2. عند زيادة العامل الحفاز فإنه يزيد من سرعة التفاعل الطردي.

(√) 3. المجموعة الوظيفية (–O–) جعلت الإيثرات أقل نشاطا من الكحولات.

(X) 4. عدد الجزيئات الموجودة في (5g) من $AgCl_2$ (Ag=108 ،Cl=35.5) تساوي (0.731×10^{23} molecules).

(X) 5. الأفراد العليا في المركبات الأمينية تذوب في الماء.

(√) 6. من العوامل المختزلة مادة كبريتيد الهيدروجين H_2S.

(X) 7. ينتج الكيتون عند أكسدة الكحولات الأولية بواسطة عوامل مؤكسدة قوية.

(√) 8. يُصنف محلول السكروز مع المحاليل غير الإلكتروليتية.

(X) 9. لاتذوب الليبيدات في المذيبات العضوية مثل البنزين.

(X) 10. يتفاعل الإيثين مع الهيدروجين بواسطة تفاعل إحلال مكونا الإيثان.

(X) 11. اللاكتوز من السكريات التي لاتختزل محلول فيلنج.

(X) 12. إذا كانت قيمة pH لمحلول تساوي (5) فإن قيمة pOH لنفس المحلول تساوي (7).

(√) 13. في الخلية (البطارية) القاعدة يعمل ثاني اكسيد المنغنيز MnO_4 كاثودا.

(X) 14. يمتاز فيتامين A بأنه يساعد على امتصاص الحديد.

(√) 15. إذا علمت أن القطبين (Li^+/Li) و (Ca^{2+}/Ca) لهما جهود قياسية تساوي (-3.04V) و (-2.87V) على التوالي فإن القوة المختزلة لقطب (Li^+/Li) هي الأعلى.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

جامعة عدن

كلية الطب والعلوم الصحية

امتحان القبول للعام الجامعي 2016-2017م

المادة: كيمياء (B) الزمن: ساعتان

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. عدد أوراق الإجابة: 3 ورقات

الجزء الأول: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة):

1. عدد التأكسد للبزموث Bi في مركب H_3BiO_3:
أ- +2 ب- +3 ج- +6 د- +4

2. عند اتحاد الأسيتلين بكمية زائدة من الهيدروجين يتكون مركب:
أ- إيثين ب- إيثاين ج- إيثان د- جميع الإجابات خاطئة

3. إذا ذاب (0.735mole) من كلوريد الصوديوم NaCl في كمية من الماء بحيث يصبح حجم المحلول (650ml) فإن التركيز المولاري:
أ- 1.17M ب- 1.13M ج- 1.18M د- جميع الإجابات خاطئة

4. تميأ الأسترات في وسط حمضي وتعطي:
أ- كحول ب- كحول وإيثر ج- كحول والدهيد د- كحول وحمض

5. في التفاعل المتزن الغازي $N_2 + 3H_2 \longleftrightarrow 2NH_3 + \Delta$
العوامل التي تعمل على إزاحة الاتزان في اتجاه اليمين:
أ- سحب الناتج ب- زيادة المتفاعلات ج- وجود العامل الحفاز د- جميع الإجابات صحيحة

6. عند نزع جزيء ماء من الأسيتا اميد ينتج:
أ- أسيتون ب- أسيتونيتريل ج- أسيتات الإيثيل د- أسيتانيليد

7. وجود العامل الحفاز لايؤثر في:
أ- التغير في المحتوى الحراري ب- طاقة التنشيط ج- سرعة التفاعل د- جميع الإجابات صحيحة

8. ذرة الكربون الأولية هي الذرة المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل (OH-) والتي ترتبط بذراتها:
أ- ثلاث ذرات هيدروجين ب- مجموعة واحدة من الالكيل وذرتي هيدروجين
ج- مجموعتي الكيل وذرة واحدة من الهيدروجين د- الإجابة أ و ب صحيحة

9. عند نقصان قيمة الـ pOH لمحلول معين فإن الطبيعة الكيميائية لهذا المحلول تكون:
أ- ملحية ب- قاعدية ج- متعادلة د- حمضية

10. $Fe + S \longrightarrow FeS$
وفقاً للمعادلة السابقة فإن كتلة الكبريت المطلوبة لتحويل (5.6g) من الحديد إلى كبريتيد الحديد تساوي:
أ- 3.2g ب- 3.5g ج- 3.7g د- 3.9g

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

11. من نتائج التحليل الكهربي لمحلول $CuCl_2$:
أ- أكسدة عند المصعد ب- تآكل نحاس المصعد ج- زيادة وزن المهبط (د) جميع الإجابات صحيحة

12. أي المركبات الآتية تكون فيها درجة الغليان عالية:
أ- C_5H_{12} ب- C_6H_{14} ج- C_4H_{10} (د) C_7H_{16}

13. من محاليل الأملاح متعادلة التأثير:
أ- HCOONa ب- NH_4Cl (ج) NaCl د- جميع الإجابات صحيحة

14. من ابسط أفراد مجموعة الألكاينات مركب:
(أ) إيثاين ب- بروباين ج- أسيتلين د- الإجابة أ و ج صحيحة

15. كلما كانت قيمة ثابت تأين الحمض Ka كبيرة كان الحمض:
أ- ضعيفا (ب) قويا ج- ليس له تأثير د- جميع الإجابات خاطئة

16. قيمة الرقم الهيدروجيني (pH) لمحلول تركيز (H^+) فيه يساوي ($2x10^{-13}$):
(أ) 12.7 ب- 12.9 ج- 12.1 د- جميع الإجابات خاطئة

17. إذا حُضّر محلول بإذابة (0.13g) من $Ca(OH)_2$ في الماء بحيث أصبح الحجم (1L) فإن قيمة الرقم الهيدروجيني (pH) لهذا المحلول تساوي:
أ- 11.9 ب- 11.8 (ج) 11.5 د- جميع الإجابات خاطئة

18. تفاعل الألكلة هو تفاعل البنزين مع:
أ- C_2H_5Cl ب- CH_3Cl ج- C_3H_7Cl (د) جميع الإجابات صحيحة

19. عند تعرض الزيوت للهواء الجوي والرطوبة ودرجة الحرارة المرتفعة فإنها تتـ وتسمى هذه العملية:
أ- هدرجة الزيوت ب- أكسدة الزيوت ج- تزنخ الزيوت (د) الإجابة ب و ج صحيحة

20. من المحاليل الإلكتروليتية:
أ- K_2SO_4 ب- $NaNO_3$ ج- NaCl (د) جميع الإجابات صحيحة

21. من صفات المركبات العضوية:
(أ) درجة انصهارها منخفضة ب- تتكون بواسطة الروابط الأيونية
ج- درجات غليانها عالية د- جميع الإجابات صحيحة

22. عند نزع الماء من جزيئين من الكحول بواسطة H_2SO_4 المركز وعند درجة حرارة 140°C ينتج:
أ- الدهيد ب- حمض كربوكسيلي ج- كحول أولي (د) إيثر

23. قيمة Ka للحمض HNO_2 تساوي $4.5X10^{-4}$ لذلك يعتبر من:
أ- الأحماض القوية ب- الأحماض امفوتيرية (ج) الأحماض الضعيفة د- الإجابة أ،ب صحيحة.

T.me/Doctor_future1 T.me/Kabooltep

24. $H_2O_{(l)} + NH_{3(g)} \longleftrightarrow NH_4^+{}_{(aq)} + OH^-{}_{(aq)}$

وفقا لمفهوم برونستد – لوري وحسب المعادلة أعلاه يعتبر $NH_4^+{}_{(aq)}$:

أ- قاعدة ب- قاعدة قرينة ج- حمض قرين د- جميع الإجابات خاطئة

25. يعتبر المركب 2- بنتانول:

أ- كحول أولي ب- كحول ثانوي ج- كحول ثالثي د- كحول ثنائي الهيدروكسيل

.....

الجزء الثاني: ضع كلمة (نعم) أو (لا) في الفراغ أمام كل من الأسئلة الآتية:

(√) 1. إذا كانت قيمة pOH لمحلول تساوي (2) فإن قيمة pH لنفس المحلول تساوي (12).

(X) 2. تسمى عملية تحويل الحموض الدهنية المشبعة إلى حموض دهنية غير مشبعة بهدرجة الزيوت.

(X) 3. يحدث تفاعل الأكسدة والاختزال في الخلايا الإلكتروليتية بشكل تلقائي.

(X) 4. يمتاز فيتامين B_{12} بقدرته على منع التسمم.

(X) 5. تتحول المركبات الأمينية من الحالة السائلة إلى الغازية بازدياد أوزانها الجزيئية.

(X) 6. السكروز من السكريات التي تختزل محلول فهلنج.

(X) 7. يكون يوديد الإثيل بتفاعل إحلال بين يوديد الهيدروجين مع الإيثين.

(√) 8. إذا علمت أن القطبين (Fe^{3+}/Fe) و ($AgCl/Ag$) لهما جهود قياسية تساوي (-0.036V) و (+0.2V) على التوالي فإن قوة المركم القطب ($AgCl/Ag$) في الأعلى.

(√) 9. تمتاز الكحولات بدرجات غليان عالية.

(X) 10. عدد الجزيئات الموجودة في (4g) من $MgSO_4$ (Mg=24، S=32 O=16) تساوي ($0.403x10^{23}$ molecules).

$R-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-\overset{H}{\overset{|}{N}}-H \xrightarrow{-H_2O} R-C\equiv N$

(X) 11. تعد النيتريلات من مشتقات الأميدات بعد إضافة جزيء الماء إليها.

(√) 12. كبريتات الأمونيوم $(NH_4)_2SO_4$ من الأملاح ذات التأثير الحمضي.

(√) 13. يحتوي مركب الانثراسين على ثلاث حلقات بنزين.

(√) 14. تسد حالة الاتزان في النفاعلات الماصة للحرارة نحو تكوين المواد الناتجة من التفاعل عند رفع درجة حرارة النظام.

(√) 15. في خلية (بطارية) الزنك يكون الأنود فيها عجينة الخارصين مع هيدروكسيد البوتاسيوم.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

جامعة عدن

كلية الطب والعلوم الصحية

امتحان القبول للعام الجامعي 2016-2017م

المادة: كيمياء (C) الزمن: ساعتان

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. عدد أوراق الإجابة: 3 ورقات

الجزء الأول: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة):

1. مركب الميثان لايؤثر فيه:

أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الكروميك ج- حمض النيتريك د- جميع الإجابات صحيحة

2. الروابط التي تنشأ في المركب $Na^+C_2H_3O_2^-$:

أ- أحادية ب- ثنائية ج- ثلاثية د- الإجابة أ و ب صحيحة

3. يوجد السكروز في قصب السكر ويتكون من:

أ- جلوكوز + جلوكوز ب- جلوكوز + مالتوز

ج- جلوكوز + فركتوز د- جميع الإجابات خاطئة

4. الناتج المحذوف في التفاعل:

$$Al_4C_3 + 12H_2O \longrightarrow 4Al(OH)_3 + \ldots ?\ldots$$

أ- C_3H_8 ب- C_2H_6 ج- CH_4 د- جميع الإجابات خاطئة

5. عدد التأكسد للمنجنيز Mn في أيون MnO_4^- :

أ- +5 ب- +7 ج- +3 د- جميع الإجابات خاطئة

6. $H_2O_{(l)} + NH_{3(g)} \longleftrightarrow NH_4^+{}_{(aq)} + OH^-{}_{(aq)}$

وفقا لمفهوم برونستد – لوري وحسب المعادلة أعلاه يعتبر $OH^-{}_{(aq)}$:

أ- قاعدة قرينة ب- قاعدة ج- حمض قرين د- جميع الإجابات خاطئة

7. عدد مولات كلوريد الصوديوم NaCl اللازمة للحصول على محلول حجمه (2500ml) وتركيزه 0.01mole/L:

أ- 0.025mole ب- 0.030mole ج- 0.029mole د- 0.023mole

8. تتفاعل الحموض الكربوكسيلية مع القواعد القوية مكونة:

أ- ملح وماء ب- إستر وماء ج- كيتون د- جميع الإجابات خاطئة

9. من الأحماض القوية:

أ- H_2SO_4 ب- HF ج- HCN د- جميع الإجابات صحيحة

10. من السكريات التي تتميز بأنها لاتتخمر بواسطة أنزيمات الخميرة:

أ- المالتوز ب- الفركتوز ج- السكروز د- جميع الإجابات خاطئة

C1

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

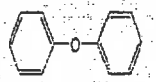
11. في التفاعل: $CO_2 + C \longleftrightarrow 2CO \quad \Delta H = 17.5KJ$

ارتفاع درجة الحرارة ستؤدي إلى:

أ- ينزاح الاتزان جهة اليمين ب- زيادة أول أكسيد الكربون

ج- الإجابة أ و ب صحيحة د- جميع الإجابات خاطئة

12. جميع المركبات الآتية إيثرات بسيطة باستثناء:

أ-  ب- $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$

ج- $CH_3-CH_2-O-CH_3$ د- CH_3-O-CH_3

13. $Pb(NO_3)_2 + 2NaCl \longrightarrow PbCl_2 + 2NaNO_3$ $Pb = 207$

وفقا للمعادلة السابقة فإن كتلة كلوريد الصوديوم المطلوبة لتكوين (6.95g) من كلوريد الرصاص تساوي:

أ- 2.8g ب- 2.4g ج- 2.2g د- جميع الإجابات خاطئة

14. من المواد التي تسلك سلوك الحموض والقواعد (أمفيبروتونية):

أ- F ب- NH_3 ج- HNO_3 د- H_2O

15. يعتبر $C_{12}H_{22}O_{11}$ مثالا على المركب:

أ- الجلوكوز ب- الفركتوز ج- المالتوز د- الإجابة أ و ب صحيحة

16. تمتاز الأحماض الأمينية بأنها تحمل:

أ- مجموعة حمضية COOH- فقط ب- مجموعة قاعدية NH_3- فقط

ج- مجموعة حمضية COOH- ومجموعة قاعدية NH_3- د- جميع الإجابات خاطئة

$2NaCl_{(s)} \longrightarrow 2Na_{(s)} + Cl_{2(g)}$

في التفاعل السابق تعتبر أيونات الصوديوم:

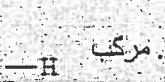
أ- عامل مؤكسد ب- عامل مختزل ج- مادة مختزلة د- الإجابة أ و ج صحيحة

18. من الحموض الإليفاتية ثنائية الأمينو أحادية الكربوكسيل:

أ- الجاديسين ب- اللايسين ج- الأرجنين د- الإجابة ب و ج صحيحة

19. يستخدم في صناعة الأدوية والأصباغ:

أ- فينول ب- ستايرين ج- أنيلين د- أسبرين

20. مركب 

أ- شحيح الذوبان ب- يذوب ج- يذوب بدرجة عالية د- لايذوب

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

21. $CH_3COOH + NaOH \longrightarrow CH_3COONa + H_2O$

يمكن حساب قيمة pH للملح الناتج من العلاقة:

أ- $PH = 7 + 1/2(pk_a + \log C_s)$ ب- $PH = 7 + 1/2(pk_a + pk_b)$

ج- $PH = 7 \div 1/2(pk_b + \log C_s)$ د- جميع الإجابات خاطئة

22. من المركبات العضوية الأكسجينية:

أ- الأسترات ب- الألدهيدات ج- الكحولات د- جميع الإجابات صحيحة

23. من محاليل الأملاح حمضية التأثير:

أ- $HCOONa$ ب- NH_4Cl ج- $NaCl$ د- $NaNO_3$

24. الصيغة العامة للسكريات العديدة:

أ- $(C_5H_{12}O_4)_n$ ب- $(C_6H_{10}O_5)_n$ ج- $(C_6H_{11}O_5)_n$ د- جميع الإجابات خاطئة

25. المادة التي تعد حمضا حسب مفهوم لويس فقط:

أ- Cu^{+2} ب- $HCOOH$ ج- CN^- د- HCl

الجزء الثاني: ضع كلمة (نعم) أو (لا) في الفراغ أمام كل من الأسئلة الآتية:

(√) 1. مادة البولي إيثلين مهمة في صناعة البلاستيك.

(X) 2. يمتاز المركب النشط بأنه ثابت وذو طاقة عالية بالنسبة للمواد المتفاعلة أو الناتجة.

(X) 3. يزداد ذوبان الأمينات بازدياد أوزانها الجزيئية.

(X) 4. تستخرج الزيوت المتطايرة من المنتجات البترولية مثل زيت البرافين.

(√) 5. يعتبر عنصر الليثيوم من أفضل العوامل المختزلة.

(√) 6. نحصل على الحموض الكربوكسيلية عن طريق أكسدة الألدهيدات.

(X) 7. عدد الجزيئات الموجودة في (80g) من NaOH (Na=23، H=1 O=16) تساوي (10.031×10^{23} molecules).

(X) 8. في خلية (بطارية) الزنبق يكون الأنود هو أكسيد الزنبق.

(√) 9. يعتبر فيتامين C مهم للأنسجة الرابطة (الشعيرات الدموية).

(√) 10. إذا كانت قيمة pH لمحلول تساوي (8) فإن قيمة pOH لنفس المحلول تساوي (6).

(√) 11. المالتوز من السكريات التي تختزل محلول فهلنج.

(X) 12. إذا علمت أن القطبين (Cu^{2+}/Cu) و (Fe^{3+}/Fe^{+2}) لهما جهود قياسية تساوي (+0.34V) و (+0.77V) على التوالي فإن القوة المؤكسدة لقطب (Cu^{2+}/Cu) هي الأعلى.

(√) 13. يحتوي مركب الانثراسين على ثلاث حلقات بنزين.

(√) 14. تتغير حالة الاتزان في التفاعلات الماصة للحرارة نحو تكوين المواد الناتجة من التفاعل عند رفع درجة حرارة النظام.

(√) 15. في خلية (بطارية) الزنبق يكون الأنود فيها عجينة الخارصين مع هيدروكسيد البوتاسيوم.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

جامعة عدن

كلية الطب والعلوم الصحية

امتحان القبول للعام الجامعي 2016-2017م

المادة: كيمياء (D) الزمن: ساعتان

ملحوظة: يمنع استخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. عدد أوراق الإجابة: 3 ورقات

الجزء الأول: ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة):

1. يعرف اللاكتوز بسكر اللبن ويتكون من:

أ- جلوكوز + جلاكتوز ب- جلوكوز + فركتوز

ج- جلوكوز + مالتوز د- جلوكوز + جلوكوز

2. عدد جزيئات نترات الفضة $AgNO_3$ (Ag=108, N=14, O=16) اللازمة لتحضير نصف لتر من محلولها ذي التركيز (0.1mole/L) تساوي:

أ- 8.9g ب- 8.3g ج- 8.5g د- جميع الإجابات خاطئة

3. يصنف المركب $C_6H_5NHCH_3$ بأنه ينتمي إلى:

أ- الأمينات الأولية ب- الأمينات الثانوية ج- الأمينات الثالثية د- جميع الإجابات خاطئة

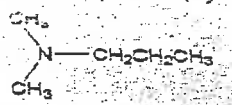
4. من نتائج التحليل الكهربي لمحلول $CuCl_2$:

أ- زيادة وزن المبيط ب- تآكل نحاس المصعد ج- أكسدة عند المصعد د- جميع الإجابات صحيحة

5. حدد التأكسد للكبريت S في مركب H_2SO_4:

أ- +2 ب- +5 ج- +7 د- +6

6. أحد المركبات الأمينية الآتية ليس له القدرة على تكوين روابط هيدروجينية مع نفسه:

أ-  ب- $(CH_3)_2HC-NH-CH(CH_3)_2$

ج- $CH_3CH_2-NH-CH_3$ د- $CH_3CH_2-NH_2$

7. قيمة K_b للقاعدة NH_3 تساوي $1.8X10^{-5}$ لذلك تعتبر من:

أ- القواعد الضعيفة ب- القواعد الأمفوتيرية ج- القواعد القوية د- الإجابة ب و ج صحيحة

8. من محاليل الأملاح حمضية التأثير:

أ- H_3COOK ب- $NaCl$ ج- $NaNO_3$ د- $(NH_4)_2SO_4$

9. أي من المركبات الآتية له درجة غليان عالية:

أ- CH_3-CH_2-OH ب- $CH_3-\underset{OH}{\underset{|}{CH}}-CH_3$

ج- $CH_3-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-CH_3$ د- $CH_3-\overset{CH_3}{\overset{|}{C}}=CH_2$

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

10. إذا حُضّر محلول بإذابة (0.13g) من $Ca(OH)_2$ في الماء بحيث أصبح الحجم (1L) فإن قيمة الرقم الهيدروجيني (pH) لهذا المحلول تساوي:

أ- 11.5 ب- 11.8 ج- 11.9 د- جميع الإجابات خاطئة

11. $HCl + NH_4OH \longrightarrow NH_4Cl + H_2O$

يمكن حساب قيمة pH للملح الناتج من العلاقة:

أ- $PH = 7 + 1/2(pk_a + \log C_s)$ ب- $PH = 7 + 1/2(pk_a + pk_b)$

ج- $PH = 7 + 1/2(pk_b + \log C_s)$ د- جميع الإجابات خاطئة

12. $H_2O_{(l)} + NH_{3(g)} \longleftrightarrow NH_4^+{}_{(aq)} + OH^-{}_{(aq)}$

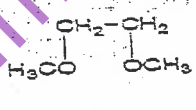
وفقا لمفهوم برونستد – لوري وحسب المعادلة أعلاه يعتبر $NH_4^+{}_{(aq)}$:

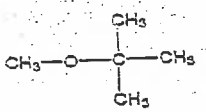
أ- حمض قرين ب- قاعدة قرينة ج- قاعدة د- جميع الإجابات خاطئة

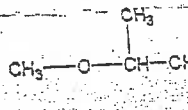
13. عند نزع جزيء ماء من الأسيتا ميد ينتج:

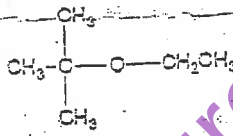
أ- أسيتانيليد ب- أسيتون ج- أسيتات الإيثيل د- أسيتونيتريل

14. الصيغة البنائية لمركب 2-ميثوكسي-2-ميثيل بروبان:

أ- 

ب- 

ج- 

د- 

15. عند نزع الماء من جزيئين من الكحول بواسطة H_2SO_4 المركز وعند درجة حرارة 140°C ينتج:

أ- الدهيد ب- حمض كربوكسيلي ج- كحول أولي د- إيثر

16. المحلول القياسي:

أ- يحضر من خلال عملية التقييس ب- يحضر من المواد القياسية

ج- معلوم التركيز بدقة د- جميع الإجابات الصحيحة

17. في التفاعل: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \longleftrightarrow 2NH_{3(g)}$ زيادة عدد مولات N_2 يؤدي:

أ- يقل تركيز H_2 ب- ينزاح الاتزان جهة اليمين ج- زيادة تركيز N_2 د- جميع الإجابات صحيحة

18. من صفات المركبات العضوية:

أ- درجة انصهارها منخفضة ب- تتكون بواسطة الروابط الأيونية

ج- درجات غليانها عالية د- جميع الإجابات صحيحة

19. من الحموض الامينية التي يؤدي نقصها في الغذاء إلى ضعف نمو الجسم ومرض سوء التغذية:

أ- جلايسين ب- أرجنين ج- سستين د- جميع الإجابات خاطئة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

20. من الصيغة الجزيئية $C_5H_{10}O$ يمكن رسم الصيغة البنائية للمركب:

أ- 2- بنتانون ب- 3- بنتانون ج- بنتانال د) جميع الإجابات صحيحة

21. تفاعل الألكلة هو تفاعل البنزين مع:

أ- C_2H_5Cl ب- CH_3Cl ج- C_3H_7Cl د) جميع الإجابات صحيحة

22. من الفيتامينات الذائبة في الماء:

أ- A ب- E ج- D د) B

23. المركبات التي تحتوي على (50- 5000) حمض أميني ترتبط مع بعضها بروابط ببتيدية تدعى:

أ- الكربوهيدرات ب) البروتينات ج- الليبيدات د- الفيتامينات

24. تسمى عملية إضافة اليود للرابطة المزدوجة في الحمض الأميني:

أ) اليلجنة ب- الهدرجة ج- الأكسدة د- جميع الإجابات خاطئة

25. يعتبر المركب 2- ميثيل -2- بروبانول:

أ- كحول أولي ب- كحول ثانوي ج) كحول ثالثي د- كحول ثنائي الهيدروكسيل

الجزء الثاني: ضع كلمة (نعم) أو (لا) في الفراغ أمام كل من الأسئلة الآتية:

(√) 1. تتأكسد الكيتونات بواسطة حمض النيتريك المركز HNO_3. نعم

(√) 2. تمتاز الليبيدات بدرجات انصهار منخفضة.

(√) 3. من العوامل المؤكسدة ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2.

(X) 4. الأمينات الأولية تغلي في درجات حرارة أقل من الأمينات الثالثية

(√) 5. عدد الجزيئات الموجودة في (3mole) من H_2O (H=1 ، O=16) تساوي (18.066×10^{23} molecules).

(X) 6. بحسب مفهوم برونستد- لوري فإن الحمض هو الذي يعمل على زيادة أيون الهيدروجين H^+ في محلوله المائي.

(√) 7. تحلل السكريات الثنائية بواسطة الحموض المعدنية والأنزيمات.

(X) 8. يترسب محلول فيلنج على هيئة مسحوق أزرق عند أكسدة الألدهيد إلى الحمض الكربوكسيلي

(X) 9. غاز الإيثين يذوب بصعوبة في الكحول.

(√) 10. يحتوي مركب الانثراسين على ثلاث حلقات بنزين.

(X) 11. في خلية (بطارية) الخارصين – كربون يكون الأنود هو عمود الجرافيت.

(X) 12. طاقة التنشيط هي أعلى طاقة مطلوبة لتحويل جزيئات المواد المتفاعلة إلى مايسمى بالمركب النشط.

(X) 13. يزداد ذوبان الأمينات بازدياد أوزانها الجزيئية.

(X) 14. إذا كانت قيمة pOH لمحلول تساوي (4) فإن قيمة pH لنفس المحلول تساوي (5).

(X) 15. يستخدم مركب ميثيل أستيل أميد في صناعة النايلون.

T.me/Doctor_future1 T.me/kaboodtep

المادة: كيمياء الزمن: ساعتان A التاريخ: 2015/12/5 م

.....

ضع دائرة حول رقم الإجابة الأكثر صحة (لكل سؤال إجابة واحدة فقط):

1) أي من العبارات التالية صحيحة:

أ) الحمض القوي يمتلك pH أقل و تركيز أيونات هيدروجين أقل.

ب) الحمض القوي يمتلك pH أقل و تركيز أيونات هيدروجين أعلى.

جـ) الحمض الضعيف يمتلك pH أعلى و تركيز أيونات هيدروجين أعلى.

د) ب و جـ إجابات صحيحة

2) يمكن الحصول على هيدروكسيد الصوديوم من:

أ) تفاعل الصوديوم مع الماء ب) التحليل الكهربي لمحلول كلوريد الصوديوم جـ) الإجابات أ و ب صحيحة

د) الإجابات أ و ب خاطئة هـ) جميع الإجابات خاطئة

3) أي من العبارات التالية صحيحة حول الغبار (الغوبة)؟:

أ) محلول غازي ب) مخلوط غازي جـ) ليست محلول أو مخلوط د) مخلوط غازي غير متجانس

4) تسخين الأسيتيلين عند درجة حرارة عالية (500 °م) و في وجود عامل حفاز مناسب و ضغط عالي و وجود غاز الكلور ينتج لنا:

أ) أستيلين ثنائي الكلوريد ب) أستيلين ثنائي الكلوريد جـ) الجامكسان جـ) الإجابات أ و ب صحيحة

5) كم مول موجودة في 10 جزيئات من هيدروكسيد الصوديوم:

أ) 0.25 مول ب) 6.022×10^{-22} مول جـ) 6.022×10^{-20} مول د) 40 مول

6) أي من التفاعلات التالية يمتلك قيمة ثابت إتزان أعلى؟:

أ) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع الصوديوم ب) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد البوتاسيوم

جـ) تفاعل حمض الخليك مع هيدروكسيد الأمونيوم د) الإجابات أ و ب صحيحة

7) فيتامين غير نباتي هو فيتامين:

أ) A ب) C جـ) B_6 جـ) B_{12}

8) تتفاعل الأمينات الثانوية مع أنهيدرات الحموض مكونة:

أ) الأمين الثالثي ب) الكحول المناظر للأمين جـ) أميد د) هيدريد نيتريل

9) أي من العبارات التالية صحيحة بالنسبة لفلوريد البوتاسيوم؟ فلوريد البوتاسيوم:

أ) ملح متعادل كيميائيا ب) يتفكك بالإنصهار إلى أيونات K^+ و أيونات F^-

جـ) يتفكك في وجود الماء إلى أيونات K^+ و أيونات F^- د) جميعها إجابات صحيحة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

10) يتفاعل هيدروكسيد البوتاسيوم مع حمض الخليك مكونا:

أ) إستر و ماء ب) لا يحدث تفاعل جـ) ملح و ماء د) جميع الإجابات خاطئة

11) تتفاعل الأمينات مع حمض النيتروز و يتكون غاز:

أ) الأمونيا ب) النيتروجين جـ) الهيدروجين د) ثاني أكسيد الكربون

12) أحد المركبات التالية من الإيثرات الغازية:

أ) ميثوكسي إيثان. ب) ميثوكسي بروبان. جـ) بنزوكسي ميثان. د) إيثوكسي إيثان.

13) ينتج أسيتيل التريبتوفان من تفاعل التريبتوفان مع:

أ) حمض الأسيتيك ب) حمض الأسيتيل. جـ) أسيتيل الصوديوم. د) كلوريد الأسيتيل.

14) القاعدة المرينة للماء هي:

أ) H_3O^+. ب) OH^-. جـ) O^{2-}. د) H^+.

15) يتفاعل كربيد الألومنيوم مع الماء مكونا:

أ) الأستيلين ب) الميثانول. جـ) الميثان. د) جميع الإجابات خاطئة.

16) الجلوكوز مركب عضوي و بالتالي فهو يذوب في المذيبات العضوية مثل:

أ) البنزين ب) الإيثر جـ) الكحول د) أ ، ب ، جـ جميعها إجابات صحيحة هـ) جميع الإجابات خاطئة

17) حمض الجلوكونيك هو حمض:

أ) كربوكسيلي ب) مشتق من الحمض الكربوكسيلي جـ) دهني د) جميع الإجابات خاطئة.

18) أسباراجيل أيسوليوسيل ليوسيل، هو ببتيد:

أ) ثلاثي يتكون من الأحماض الأمينية: اسباراجين، أيسوليوسين، ليوسين

ب) ثلاثي يتكون من الأحماض الأمينية: ليوسين، أيسوليوسين، اسباراجين

جـ) ثنائي يتكون من الأحماض الأمينية: أسباراجين، أيسوليوسين

د) ثنائي يتكون من الأحماض الأمينية: أيسوليوسين، اسباراجين

19) أي من العبارات التالية صحيحة، بالنسبة لكلا من هيدروكسيد الليثيوم و كبريتات الفضة ؟ عدد الجزيئات الموجودة في:

أ) مول من كبريتات الفضة = عدد الجزيئات الموجودة في كتلة مكافئة جرامية من هيدروكسيد الليثيوم

ب) مول من كبريتات الفضة = عدد الجزيئات الموجودة في ½ كتلة مكافئة جرامية من هيدروكسيد الليثيوم

جـ) في كتلة مكافئة جرامية من كبريتات الفضة = عدد الجزيئات الموجودة في كتلة مكافئة جرامية من هيدروكسيد الليثيوم

د) في كتلة مكافئة جرامية من كبريتات الفضة = عدد الجزيئات الموجودة في 2 كتلة مكافئة جرامية من هيدروكسيد الليثيوم

20) الإيثين يتفاعل مع كلا من الآتي بإستثناء:

أ) الكلور. ب) البروم. جـ) اليود. د) الهيدروجين.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

أجب بـ (لا) للإجابة الخاطئة و بـ (نعم) للإجابة الصحيحة و ذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

.....1) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي لا يحتاج إلى طاقة التنشيط.

.....2) تكوين المحلول الكيميائي يعد تغيير كيميائي.

.....3) بعض التفاعلات الكيميائية ليس لها تصادمات مثمرة إذا لم تمتلك كمية كافية من الطاقة أو إذا كان وضع الجزيئات المتصادمة غير مناسب.

.....4) إذا كان لديك خلية جلفانية مكونة من نصف الخلية الهيدروجين و النصف الآخر النحاس. فإن الهيدروجين يكون المصعد بينما النحاس يمثل المهبط.

.....5) الفلور يمتلك أعلى قيمة سالبية كهربية و بالتالي فإنه أقوى عامل مؤكسد.

.....6) تزداد قابلية ذوبان الكحول في الماء بزيادة عدد مجاميع الهيدروكسيل في المركب. أي أن قابلية الذوبان تزداد بزيادة الوزن الجزيئي.

.....7) خميرة الخبز و القهوة السوداء أمثلة على المواد القاعدية.

.....8) بعض التفاعلات الكيميائية تحتاج إلى وجود عامل حفاز و بالتالي فإن هذا العامل الحفاز يعد من ضمن المواد المتفاعلة.

.....9) في التفاعلات الطاردة للحرارة، زيادة درجة الحرارة يؤدي إلى زيادة قيمة ثابت الإتزان.

.....10) بالنسبة لمركبات الطاقة، فإن المركب الذي يحتوي على أكسجين أقل يعطي طاقة أقل.

تمنياتي التوفيق للجميع

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

بسم الله الرحمن الرحيم

امتحان القبول طب بشري

للعام الجامعي ٢٠١٤-٢٠١٥م

كيمياء

B

التاريخ: ٢٠١٤/٦/١٥ **الوقت : ساعتان**

اسم الطالب /اسم الطالبة: .....

القاعة:.....

رقم الجلوس:.....

ملاحظات :

- يمنع استخدام القلم الأحمر والقلم الرصاص.
- يمنع عمل الاشارات والامارات الغير ضروريه

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

جامعة عدن

كلية الطب و العلوم الصحية

إمتحانات القبول (طب بشري) للعام الجامعي 2015/2014 م

المادة: كيمياء الزمن: ساعتان B التاريخ: 2014/6/15 م

.....

ضع دائرة حول رقم الإجابة الأكثر صحة (لكل سؤال إجابة واحدة فقط):

1) الجلايسين حمض أميني و هو مركب عضوي و بالتالي فإنه:

أ) سريع الذوبان في المذيبات العضوية ب) قليل الذوبان في الماء

جـ) سريع الذوبان في الماء د) أ و ب إجابات صحيحة

2) الكتلة المكافئة الجرامية لبنزوات الليثيوم تعادل:

أ) 2 مول ب) 6 مول جـ) 1 مول د) ½ مول

3) نصف مول من فوسفات الكالسيوم يحتوي على

أ) 4 مول أكسجين ب) 8 مول أكسجين جـ) 2 مول أكسجين د) ½ مول أكسجين

4) طاقة المركب النشط تعادل:

أ) مجموع طاقة المواد المتفاعلة و الناتجة ب) مجموع طاقة المواد المتفاعلة و طاقة التنشيط

جـ) طاقة التنشيط د) جميعها خاطئة

5) إذا كان لديك مركب عديد الببتيد يحتوي على 53 رابطة ببتيدية، فإن عدد أحماضه الأمينية هي:

أ) 52 ب) 53 جـ) 54 د) 51

6) في التفاعل $A + B \rightleftharpoons C + D$ إذا كان عدد الجزيئات المتفاعلة 500 جزيء و كانت سرعة التفاعل 6 جزيئات جزيئات / ثانية، كم من الزمن يلزم لتحويل الجزيئات إلى مواد ناتجة ؟ :

أ) 85 دقيقة ب) ساعة و 25 دقيقة جـ) دقيقة و 25 ثانية د) جميعها خاطئة

7) إذا كان لديك محلول قاعدي يمتلك pOH عالية، و محلول قاعدي آخر يمتلك pOH منخفضة فإن:

أ) الأول قاعدي أقوى من الثاني ب) الثاني قاعدي أقوى من الأول

جـ) المحلولان متعادلين في القوة القاعدية د) جميعها خاطئة

8) السكريات الأحادية التي تحتوي على مجموعة كيتون:

أ) تتفاعل مع محلول فهلنج و تختزله ب) تتفاعل مع محلول فهلنج و تركسده

جـ) لا تتفاعل مع محلول فهلنج د) بعضها يتفاعل مع محلول فهلنج

9) مصدر الطاقة الرئيسي في جسمك هو:

أ) جلوكوز ب) نشا جـ) الدهون د) البروتينات هـ) جميع الإجابات صحيحة

10) من يمتلك عدد التأكسد الأعلى؟:

أ) كبريتات الصوديوم ب) كبريتات الكالسيوم جـ) كبريتات الأمونيوم د) جميع الإجابات خاطئة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

11) مضغ الطعام جيدا:

أ) يقلل من سرعة التفاعل ب) يزيد من سرعة التفاعل

جـ) لا توجد علاقة بين مضغ الطعام و سرعة التفاعل د) يزيد من سرعة التفاعل لأنه يخفض طاقة التنشيط

12) المركبات التالية: 1 –بروبانول، ميثوكسيد إيثان، كحول أيزوبروبيلي ، تتصف:

أ) بذوبانها العالي في الماء ب) بأنها أيزومرات

جـ) قدرتها على تكوين روابط هيدروجينية د) جميعها صحيحة

13) الإلكتروليت القوي يمتلك قيمة K_b :

أ) عالية ب) منخفضة جـ) أكبر من 1 د) جميعها خاطئة

14) أي من المحاليل التالية يتاين كليا:

أ) هيدروكسيد البوتاسيوم ب) نترات البوتاسيوم جـ) حمض النيتريك د) جميع الإجابات صحيحة

15) العلاقة بين طاقة المركب النشط و عدد التصادمات المثمرة:

أ) طردية ب) عكسية جـ) لا توجد علاقة بين طاقة المركب النشط و عدد التصادمات المثمرة

16) سكر المالتوز:

أ) يتأكسد بمحلول فهلنج ب) يختزل محلول فهلنج

جـ) تحدث له أكسدة و إختزال بمحلول فهلنج د) أ و ب إجابات صحيحة

17) المحلول الناتج من تميؤ بنزوات البوتاسيوم يكون:

أ) حمضي ب) قاعدي جـ) متعادل د) جميع الإجابات خاطئة

18) أيهما عبارة صحيحة؟:

أ) الذهب عيار 21 محلول يحتوي على مذيب أكثر ب) الذهب عيار 21 محلول يحتوي على مذيب أقل

جـ) الذهب عيار 24 محلول يحتوي على مذيب أكثر د) جميع العبارات خاطئة

19) الإيثانون يصنف بأنه:

أ) الدهيد ب) كيتون جـ) إستر د) جميع الإجابات خاطئة

20) التفاعل الذي طاقة تنشيطه أعلى:

أ) حمض النيتريك مع الميثان ب) الكلور مع الميثان جـ) الماء مع الأستيلين د) الماء مع الميثان

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

اجب بـ (لا) للإجابة الخاطئة و بـ (نعم) للإجابة الصحيحة و ذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

.....1) التميز يقصد به التحلل المائي للأملاح.

.....2) نسبة السكر الطبيعية في الدم هي 80 - 120 جرام/سم^3 .

.....3) حمض α-أمينو إيثانويك يصنف بأنه من الأحماض الأمينية غير الأساسية.

.....4) بالنسبة لمركبات الطاقة، فإن المركب الذي يحتوي على أكسجين أكثر يعطي طاقة أقل.

.....5) $C_{36}H_{74}$ يمتاز برائحته التي تشبه رائحة الفواكه.

.....6) الذوبانية العالية للأحماض الكربوكسيلية، الكحولات، الإيثرات، اللأدهيدات، و الفينولات يعود إلى قدرة هذه المركبات على تكوين روابط هيدروجينية مع الماء.

.....7) العامل الحفاز يزيد من سرعة التفاعل الطردي.

.....8) يمكن قياس قيمة الـ pH لأي نوع من أنواع المحاليل الكيميائية.

.....9) البيوتاين، الهكسين، هكسانون، هبتاين، ميثاين، ميثانول، إيثانويك، جميعها مركبات عضوية تحتوي على الكربون.

.....10) تحدث عملية الأكسدة و الإختزال حسب نوع مادة القطب، فإذا كان جهد إختزال القطب أقل من جهد إختزال أيونات المحلول تحدث العملية.

.....11) $Cu^{+2} \rightarrow Cu^{+}$ يمثل تفاعل أكسدة.

.....12) أحادي الببتيد يحتوي على روابط ببتيدية واحدة.

.....13) المركبات العضوية الحيوية غنية بعنصر P.

.....14) أملاح الأحماض الكربوكسيلية هي أملاح الأحماض الدهنية.

.....15) الحمض الأميني الأخير في عديد الببتيد يحمل مجموعة كربوكسيل حرة.

.....16) الدهون هي استرات ثلاثية الجلسريد تتكون من كحول الجليسرول مع ثلاثة من الأحماض كربوكسيلية.

.....17) تحضر الأمينات من خلال أكسدة مجموعة النيترو لمركب النيتروبنزين و تعد هذه الطريقة أكثر ملاءمة لإنتاج الأمينات الأروماتية.

.....18) كحول الأيزو هو كحول ثانوي.

.....19) الكتلة المكافئة الجرامية لكل من نترات الليثيوم و خلات الصوديوم متساوية و تعادل 1 مول لكل منهما.

.....20) إذا زادت الطاقة الحركية الجزيئات المتصادمة فإن سرعة التفاعل الكيميائي سوف تزداد و بالتالي يزداد تكوين النواتج.

تمنياتي التوفيق للجميع

T.me/Doctor_future1 T.me/kabootep

الغرقاء
لتصوير الكتب
والمناهج الدراسية

بسم الله الرحمن الرحيم

جامعة عدن

امتحانات القبول للعام الجامعي 2013 / 2014 م

تخصص :طب ,صيدلة ,أسنان

المادة: كيمياء (D) الزمن:

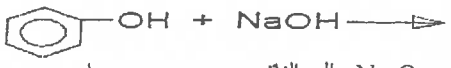
ملحوظة:يسمح استخدام الآلات الحاسبة عدد أوراق الإجابة 3 ورقات التاريخ: 2013/6/20 م

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة (لكل سؤال إجابة صحيحة واحدة)

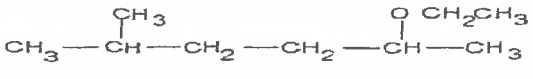
1.
يمكن إكمال
التفاعل السابق بإضافة : أ- H_2SO_4 إلى المواد المتفاعلة ب- H - SO_4 - H إلى المواد المتفاعلة ج- أ, ب إجابات صحيحة د- أ, ب إجابات خاطئة .
2. عدد المولات في 20.0g من الكاربون يساوي [الوزن الذري C=12] : أ- 1.76 mol ب- 1.67 mol ج- 2.00 mol د- 1.84 mol.
3. في تفاعلات الاتزان الكيميائي : أ- تقل عدد التصادمات المثمرة في الاتجاه العكسي ب- تقل عدد التصادمات المثمرة في الاتجاه الطردي ج- تزداد عدد التصادمات المثمرة في الاتجاه الطردي د- جميعها إجابات خاطئة .
4. تقاس سرعة التفاعل الكيميائي نسبة إلى : أ- التغير في التركيز على التغير في مساحة سطح المادة الفعالة ب- التغير في الزمن على التغير في مساحة سطح المادة الفعالة ج- التغير في كمية المادة على التغير بدرجة الحرارة د- جميعها إجابات خاطئة .
5. $HC_2H_3O_2\ (aq) + NH_3\ (g) \leftrightarrows NH_4^+\ (aq) + C_2H_3O_2^-\ (aq)$ وفقا لمفهوم برونستيد - لوري وحسب المعادلة أعلاه يعتبر $NH_4^+\ (ac)$: أ- قاعدة قرية ب- حامض قرين ج- قاعدة د- حامض.
6. يشار إلى المحلول بأنه يمتلك صفات الحمض عند : أ- زيادة قيمة pOH ب- انخفاض قيمة pH ج- أ, ب إجابات صحيحة د- أ, ب إجابات خاطئة.
7. في 0.10 mol من HNO_3 تكون قيمة ال pH و pOH على التوالي : أ- 1 و 13 ب- 13 و 1 ج- 2 و 10 د- جميعها إجابات خاطئة.
8. من شروط تفاعلات الأكسدة - الاختزال : أ- أن تكون ذرة الأوكسجين طرفا فيها ب- أن لا تكون ذرة الأوكسجين طرفا فيها ج- ليس من الضروري أن تكون ذرة الأوكسجين طرفا فيها د- الإجابات السابقة كلها خاطئة.
9. في أي من الأتي يكون عدد التأكسد للفسفور يساوي خمسة : أ- H_3Po_4 ب- $H_2Po_4^-$ ج- HPo_4^{2-} د- جميعها إجابات صحيحة .
10. أي من المركبات التالية يعتبر من الالكتروليتات القوية : أ- $HBro_3$ ب- HBro ج- $HBro_4$ د- أ، ج إجابات صحيحة.
11. في التفاعلات المتزنة كيميائيا : أ- تستمر الزيادة في تركيز المواد المتفاعلة ب- يسير التفاعل في اتجاهين متعاكسين بالتساوي ج- يسير التفاعل في الاتجاه العكسي ويتوقف في الاتجاه الأمامي د- جميع الإجابات صحيحة .

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

12. يكتمل التفاعل أدناه بإضافة:



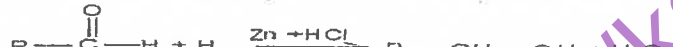
أ- H_2 إلى الناتج ب- O_2 إلى الناتج ج- Na_2O إلى الناتج د- جميعها إجابات خاطئة .

13.  هذا المركب يدعى :

أ- 3 – Ethoxy – 5 – methyl hexane ب- 1 – Methoxy – 5 – hexane
ج- 2 – Methoxy – 5 – Methyl hexane د- 2 – Ethoxy – 5 – methyl hexane.

14. أي من الأحماض الكربوكسيلية الآتية يمتاز بدرجة غليان عالية : أ- CH_2O_2 ب- $C_2H_4O_2$
ج- $C_3H_6O_2$ د- $C_4H_8O_2$.

15. في تفاعل هوفمان تتم إضافة استاميد إلى البروم في محلول هيدروكسيد الصوديوم فيكون الناتج :
أ- أمين ثانوي ب- أمين أولي ج- كحول أولي د- حامض كربوكسيلي.

16.  هذه المعادلة

تمثل أحدى طرق تحضير : أ- الالديهايد ب- الكحولات ج- الكيتونات د- الاسترات .

17. اللايسين حامض امينى يمتاز بامتلاكه : أ- مجموعة أمين وأخرى كربوكسيل ب- مجموعتين كربوكسيل وأخرى أمين ج- مجموعتين امينو ومجموعة كربوكسيل د- جميعها إجابات خاطئة.

18. وجود المجموعة الوظيفية للايثرات (– O –) جعلتها : أ- أكثر نشاطا من الكحولات ب- اقل نشاطا من الكحولات ج- لا توجد علاقة بين المجموعة الوظيفية والنشاط الكيميائي د- جميعها إجابات خاطئة .

19. بانتزاع جزي الماء من اسبتاميد يتكون: أ- اسيتوبروبيل ب- اسيتوبيوتيل ج- اسيتونيتريل د- جميعها اجابات خاطئة .

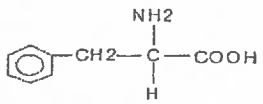
20. $H_3N^+ - CH_2 - COO^- + H^+ \rightarrow H_3N^+ - CH_2 - COOH$ في هذا التفاعل يكتسب الحامض الاميني بروتونا في الوسط الحمضي فعند إمرار تيار كهربائي يتجه الحمض نحو :
أ- الانود ب- الكاثود ج- يظل ذائب في المحلول د- يترسب في قاع الإناء .

21. تتفاعل الأمينات مع هاليدات الالكيل كما يلي:

$$R_2NH_2^+X^- + NaOH \rightarrow R_2NH + NaX + H_2O$$

حيث يكون الناتج :
أ- أمين ثالثي ب- أمين أولي ج- أمين ثانوي د- بولي أمين .

22. الأمين الثانوي يمكن أن ينتج من تفاعل : أ – ايزونيتريل مع $H_2 + Pt$ ب- ايزوسيانيد مع $H_2 + Pt$ ج- أ, ب إجابات صحيحة د- أ,ب إجابات خاطئة .

23.  الصيغة الكيميائية التالية تنسب إلى: أ- فينيل الانين تريبتوفان ب- ميثونين ج- هيستادين د- جميعها إجابات خاطئة .

24. $C_6H_{12}O_6$ هي الصيغة الكيميائية للاتي: أ- جليكوز ب- ديكستروز ج- أ,ب إجابات صحيحة د- أ,ب إجابات خاطئة.

25. قيمة Ka للمركب HNo_2 تساوي 4.5×10^{-4} لذلك يعتبر من : أ- الأحماض القوية ب- الأحماض الضعيفة ج- حامض امفوتوري د- ب ، ج إجابات صحيحة.

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

الفرقان
لتصوير الكتب
والمناهج الدراسية

أجب ب (لا) للإجابة الخاطئة و ب(نعم) للإجابة الصحيحة وذلك في الفراغ أمام كل من الأسئلة التالية:

1. ..... الأمينات ذات الأوزان الجزيئية المنخفضة غازات في حين تسلك سلوك السوائل عند ازدياد أوزانها الجزيئية بينما تكون في حالة الصلب في حالة الأوزان الجزيئية العالية.
2. ..... $H_2CO_{3\,(s)} + H_2O_{(L)} \leftrightarrows H_3O^+_{(aq)} + HCO_3^-{}_{(L)}$ هذه المعادلة تمثل ذوبان حمض الكربونيك في الماء .
3. ..... تبلغ كتلة ذرة الهيدروجين 1.67×10^{24} g.
4. ..... يتفاعل الاستيلين مع الهالوجينات بشدة فينتج عنه انفصال ذرة الهيدروجين عن التفاعل.
5. ..... تعتبر الهالوجينات من أقوى العوامل المختزلة.
6. ..... $2Na^+_{(L)} + 2Cl^-_{(L)} \rightarrow 2Na_{(s)} + Cl_{2\,(g)}$ في هذا التفاعل يمكن تمثيل تفاعل التحليل الكهربائي كالأتي [$Na^+_{(L)} + 2e^- \rightarrow 2Na_{(s)}$ عند الكاثود] و [$2Cl^-_{(s)} \rightarrow Cl_{2\,(g)} + e^-$ عند الانود].
7. ..... الفلزات غالبا ما تكون عوامل مختزلة.
8. ..... يستدل على قوة الالكتروليت عندما تكون قيمة Ka عالية.
9. ..... عدد ذرات الكاربون في 1.67mol يساوي 1.01×10^{24} .
10. ..... المركب التالي $CH_2 = CH - CH = CH_2$ يسمى 1.4 Butadien .
11. ..... معظم الاميدات بلورات صلبة بيضاء عديمة الرائحة.
12. ..... يصنف الحامض الاميني بأنه ذو طبيعة امفوتوريه لامتلاكه مجموعتي COOH. NO_2
13. ..... الليبيدات هي عبارة عن كحولات ثلاثية الهيدروكسيل مع ثلاثة جزيئات من حامض دهني تنتهي صيغتها بمجموعة COOH مثل الجلسرول .
14. ..... يتأين الماء ذاتيا وفقا للمعادلة الآتية $2H_2O_{(L)} \rightarrow H_3O^+_{(aq)} + OH^-_{(L)}$.
15. ..... حمض الجلوتاميك حامض اميني يسلك في تفاعلاته سلوك الأحماض والقواعد لامتلاكه NH_2 , COOH

انتهت الأسئلة

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep

الخرقاني
لتصوير الكتب
والمناهج الدراسية

بسم الله الرحمن الرحيم

امتحان القبول (بشري – أسنان – صيدلة)

للعام الجامعي 2012-2013

D

الكيمياء

التاريخ : 7/7/2012م

الوقت : 8:30 – 10:30

اسم الطالب / الطالبة : _____

الرغبة الأولى : _____

الرغبة الثانية : _____

القاعة : _____

رقم الجلوس (_____)

ملاحظات:

- يمنع استخدام القلم الأحمر و القلم الرصاص
- يمنع عمل الإشارات و الأمارات الغير ضرورية

مع الأوائل إلى اللقاء واصل

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep