بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: صيدلة

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/11 م

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

.....1) الكحول أعلى نشاطا من الفينول.
.....2) وجود مجموعة ال OH في الحمض الأميني تزيد من صفاته القاعدية.
.....3) الأرجنين و الليوسين يصنفان كأحماض أمينية قاعدية.
.....4) إذا كان ال pH لحمض هو 1 فإن هذا الحمض يتأين تأين كلي.
.....5) العلاقة بين درجة الغليان و الذوبان عكسية داخل عائلة المركبات العضوية، و طردية بين العائلات.
.....6) مول من فوسفات البورون = نصف كتلة مكافئة من فوسفات البيريليوم.
.....7) في التفاعل الكيميائي المتزن، زيادة تكوين النواتج دليل على زيادة طاقة التنشيط لهذا التفاعل.
.....8) المخلوط الذي يتكون من مادتين أو أكثر يسمى محلول.
.....9) كلما زادت قيمة جهد الإختزال زادت القوة المؤكسدة.
.....10) إذا لديك خليتين موصلتين على التوالي، فعند مرور التيار الكهربي الخلية التي تعطي راسب أقل دليل على التكافؤ الأقل.
.....11) أيون Cu^{+2} يمثل حمض لويس، بينما أيون Cu^{+} يمثل قاعدة لويس.
.....12) أقل طاقة في التفاعل الكيميائي تسمى طاقة التنشيط.
.....13) وجود العامل الحفاز يزيد من قيمة ثابت الإتزان.
.....14) عدد الذرات الموجودة في 12 جرام كربون = عدد الجزيئات الموجودة في الكتلة المكافئة الجرامية للمغنيسيوم.
.....15) عدد أيونات H^{+} الناتجة من H_3PO_4 أكثر من تلك الناتجة من HCl عند أضافة الماء لكل منهما.
.....16) عند حالة الإتزان فإن عدد التصادمات المثمرة في الإتجاه الطردي = عدد التصادمات المثمرة في الإتجاه العكسي.
.....17) معظم المواد التي تضاف إلى الماء تتفاعل معه لأن الماء أفضل مذيب.
.....18) إذا زاد ثابت الإتزان للمحلول القاعدي فإن ال pH يزداد.
.....19) في التفاعل الأنزيمي، في وجود الأنزيم و غياب الكوأنزيم فإن التفاعل يعمل بصورة طبيعية.
.....20) ذوبان حمض البيوتريك في الماء أعلى من ذوبان حمض البالميتيك.
.....21) الكيتون يتأكسد بأي عامل مؤكسد.
.....22) تمتاز السكريات بذوبانيتها في الماء.
.....23) يتفاعل الحمض مع الكحول مكونا إستر و ماء.
.....24) 56 و.ك.ذ. من الحديد يمثل مول واحد من الحديد الذي وزنه الذري 56.
.....25) كلما قل ميل أيونات الفلزات لإكتساب الإلكترونات زادت قيمة جهد الإختزال و بالتالي فإنها تتأكسد.
.....26) تتأكسد جميع الكحولات الأولية و الثانوية و الثالثية بالإحتراق مكون CO_2 و ماء و طاقة.
.....27) في التفاعلات الطاردة للحرارة العلاقة بين درجة الحرارة و ثابت الإتزان طردية.
.....28) العلاقة بين السالبية الكهربية و بين خاصية العنصر كعامل مختزل عكسية.
.....29) إذا كان لديك محلولان نشأ و ملح فبإستخدام محلول اليود يمكنك الكشف عن الملح.

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

30) أي من العبارات التالية صحيحة؟ قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد:
أ) النحاس أعلى من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم
ب) النحاس أقل من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم
جـ) البوتاسيوم أعلى من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد النحاس
د) النحاس و هيدروكسيد البوتاسيوم لهما نفس قيمة ال pOH

31) أي من الأوزان التالية يمثل الكتلة المكافئة الجرامية لبيوتيرات الألمنيوم [الوزن الذري: Al=27, C=12, O=16, H=1]:
أ) 25 جرام ب) 75 جرام جـ) 96 جرام د) 261 جرام

١٠:٣٠ بعد الظهر %٢٧ 1X E ١,٢KB/s

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب أسنان

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/9 م

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

1) ..... القوة المحتزلة تزداد بزيادة جهد الأكسدة.
2) ..... الإيثانول يتفاعل مع الفلزات.
3) ..... الوزن الجزيئي النسبي للماء هو 18 و.ك.ذ. و الجرامي 18 جرام و بالتالي فهما يمثلان 1 مول من الماء .
4) ..... الألدهيدات و السكريات تختزل محلول فهلنج، بينما لا تستطع الكيتونات إختزال محلول فهلنج.
5) ..... إذا تأين الحمض في الماء و أعطى زيادة في قيمة ثابت الإتزان فهذا يدل على أن الحمض من الأحماض القوية.
6) ..... عدد الذرات الموجودة في 1 جرام هيدروجين = عدد الذرات الموجودة في 1 جرام صوديوم.
7) ..... العلاقة بين قيمة ثابت الإتزان و طاقة المركب النشط طردية.
8) ..... إذا تفاعل كيميائي يحتاج إلى عامل حفاز، فإن وجوده شرط ضروري لأنه يعد من ضمن المواد المتفاعلة.
9) ..... المادة التي تضاف إلى الماء و تذوب فيه فإنها تتفاعل معه.
10) ..... في التفاعل الماص للحرارة، فإن زيادة درجة الحرارة يؤدي إلى زيادة قيمة ثابت الإتزان.
11) ..... الإحتراق نوع من أنواع الأكسدة و الإختزال.
12) ..... السيكلوهكسان و السيكلوهكسين مركبات عضوية أليفاتية.
13) ..... وظيفة القنطرة الملحية في الخلايا الجلفانية توصيل التيار الكهربي بين المهبط و المصعد.
14) ..... الرابطة البيتيدية رابطة هيدروجينية.
15) ..... إذا كان تركيز محلول فوسفات النحاس 0.2 M فإن تركيز أيونات النحاس 0.2 M و الفوسفات 0.2 M.
16) ..... إرتباط حمضين معا نتيجة فقدانهما جزئ ماء ينتج عنه تكوين أنهيدريد الحمض.
17) ..... السكريات تختزل محلول فهلنج بينما البروتينات و الدهون لا تختزل محلول فهلنج .
18) ..... حمض لويس له قاعدة قرينة.
19) ..... الرابطة الهيدروجينية تتكون نتيجة فقدان جزئ ماء.
20) ..... أملاح الأحماض الدهنية التي تحتوي على 16 ذرة كربون أو أكثر هي إسترات.
21) ..... الأنواع المختلفة من الدهون و الزيوت لهم صيغة عامة مختلفة.
22) ..... تفاعل الأسترة يحدث بين الكحول و الحمض الكربوكسيلي بحيث أن الكحول يفقد ال OH و الحمض الكربوكسيلي يفقد ال H و ينتج إستر و ماء.
23) ..... جميع السكريات عالية الذوبان في الماء.
24) ..... يتفاعل الأمونيا (النشادر) مع أنهيدريد الحمض مكونا أمين.
25) ..... إذا أذيب 44 و.ك.ذ. من غاز CO_2 في ماء لتكوين لتر من المحلول، فإن تركيز المحلول = 1 M.

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

26) في وجود الأنزيم و غياب الكوأنزيم فإن التفاعل:
أ) يعمل بصورة طبيعية ب) لا يعمل بصورة طبيعية جـ) لا يعمل د) جميع الإجابات خاطئة.

27) عند كتابة المعادلة الكيميائية يعبر عن حالة الأيونات بالرمز:
أ) s ب) l جـ) aq د) g

28) 0.2 جرام من بيوتيرات المغنيسيوم تمثل كم مول؟:
(الوزن الذري: Mg = 24 ، O = 16 ، C = 12 ، H = 1)
أ) 0.002 مول ب) 0.198 مول جـ) 1.98 مول د) 0.001 مول

29) من مما يلي يصل إلى حالة الإتزان أسرع:
أ) الحمض القوي ب) الحمض الضعيف جـ) الحمض الأضعف د) جميع الإجابات خاطئة.

أنت و٢ من الأشخاص الآخرين
أعجبني تعليق مشاركة

30) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات:

أ) الأحادية ب) المحدودة جـ) العديدة د) جميع الإجابات خاطئة

31) في التفاعل التالي تفاعل 5.6 جرام من الحديد مع أكسجين أوجد عدد جرامات أكسيد الحديد الناتجة من التفاعل ؟

[الوزن الذري: Fe=56, O=16]: $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

أ) 16 جرام ب) 0. 56 جرام جـ) 8 جرام د) 17.9 جرام

32) كم عدد المولات من أيونات البوتاسيوم الموجودة في 0.174 جرام من كبريتات البوتاسيوم؟:

[الوزن الذري: K=39, S=32, O=16]

أ) 0.001 مول ب) 0.002 مول جـ) 1.74 مول د) 17.4 مول

33) كم من الكهرباء تلزم لترسيب تسع مول من البورون في محلول من بيكربونات البورون؟:

أ) 96500 كولوم ب) 12062.5 كولوم جـ) 32166.5 كولوم د) 48250 كولوم

34) إذا كان لديك حمض الجلوتاميك و حمض ليوسين موجودان في وسط قاعدي، فإنه عند التوصيل الكهربي تكون حركة:

أ) الجلوتاميك أسرع ناحية الأنود ب) الجلوتاميك أسرع ناحية الكاثود

جـ) الليوسين أسرع ناحية الكاثود د) الجلوتاميك و الليوسين ناحية الكاثود بنفس السرعة

35) نزع جزئ ماء من الأميد غير المستبدل يعطي:

أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) حمض أميني

بالتوفيق للجميع

جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/7 م

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

.....1) الكتلة المكافئة لهيدروكسيد الصوديوم = الكتلة المكافئة للصوديوم .
.....2) أي محلول يتكون من مذيب و مذاب و له pH خاص به .
.....3) الحمض الأميني مهما كان نوعه، حمضي، قاعدي، أو متعادل إذا وجد في وسط حمضي فإنه يحمل شحنات موجبة.
.....4) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات الأحادية.
.....5) حمض لويس هو حمض قرين.
.....6) ناتج أكسدة البروبانول يختزل محلول فهلنج
.....7) كمية النيتروجين التي نحصل عليها من تفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز > من تلك التي نحصل عليها من تفاعل الفينيل الانين مع حمض النيتروز.
.....8) أي كحول ترتبط فيه مجموعة ال OH بذرة الكربون رقم 2 فإنه كحول أيزو.
.....9) 1 مول فوسفات البورون = كتلة مكافئة جرامية من فوسفات البريليوم .
.....10) هناك علاقة طردية بين وجود العامل الحفاز و ثابت الإتزان.
.....11) أحماض لويس تمتلك pH < 1.
.....12) في جميع الخلايا الجلفانية يكون الخارصين مصعد و تحدث عنده عملية الأكسدة.
.....13) يختفي اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم إذا أضيف محلوله إلى السكر الأحادي.
.....14) المحاليل المائية الحمضية التي تمتلك ثابت إتزان أقل، فإنها تمتلك pH أعلى.
.....15) السكريات هي مصدر الطاقة الرئيسي في جسم الإنسان.
.....16) تفاعلات الأحماض القوية أسرع من تفاعلات الأحماض الضعيفة. و بالتالي فإن الأحماض القوية تعطي نواتج أكبر و ثابت إتزان أعلى.
.....17) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي فإن علاقته بتكوين النواتج طردية.
.....18) زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من الطاقة الحركية للجزيئات المتفاعلة.
.....19) القوة المختزلة تزيد بزيادة جهد الإختزال .
.....20) الكحول يتفاعل مع أي فلز.
.....21) يتأكسد الكحول الثالثي بالإحتراق.
.....22) إذا لديك محلولان أحدهما نشأ و الآخر بروتين، فإنه يمكن الكشف عن البروتين بإستخدام محلول اليود.
.....23) حمض البنتريك يعمل على أكسدة الألدهيد و كذلك الكيتون.
.....24) جميع الدهون و الزيوت لها نفس الصيغة العامة.
.....25) في غياب الفيتامين يتأثر إنتاج الطاقة في جسمك.
.....26) القاعدة القوية تصل إلى حالة الإتزان أسرع من القاعدة الضعيفة.

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

27) الحمض الدهني الذي يحتوي على 3 روابط ثنائية بين ذرات الكربون يسمى :
أ) بالميتك ب) لينولك جـ) لينولينيك د) بيوتريك

28) إذا كان تركيز محلول كربونات الحديد M 1 فإن تركيز أيونات الحديد في هذا المحلول يساوي:
أ) M 1 ب) M 3 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

29) كم مول من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: N = 14 ، O = 16 , H = 1 , P = 31)
أ) 0.4 مول ب) 4 مول جـ) 0.16 مول د) 0.01 مول

English

Please answer ALL questions. There is only one true answer. One mark for each sentence = 30 marks

Section One: Vocabulary: Please choose the correct answer. (15 marks)

71. She may never walk again because her ..... was so badly injured.

A. spine B. brain C. abdomen D. leg

72. Alive, but appearing to be asleep and unaware of the surroundings.

A. anxious B. sleepy C. tired D. unconscious

73. Treatment aimed at improving a person's mental or physical condition.

A. inject B. vaccinate C. therapy D. protect

74. Pain or physical changes that occur because of an illness or disease.

A. danger B. disease C. sickness D. symptoms

75. Over-the-counter-drug.

A. dispensed drug B. drug that can be bought without a prescription

C. prescribed drug D. false drug

76. Other symptoms that might occur as a result of a certain medication or procedure.

A. side effects B. risky effects C. serious effects D. dangerous effects

77. A doctor's appointment to check a person's general health.

A) provision check-up B) routine check-up C) job check-up D) work check-up

78. A substance that is very dangerous if it enters the human body.

A) toxin B) chemical C) drug D) vaccine

79. When injuries and conditions are extremely serious.

A. adverse effects B. side effects C. symptoms D. life-threatening

80. Inconclusive means the same as:

A. insufficient B. incomplete C. unclear D. inconsiderable

81. Section of the hospital where patients get constant attention and doctors rely on specialized equipment .....

A. operation theater B. intensive care unit C. reception room D. Emergency

82. Unable to move certain areas of the body

A. paralyzed B. broken C. injured D. wounded

83. Your tonsils can get swollen when you have a sore .....

A. chest B. liver C. stomach D. throat

84. We'll put a cool cloth on your ..... to get your fever down.

A. tongue B. head C. forehead D. armpit

85. To get rid of means .....

A. prevented B. cured C. protected D. developed

English

Please answer ALL questions. There is only one true answer. One mark for each sentence = 30 marks

Section One: Vocabulary: Please choose the correct answer. (15 marks)

71. She may never walk again because her ..... was so badly injured.

A. spine B. brain C. abdomen D. leg

72. Alive, but appearing to be asleep and unaware of the surroundings.

A. anxious B. sleepy C. tired D. unconscious

73. Treatment aimed at improving a person's mental or physical condition.

A. inject B. vaccinate C. therapy D. protect

74. Pain or physical changes that occur because of an illness or disease.

A. danger B. disease C. sickness D. symptoms

75. Over-the-counter-drug.

A. dispensed drug B. drug that can be bought without a prescription

C. prescribed drug D. false drug

76. Other symptoms that might occur as a result of a certain medication or procedure.

A. side effects B. risky effects C. serious effects D. dangerous effects

77. A doctor's appointment to check a person's general health.

A) provision check-up B) routine check-up C) job check-up D) work check-up

78. A substance that is very dangerous if it enters the human body.

A) toxin B) chemical C) drug D) vaccine

79. When injuries and conditions are extremely serious.

A. adverse effects B. side effects C. symptoms D. life-threatening

80. Inconclusive means the same as:

A. insufficient B. incomplete C. unclear D. inconsiderable

81. Section of the hospital where patients get constant attention and doctors rely on specialized equipment .....

A. operation theater B. intensive care unit C. reception room D. Emergency

82. Unable to move certain areas of the body

A. paralyzed B. broken C. injured D. wounded

83. Your tonsils can get swollen when you have a sore .....

A. chest B. liver C. stomach D. throat

84. We'll put a cool cloth on your ..... to get your fever down.

A. tongue B. head C. forehead D. armpit

85. To get rid of means .....

A. prevented B. cured C. protected D. developed

نموذج 02

جامعة عدن
امتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

الزمن: ثلاث ساعات

التاريخ : ٢٠١٨/١٠/٧م

اسم الطالب : _____ رقم التنسيق: 18000753O

المادة: كيمياء

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة.

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

١) يتأكسد الكحول الثانوي بالاحتراق .

٢) زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من الطاقة الحركية للجزيئات المتفاعلة

٣) القوة المختزلة تزيد بزيادة جهد الاختزال .

٤) يختفي اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم إذا أضيف محلوله إلى السكر الأحادي.

٥) المحاليل المائية الحمضية التي تمتلك ثابت إتزان أقل، فإنها تمتلك pH أعلى.

٦) جميع الدهون و الزيوت لها نفس الصيغة العامة.

٧) في غياب الفيتامين يتأثر إنتاج الطاقة في جسمك.

٨) أحماض لويس تمتلك pH < 1.

٩) في جميع الخلايا الجلفانية يكون الخارصين مصعد و تحدث عنده عملية الأكسدة.

١٠) إذا لديك محلولان أحدهما نشا و الآخر بروتين، فإنه يمكن الكشف عن البروتين باستخدام محلول اليود.

١١) الحمض الأميني مهما كان نوعه، حمضي، قاعدي، أو متعادل إذا وجد في وسط حمضي فإنه يحمل شح
موجبة.

١٢) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات الأحادية.

١٣) حمض لويس هو حمض قرين.

١٤) 1 مول فوسفات البورون = كتلة مكافئة جرامية من فوسفات البريليوم .

١٥) هناك علاقة طردية بين وجود العامل الحفاز و ثابت الإتزان.

١٦) الكحول يتفاعل مع أي فلز.

١٧) حمض النيتريك يعمل على أكسدة الألدهيد و كذلك الكيتون.

١٨) القاعدة القوية تصل إلى حالة الإتزان أسرع من القاعدة الضعيفة.

١٩) الكتلة المكافئة لهيدروكسيد الصوديوم = الكتلة المكافئة للصوديوم .

٢٠) كمية النيتروجين التي نحصل عليها من تفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز > من تلك التي نحصل ع
اعل الفينيل الانين مع حمض النيتروز.

٢١) أي كحول ترتبط فيه مجموعة ال OH بذرة الكربون رقم 2 فإنه كحول أيزو.

٢٢) أي محلول يتكون من مذيب و مذاب و له pH خاص به.

٢٣) السكريات هي مصدر الطاقة الرئيسي في جسم الإنسان.

٢٤) تفاعلات الأحماض القوية أسرع من تفاعلات الأحماض الضعيفة. و بالتالي فإن الأحماض القوية تع
و ثابت إتزان أعلى.

٢٥) ناتج أكسدة البروبانول يختزل محلول فهلنج.

٢٦) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي فإن علاقته بتكوين النواتج طردية.

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: صيدلة

المادة: كيمياء — الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/11 م

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

.....1) الكحول أعلى نشاطا من الفينول.
.....2) وجود مجموعة ال OH في الحمض الأميني تزيد من صفاته القاعدية.
.....3) الأرجنين و الليوسين يصنفان كأحماض أمينية قاعدية.
.....4) إذا كان ال pH لحمض هو 1 فإن هذا الحمض يتأين تأين كليا.
.....5) العلاقة بين درجة الغليان و النوبان عكسية داخل عائلة المركبات العضوية، و طردية بين العائلات.
.....6) مول من فوسفات البورون = نصف كتلة مكافئة من فوسفات البيريليوم.
.....7) في التفاعل الكيميائي المتزن، زيادة تكوين النواتج دليل على زيادة طاقة التنشيط لهذا التفاعل.
.....8) المخلوط الذي يتكون من مادتين أو أكثر يسمى محلول.
.....9) كلما زادت قيمة جهد الإختزال زادت القوة المؤكسدة.
.....10) إذا لديك خليتين موصلتين على التوالي، فعند مرور التيار الكهربي الخلية التي تعطي راسب أقل دليل على التكافؤ الأقل.
.....11) أيون Cu^{+2} يمثل حمض لويس، بينما أيون Cu^{+} يمثل قاعدة لويس.
.....12) أقل طاقة في التفاعل الكيميائي تسمى طاقة التنشيط.
.....13) وجود العامل الحفاز يزيد من قيمة ثابت الإتزان.
.....14) عدد الذرات الموجودة في 12 جرام كربون = عدد الجرامات الموجودة في الكتلة المكافئة الجرامية للمغنيسيوم.
.....15) عدد أيونات H^+ الناتجة من H_3PO_4 أكثر من تلك الناتجة من HCl عند أضافة الماء لكل منهما.
.....16) عند حالة الإتزان فإن عدد التصادمات المثمرة في الإتجاه الطردي = عدد التصادمات المثمرة في الإتجاه العكسي.
.....17) معظم المواد التي تضاف إلى الماء تتفاعل معه لأن الماء أفضل مذيب .
.....18) إذا زاد ثابت الإتزان للمحلول القاعدي فإن ال pH يزداد.
.....19) في التفاعل الأنزيمي، في وجود الأنزيم و غياب الكوأنزيم فإن التفاعل يعمل بصورة طبيعية.
.....20) ذوبان حمض البيوتريك في الماء أعلى من ذوبان حمض البالميتيك.
.....21) الكيتون يتأكسد بأي عامل مؤكسد.
.....22) تمتاز السكريات بذوبانيتها في الماء.
.....23) يتفاعل الحمض مع الكحول مكونا إستر و ماء.
.....24) 56 و.ك.ذ. من الحديد يمثل مول واحد من الحديد الذي وزنه الذري 56.
.....25) كلما قل ميل أيونات الفلزات لإكتساب الإلكترونات زادت قيمة جهد الإختزال و بالتالي فإنها تتأكسد.
.....26) تتأكسد جميع الكحولات الأولية و الثانوية و الثالثية بالإحتراق مكون CO_2 و ماء و طاقة.
.....27) في التفاعلات الطاردة للحرارة العلاقة بين درجة الحرارة و ثابت الإتزان طردية.
.....28) العلاقة بين السالبية الكهربية و بين خاصية العنصر كعامل مختزل عكسية.
.....29) إذا كان لديك محلولان نشأ و ملح فبإستخدام محلول اليود يمكنك الكشف عن الملح.

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

30) أي من العبارات التالية صحيحة؟ قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد:
أ) النحاس أعلى من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم
ب) النحاس أقل من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد البوتاسيوم
جـ) البوتاسيوم أعلى من قيمة ال pOH لمحلول هيدروكسيد النحاس
د) النحاس و هيدروكسيد البوتاسيوم لهما نفس قيمة ال pOH

31) أي من الأوزان التالية يمثل الكتلة المكافئة الجرامية لبيوتيرات الألمنيوم [الوزن الذري: Al=27, C=12, O=16, H=1]:
أ) 25 جرام. ب) 75 جرام. جـ) 96 جرام. د) 261 جرام.

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

٢٧) يتفاعل الأمونيا مع أنهيدريد الحمض مكونا:
أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) لا يحدث تفاعل

٢٨) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل 0.25 جرام هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك :
(الوزن الذري: Na = 23 ، O = 16 , H = 1 , Cl = 35.5)
أ) 0.36 جرام ب) 6.25 × 10-310 مول جـ) 14.6 جرام د) أ و ب كلاهما صحيحة

٢٩) لتحضير 5-نونانون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:
أ) بروبانويك. ب) بينتانويك. جـ) نونانويك. د) أوكتانويك.

٣٠) $B(OH)_3 + H_3PO_4 \longleftrightarrow BPO_4 + H_2O$ في هذا التفاعل إذا تفاعل 6.2 جرام من هيدروكسيد البورون مع حمض الفوسفوريك، كم جرام من الماء ينتج؟ (الوزن الجزيئي: B=11, O=16, H=1, P=31):
أ) 1.8 جرام ب) 5.4 جرام جـ) 18جرام د) 54 جرام

٣١) الحمض الدهني الذي يحتوي على 3 روابط ثنائية بين ذرات الكربون يسمى :
أ) بالميتك ب) لينوليك جـ) لينولينيك د) بيوتريك

٣٢) إذا كان لديك 10 جرام من فوسفات البيريليوم فكم عدد المولات البيريليوم الموجودة فيه؟
(الوزن الجزيئي: Be=9, O=16, P=31):
أ) 2.17 مول ب) 0.04 مول جـ) 0.138 مول د) 0.1 مول

٣٣) عند إذابة 44 و.ك.ذ. من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: O = 16 , C = 12)
أ) M 1 ب) M 0.5 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٤) إذا كان تركيز محلول كربونات الحديد M 1 فإن تركيز أيونات الحديد في هذا المحلول يساوي:
أ) M 1 ب) M 3 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٥) كم مول من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: N = 14 ، O = 16 , H = 1 , P = 31)
أ) 0.4 مول ب) 4 مول جـ) 0.16 مول د) 0.01 مول

نموذج 02

جامعة عدن
امتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

الزمن: ثلاث ساعات

التاريخ : ٢٠١٨/١٠/٧م

اسم الطالب : _____ رقم التنسيق: 180007530

المادة: كيمياء

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة.

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

١) يتأكسد الكحول الثانوي بالاحتراق .

٢) زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من الطاقة الحركية للجزيئات المتفاعلة

٣) القوة المختزلة تزيد بزيادة جهد الإختزال .

٤) يكتفي اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم إذا أضيف محلوله إلى السكر الأحادي.

٥) المحاليل المائية الحمضية التي تمتلك ثابت إتزان أقل، فإنها تمتلك pH أعلى.

٦) جميع الدهون و الزيوت لها نفس الصيغة العامة.

٧) في غياب الفيتامين يتأثر إنتاج الطاقة في جسمك.

٨) أحماض لويس تمتلك pH < 1.

٩) في جميع الخلايا الجلفانية يكون الخارصين مصعد و تحدث عنده عملية الأكسدة.

١٠) إذا لديك محلولان أحدهما نشا و الآخر بروتين، فإنه يمكن الكشف عن البروتين باستخدام محلول اليود.

١١) الحمض الأميني مهما كان نوعه، حمضي، قاعدي، أو متعادل إذا وجد في وسط حمضي فإنه يحمل شح
موجبة.

١٢) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات الأحادية.

١٣) حمض لويس هو حمض قرين.

١٤) 1 مول فوسفات البورون = كتلة مكافئة جرامية من فوسفات البريليوم .

١٥) هناك علاقة طردية بين وجود العامل الحفاز و ثابت الإتزان.

١٦) الكحول يتفاعل مع أي فلز.

١٧) حمض النيتريك يعمل على أكسدة الألدهيد و كذلك الكيتون.

١٨) القاعدة القوية تصل إلى حالة الإتزان أسرع من القاعدة الضعيفة.

١٩) الكتلة المكافئة لهيدروكسيد الصوديوم = الكتلة المكافئة للصوديوم .

٢٠) كمية النيتروجين التي نحصل عليها من تفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز > من تلك التي نحصل ع
اعل الفينيل الانين مع حمض النيتروز.

٢١) أي كحول ترتبط فيه مجموعة ال OH بذرة الكربون رقم 2 فإنه كحول أيزو.

٢٢) أي محلول يتكون من مذيب و مذاب و له pH خاص به.

٢٣) السكريات هي مصدر الطاقة الرئيسي في جسم الإنسان.

٢٤) تفاعلات الأحماض القوية أسرع من تفاعلات الأحماض الضعيفة. و بالتالي فإن الأحماض القوية تع
و ثابت إتزان أعلى.

٢٥) ناتج أكسدة البروبانول يختزل محلول فهلنج.

٢٦) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي فإن علاقته بتكوين النواتج طردية.

30) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات:

أ) الأحادية. ب) المحتودة. جـ) العديدة. د) جميع الإجابات خاطئة.

31) في التفاعل التالي تفاعل 5.6 جرام من الحديد مع أكسجين أوجد عدد جرامات أكسيد الحديد الناتجة من التفاعل ؟

[الوزن الذري: Fe=56, O=16]: $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

أ) 16 جرام. ب) 0. 56 جرام. جـ) 8 جرام. د) 17.9 جرام.

32) كم عدد المولات من أيونات البوتاسيوم الموجودة في 0.174 جرام من كبريتات البوتاسيوم؟:

[الوزن الذري: K=39, S=32, O=16]

أ) 0.001 مول. ب) 0.002 مول. جـ) 1.74 مول. د) 17.4 مول.

33) كم من الكهرباء تلزم لترسيب تسع مول من البورون في محلول من بيكربونات البورون؟:

أ) 96500 كولوم ب) 12062.5 كولوم جـ) 32166.5 كولوم د) 48250 كولوم

34) إذا كان لديك حمض الجلوتاميك و حمض ليوسين موجودان في وسط قاعدي، فإنه عند التوصيل الكهربي تكون حركة:

أ) الجلوتاميك أسرع ناحية الأنود ب) الجلوتاميك أسرع ناحية الكاثود

جـ) الليوسين أسرع ناحية الكاثود د) الجلوتاميك و الليوسين ناحية الكاثود بنفس السرعة.

35) نزع جزئ ماء من الأميد غير المستبدل يعطي:

أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) حمض أميني

بالتوفيق للجميع

نموذج OZ

٥٦) تترابط الاحماض الامينية معا في سلسلة الببتيدات في الرايبوسوم بواسطة الرابطة :
(أ) الببتيدية (ب) الهيدروجينية (ج) التساهمية

٥٧) وحدة بناء الحمض النووي هي :
(أ) القاعدة النيتروجينية (ب) سكر الرايبوز (ج) النيوكليوتيد

٥٨) الطرف من tRNA الذي يتكامل مع الشفرة الثلاثية في mRNA هو:
(أ) حمض اميني (ب) يوراسيل (ج) شفرة مكملة

٥٩) مركز بناء المركبات البروتينية في الخلية الحية :
(أ) الرايبوسوم (ب) السنترومير (ج) الليسوسوم

٦٠) انزيم يعمل على التحام جزيئات الحمض النووي DNA :
(أ) انزيم الليجيز (ب) انزيم الببتيز (ج) انزيم القطع الداخلي

٦١) لايحدث تجلط للدم داخل الاوعية الدموية نتيجة لوجود :
(أ) الفيبرين (ب) الفيبرونوجين (ج) الهيبارين

٦٢) كمية الطاقة الناتجة من محصلة دخول اسيتيل المرافق الانزيمي A الى الميتوكوندريا لبدء دورة كريس
(أ) ATP2 (ب) ATP 6 (ج) ATP 4

٦٣) فيروس الايدز يهاجم احد الخلايا التالية :
(أ) B- البلازمية (ب) T المساعدة (ج) T الناقلة

٦٤) محاور الخلايا العصبية تنتهي في الفص :
(أ) الخلفي (ب) الامامي (ج) الوسطي

٦٥) ينغرس الجنين في بطانة الرحم في مرحلة :
(أ) الجاسترولا (ب) التفلج (ج) البلاستيولا

٦٦) أي مما يلي يزود الحيوان المنوي بالمواد الغذائية بصورة فركتوز :
(أ) الحويصلة المنوية (ب) الميتوكوندريا (ج) الوعاء الناقل

٦٧) توجد الخلايا المخروطية والعصوية في العين ضمن التراكيب :
(أ) المشيمية (ب) الشبكية (ج) الصلبة

٦٨) من اعراض نقص فيتامين B3 :
(أ) تشوهات العظام (ب) مرض البلاجرا (ج) فقر الدم

٦٩) عند تشابه مولدات الالصاق بين دم المعطي والاجسام المضادة في دم المستقبل :
(أ) يجوز نقل الدم (ب) لا يجوز نقل الدم (ج) لاشيء مما ذكر

٧٠) تقع مستقبلات النواقل العصبية في :
(أ) الازرار الطرفية والزوائد الشجيرية (ب) الازرار الطرفية (ج) الزوائد الشجيرية

30) إذا كان لديك 10 جرام من فوسفات البيريليوم فكم عدد المولات البيريليوم الموجودة فيه؟
(الوزن الجزيئي: Be=9, O=16, P=31):

أ) 2.17 مول ب) 0.04 مول جـ) 0.138 مول د) 0.1 مول

31) عند إذابة 44 و.ك.ذ. من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: O = 16 , C = 12)

أ) M 1 ب) M 0.5 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

32) يتفاعل الأمونيا مع أنهيدريد الحمض مكونا:

أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) لا يحدث تفاعل

33) $B(OH)_3 + H_3PO_4 \longleftrightarrow BPO_4 + H_2O$ في هذا التفاعل إذا تفاعل 6.2 جرام من هيدروكسيد البورون مع حمض الفوسفوريك، كم جرام من الماء ينتج؟ (الوزن الجزيئي: B=11, O=16, H=1, P=31):

أ) 1.8 جرام ب) 5.4 جرام جـ) 18جرام د) 54 جرام

34) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل 0.25 جرام 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

35) لتحضير 5-نونانون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:

أ) بروبانويك. ب) بينتانويك. جـ) نونانويك. د) أوكتانويك.

بالتوفيق للجميع

ضع دائرة حول رقم الإجابة الصحيحة :

٣٦) تعتبر هرمونات المشيمة هرمونات :
(أ) بروتينية (ب) بيتيدية (ج) ستيرويدية

٣٧) ليست من مراحل زوال الاستقطاب :
(أ) فتح قنوات الصوديوم في الغشاء الخلوي (ب) رفع الجهد الداخلي (ج) خفض الجهد الداخلي

٣٨) نوع الخلايا خارج الجهاز العصبي المركزي :
(أ) دبقيات (ب) شفان (ج) نجمية

٣٩) المعدن الذي يعمل على امتصاص الجلوكوز والاحماض الامينية هو :
(أ) البوتاسيوم (ب) الكالسيوم (ج) الصوديوم

٤٠) يسمى زوال الاستقطاب من عقدة رانفية الى اخرى :
(أ) النقل الكيميائي (ب) النقل القفزي (ج) النقل الانسيابي

٤١) أي من العضيات التالية لا توجد في الخلية الحيوانية :
(أ) سنتروسوم (ب) ليسوسوم (ج) فجوات

٤٢) له دور في امتصاص الدهون من خملات الامعاء :
(أ) خلايا الدم الحمراء (ب) الليمف (ج) الصفائح الدموية

٤٣) تستعمل حقن الفازوبرسين بعد العمليات الجراحية لانها تعمل على :
(أ) خفض الضغط الشرياني (ب) تعادل الضغط الشرياني (ج) زيادة الضغط الشرياني

٤٤) واحدة ليست من الموارد المتجددة :
(أ) التربة (ب) الثروة النباتية (ج) الماء

٤٥) الشكل الظاهري للصفة السائدة:
(أ) لايعبر عن تركيبها الجيني (ب) يعبر عن تركيبها الجيني (ج) شيء مما ذكر

٤٦) يعتبر الجهاز العضلي من الطبقات الأولية :
(أ) الخارجية (ب) الوسطى (ج) الداخلية

٤٧) تفرز حويصلة جراف :
(أ) البروجستون (ب) الاستروجين (ج) لا شيء مما ذكر

٤٨) الخلايا التي تعمل على تدعيم وحماية الحيوانات المنوية وتغذيها هي :
(أ) سرتولي (ب) المنوية الام (ج) ليدج

٤٩) مستقبلات التوازن التي تحدد حركة الرأس بشكل افقي وعمودي اثناء الثبات هي:
(أ) القنوات الهلالية (ب) الدهليز (ج) نهايات كراوس

٥٠) تتحكم بحجم حدقة العين :
(أ) خلايا عصبية (ب) خلايا عضلية (ج) خلايا ملونة

٥١) يقوم بجذب الدم لمواجهة انخفاض ضغط الدم :
(أ) العقد الليمفاوية (ب) الغدة الزعترية (ج) الطحال

٥٢) الانسجة المسئولة عن تسلم المنبهات المختلفة المحيطة بالجسم :
(أ) العضلية (ب) العصبية (ج) الهيكلية

٥٣) يندفع الدم في الدورة الدموية نحو القلب بواسطة:
(أ) انقباض العضلات الهيكلية (ب) انبساط العضلات الهيكلية (ج) انبساط وانقباض العضلات الهيكلية

٥٤) الفيتامين الذي يؤدي نقصة الى تحلل خلايا الدم الحمراء هو فيتامين :
(أ) B6 (ب) B2 (ج) E

٥٥) يتم تضاعف الحمض النووي DNA اثناء دورة حياة الخلية في الطور:
(أ) G من مراحل الانقسام (ب) G2 من مراحل الانقسام (ج) S من مراحل الانقسام

30) إذا كان لديك 10 جرام من فوسفات البيريليوم فكم عدد المولات البيريليوم الموجودة فيه؟
(الوزن الجزيئي: Be=9, O=16, P=31):
أ) 2.17 مول ب) 0.04 مول جـ) 0.138 مول د) 0.1 مول

31) عند إذابة 44 و.ك.ذ. من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: O = 16 , C = 12)
أ) M 1 ب) M 0.5 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

32) يتفاعل الأمونيا مع أنهيدريد الحمض مكونا:
أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) لا يحدث تفاعل

33) $B(OH)_3 + H_3PO_4 \longleftrightarrow BPO_4 + H_2O$ في هذا التفاعل إذا تفاعل 6.2 جرام من هيدروكسيد البورون مع حمض الفوسفوريك، كم جرام من الماء ينتج؟ (الوزن الجزيئي: B=11, O=16, H=1, P=31):
أ) 1.8 جرام ب) 5.4 جرام جـ) 18جرام د) 54 جرام

34) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل 0.25 جرام 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

35) لتحضير 5-نوناتون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:
أ) بروبانويك. ب) بيتانويك. جـ) نونانويك. د) أوكتانويك.

بالتوفيق للجميع

نموذج 02

جامعة عدن
امتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

الزمن: ثلاث ساعات

التاريخ : ٢٠١٨/١٠/٧م

اسم الطالب : _____ رقم التنسيق: 180007530

المادة: كيمياء

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة.

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

١) يتأكسد الكحول الثانوي بالاحتراق .

٢) زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من الطاقة الحركية للجزيئات المتفاعلة

٣) القوة المختزلة تزيد بزيادة جهد الإختزال .

٤) يكتفي اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم إذا أضيف محلوله إلى السكر الأحادي.

٥) المحاليل المائية الحمضية التي تمتلك ثابت إتزان أقل، فإنها تمتلك pH أعلى.

٦) جميع الدهون و الزيوت لها نفس الصيغة العامة.

٧) في غياب الفيتامين يتأثر إنتاج الطاقة في جسمك.

٨) أحماض لويس تمتلك pH < 1.

٩) في جميع الخلايا الجلفانية يكون الخارصين مصعد و تحدث عنده عملية الأكسدة.

١٠) إذا لديك محلولان أحدهما نشا و الآخر بروتين، فإنه يمكن الكشف عن البروتين باستخدام محلول اليود.

١١) الحمض الأميني مهما كان نوعه، حمضي، قاعدي، أو متعادل إذا وجد في وسط حمضي فإنه يحمل شح
موجبة.

١٢) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات الأحادية.

١٣) حمض لويس هو حمض قرين.

١٤) 1 مول فوسفات البورون = كتلة مكافئة جرامية من فوسفات البريليوم .

١٥) هناك علاقة طردية بين وجود العامل الحفاز و ثابت الإتزان.

١٦) الكحول يتفاعل مع أي فلز.

١٧) حمض النيتريك يعمل على أكسدة الألدهيد و كذلك الكيتون.

١٨) القاعدة القوية تصل إلى حالة الإتزان أسرع من القاعدة الضعيفة.

١٩) الكتلة المكافئة لهيدروكسيد الصوديوم = الكتلة المكافئة للصوديوم .

٢٠) كمية النيتروجين التي نحصل عليها من تفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز > من تلك التي نحصل ع
اعل الفينيل الانين مع حمض النيتروز.

٢١) أي كحول ترتبط فيه مجموعة ال OH بذرة الكربون رقم 2 فإنه كحول أيزو.

٢٢) أي محلول يتكون من مذيب و مذاب و له pH خاص به.

٢٣) السكريات هي مصدر الطاقة الرئيسي في جسم الإنسان.

٢٤) تفاعلات الأحماض القوية أسرع من تفاعلات الأحماض الضعيفة. و بالتالي فإن الأحماض القوية تع
و ثابت إتزان أعلى.

٢٥) ناتج أكسدة البروبانول يختزل محلول فهلنج.

٢٦) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي فإن علاقته بتكوين النواتج طردية.

32) كم مول من رباعي كلورو ميثان موجودة في 8 جرام؟ : (الوزن الذري: Cl = 35.5 ، C = 12)

أ) 0.052 مول ب) 1.54 مول جـ) 5.2×10^{-2} مول د) أ و جـ كلاهما صحيحة

33) كم جرام من حوض الفورميك يتفاعل مع ثمن مول من هيدروكسيد الصوديوم لتكوين فورمات الصوديوم و ماء؟ :
(الوزن الذري: Na = 23 ، C = 12 , O = 16 , H = 1)

أ) 0.575 جرام ب) 5.75 جرام جـ) 46 جرام د) 7.55 جرام

34) يتفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع جميع المركبات التالية باستثناء:

أ) الماء ب) حمض الكبريتيك جـ) هاليد الألكيل د) البوتاسيوم

35) يتفاعل 40 ملليلتر من M 0.05 هيدروكسيد الكالسيوم مع 20 ملليلتر محلول حمض الكبريتيك. أوجد تركيز الحمض؟

أ) M 0.001 ب) M 0.05 جـ) M 0.1 د) M 0.002

بالتوفيق للجميع

32) كم مول من رباعي كلورو ميثان موجودة في 8 جرام؟ : (الوزن الذري: Cl = 35.5 ، C = 12)

أ) 0.052 مول ب) 1.54 مول جـ) 5.2×10^{-2} مول د) أ و جـ كلاهما صحيحة

33) كم جرام من حوض الفورميك يتفاعل مع ثمن مول من هيدروكسيد الصوديوم لتكوين فورمات الصوديوم و ماء؟ :
(الوزن الذري: Na = 23 ، C = 12 , O = 16 , H = 1)

أ) 0.575 جرام ب) 5.75 جرام جـ) 46 جرام د) 7.55 جرام

34) يتفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع جميع المركبات التالية بإستثناء:

أ) الماء. ب) حمض الكبريتيك. جـ) هاليد الألكيل. د) البوتاسيوم.

35) يتفاعل 40 مليلتر من M 0.05 هيدروكسيد الكالسيوم مع 20 مليلتر محلول حمض الكبريتيك. أوجد تركيز الحمض؟

أ) M 0.001 ب) M 0.05 جـ) M 0.1 د) M 0.002

بالتوفيق للجميع

ضع دائرة حول رقم الإجابة الصحيحة :

٣٦) تعتبر هرمونات المشيمة هرمونات :
(أ) بروتينية (ب) ببتيدية (ج) ستيرويدية

٣٧) ليست من مراحل زوال الاستقطاب :
(أ) فتح قنوات الصوديوم في الغشاء الخلوي (ب) رفع الجهد الداخلي (ج) خفض الجهد الداخلي

٣٨) نوع الخلايا خارج الجهاز العصبي المركزي :
(أ) دبقيات (ب) شفان (ج) نجمية

٣٩) المعدن الذي يعمل على امتصاص الجلوكوز والاحماض الامينية هو :
(أ) البوتاسيوم (ب) الكالسيوم (ج) الصوديوم

٤٠) يسمى زوال الاستقطاب من عقدة رانفية الى اخرى :
(أ) النقل الكيميائي (ب) النقل القفزي (ج) النقل الانسيابي

٤١) أي من العضيات التالية لا توجد في الخلية الحيوانية :
(أ) سنتروسوم (ب) ليسوسوم (ج) فجوات

٤٢) له دور في امتصاص الدهون من خملات الامعاء :
(أ) خلايا الدم الحمراء (ب) الليمف (ج) الصفائح الدموية

٤٣) تستعمل حقن الفازوبرسين بعد العمليات الجراحية لانها تعمل على :
(أ) خفض الضغط الشرياني (ب) تعادل الضغط الشرياني (ج) زيادة الضغط الشرياني

٤٤) واحدة ليست من الموارد المتجددة :
(أ) التربة (ب) الثروة النباتية (ج) الماء

٤٥) الشكل الظاهري للصفة السائدة:
(أ) لايعبر عن تركيبها الجيني (ب) يعبر عن تركيبها الجيني (ج) شيء مما ذكر

٤٦) يعتبر الجهاز العضلي من الطبقات الأولية :
(أ) الخارجية (ب) الوسطى (ج) الداخلية

٤٧) تفرز حويصلة جراف :
(أ) البروجستون (ب) الاستروجين (ج) لا شيء مما ذكر

٤٨) الخلايا التي تعمل على تدعيم وحماية الحيوانات المنوية وتغذيها هي :
(أ) سرتولي (ب) المنوية الام (ج) ليدج

٤٩) مستقبلات التوازن التي تحدد حركة الرأس بشكل افقي وعمودي اثناء الثبات هي:
(أ) القنوات الهلالية (ب) الدهليز (ج) نهايات كراوس

٥٠) تتحكم بحجم حدقة العين :
(أ) خلايا عصبية (ب) خلايا عضلية (ج) خلايا ملونة

٥١) يقوم بجذب الدم لمواجهة انخفاض ضغط الدم :
(أ) العقد الليمفاوية (ب) الغدة الزعترية (ج) الطحال

٥٢) الانسجة المسئولة عن تسلم المنبهات المختلفة المحيطة بالجسم :
(أ) العضلية (ب) العصبية (ج) الهيكلية

٥٣) يندفع الدم في الدورة الدموية نحو القلب بواسطة:
(أ) انقباض العضلات الهيكلية (ب) انبساط العضلات الهيكلية (ج) انبساط وانقباض العضلات الهيكلية

٥٤) الفيتامين الذي يؤدي نقصة الى تحلل خلايا الدم الحمراء هو فيتامين :
(أ) B6 (ب) B2 (ج) E

٥٥) يتم تضاعف الحمض النووي DNA اثناء دورة حياة الخلية في الطور:
(أ) G1 من مراحل الانقسام (ب) G2 من مراحل الانقسام (ج) S من مراحل الانقسام

نموذج OZ

٥٦) تترابط الاحماض الامينية معا في سلسلة الببتيدات في الرايبوسوم بواسطة الرابطة :
(أ) الببتيدية (ب) الهيدروجينية (ج) التساهمية

٥٧) وحدة بناء الحمض النووي هي :
(أ) القاعدة النيتروجينية (ب) سكر الرايبوز (ج) النيوكليوتيد

٥٨) الطرف من tRNA الذي يتكامل مع الشفرة الثلاثية في mRNA هو:
(أ) حمض اميني (ب) يوراسيل (ج) شفرة مكملة

٥٩) مركز بناء المركبات البروتينية في الخلية الحية :
(أ) الرايبوسوم (ب) السنترومير (ج) الليسوسوم

٦٠) انزيم يعمل على التحام جزيئات الحمض النووي DNA :
(أ) انزيم الليجيز (ب) انزيم الببتيز (ج) انزيم القطع الداخلي

٦١) لايحدث تجلط للدم داخل الاوعية الدموية نتيجة لوجود :
(أ) الفيبرين (ب) الفيبرونوجين (ج) الهيبارين

٦٢) كمية الطاقة الناتجة من محصلة دخول اسيتيل المرافق الانزيمي A الى الميتوكوندريا لبدء دورة كريبس
(أ) ATP2 (ب) ATP 6 (ج) ATP 4

٦٣) فيروس الايدز يهاجم احد الخلايا التالية :
(أ) B- البلازمية (ب) T المساعدة (ج) T الناقلة

٦٤) محاور الخلايا العصبية تنتهي في الفص :
(أ) الخلفي (ب) الامامي (ج) الوسطي

٦٥) ينغرس الجنين في بطانة الرحم في مرحلة :
(أ) الجاسترولا (ب) التفلج (ج) البلاستيولا

٦٦) أي مما يلي يزود الحيوان المنوي بالمواد الغذائية بصورة فركتوز :
(أ) الحويصلة المنوية (ب) الميتوكوندريا (ج) الوعاء الناقل

٦٧) توجد الخلايا المخروطية والعصوية في العين ضمن التراكيب :
(أ) المشيمية (ب) الشبكية (ج) الصلبة

٦٨) من اعراض نقص فيتامين B3 :
(أ) تشوهات العظام (ب) مرض البلاجرا (ج) فقر الدم

٦٩) عند تشابه مولدات الالصاق بين دم المعطي والاجسام المضادة في دم المستقبل :
(أ) يجوز نقل الدم (ب) لا يجوز نقل الدم (ج) لاشيء مما ذكر

٧٠) تقع مستقبلات النواقل العصبية في :
(أ) الازرار الطرفية والزوائد الشجيرية (ب) الازرار الطرفية (ج) الزوائد الشجيرية

نموذج OZ

٥٦) تترابط الاحماض الامينية معا في سلسلة الببتيدات في الرايبوسوم بواسطة الرابطة :
(أ) الببتيدية (ب) الهيدروجينية (ج) التساهمية

٥٧) وحدة بناء الحمض النووي هي :
(أ) القاعدة النيتروجينية (ب) سكر الرايبوز (ج) النيوكليوتيد

٥٨) الطرف من tRNA الذي يتكامل مع الشفرة الثلاثية في mRNA هو:
(أ) حمض اميني (ب) يوراسيل (ج) شفرة مكملة

٥٩) مركز بناء المركبات البروتينية في الخلية الحية :
(أ) الرايبوسوم (ب) السنترومير (ج) الليسوسوم

٦٠) انزيم يعمل على التحام جزيئات الحمض النووي DNA :
(أ) انزيم الليجيز (ب) انزيم الببتيز (ج) انزيم القطع الداخلي

٦١) لايحدث تجلط للدم داخل الاوعية الدموية نتيجة لوجود :
(أ) الفيبرين (ب) الفيبرونوجين (ج) الهيبارين

٦٢) كمية الطاقة الناتجة من محصلة دخول اسيتيل المرافق الانزيمي A الى الميتوكوندريا لبدء دورة كريس
(أ) ATP2 (ب) ATP 6 (ج) ATP 4

٦٣) فيروس الايدز يهاجم احد الخلايا التالية :
(أ) B- البلازمية (ب) T المساعدة (ج) T الناقلة

٦٤) محاور الخلايا العصبية تنتهي في الفص :
(أ) الخلفي (ب) الامامي (ج) الوسطي

٦٥) ينغرس الجنين في بطانة الرحم في مرحلة :
(أ) الجاسترولا (ب) التفلج (ج) البلاستيولا

٦٦) أي مما يلي يزود الحيوان المنوي بالمواد الغذائية بصورة فركتوز :
(أ) الحويصلة المنوية (ب) الميتوكوندريا (ج) الوعاء الناقل

٦٧) توجد الخلايا المخروطية والعصوية في العين ضمن التراكيب :
(أ) المشيمية (ب) الشبكية (ج) الصلبة

٦٨) من اعراض نقص فيتامين B3 :
(أ) تشوهات العظام (ب) مرض البلاجرا (ج) فقر الدم

٦٩) عند تشابه مولدات الالصاق بين دم المعطي والاجسام المضادة في دم المستقبل :
(أ) يجوز نقل الدم (ب) لا يجوز نقل الدم (ج) لاشيء مما ذكر

٧٠) تقع مستقبلات النواقل العصبية في :
(أ) الازرار الطرفية والزوائد الشجيرية (ب) الازرار الطرفية (ج) الزوائد الشجيرية

جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب بشري، مختبرات، تمريض

المادة: كيمياء — الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/7 م

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

.....1) الكتلة المكافئة لهيدروكسيد الصوديوم = الكتلة المكافئة للصوديوم .
.....2) أي محلول يتكون من مذيب و مذاب و له pH خاص به .
.....3) الحمض الأميني مهما كان نوعه، حمضي، قاعدي، أو متعادل إذا وجد في وسط حمضي فإنه يحمل شحنات موجبة.
.....4) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات الأحادية.
.....5) حمض لويس هو حمض قرين.
.....6) ناتج أكسدة البروبانول يختزل محلول فهلنج.
.....7) كمية النيتروجين التي نحصل عليها من تفاعل الأرجنين مع حمض النيتروز > من تلك التي نحصل عليها من تفاعل الفينيل الانين مع حمض النيتروز.
.....8) أي كحول ترتبط فيه مجموعة ال OH بذرة الكربون رقم 2 فإنه كحول أيزو.
.....9) 1 مول فوسفات البورون = كتلة مكافئة جرامية من فوسفات البريليوم .
.....10) هناك علاقة طردية بين وجود العامل الحفاز و ثابت الإتزان.
.....11) أحماض لويس تمتلك pH < 1.
.....12) في جميع الخلايا الجلفانية يكون الخارصين مصعد و تحدث عنده عملية الأكسدة.
.....13) يختفي اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم إذا أضيف محلوله إلى السكر الأحادي.
.....14) المحاليل المائية الحمضية التي تمتلك ثابت إتزان أقل، فإنها تمتلك pH أعلى.
.....15) السكريات هي مصدر الطاقة الرئيسي في جسم الإنسان.
.....16) تفاعلات الأحماض القوية أسرع من تفاعلات الأحماض الضعيفة. و بالتالي فإن الأحماض القوية تعطي نواتج أكبر و ثابت إتزان أعلى.
.....17) المركب النشط يمتلك أعلى طاقة في التفاعل و بالتالي فإن علاقته بتكوين النواتج طردية.
.....18) زيادة تركيز المواد المتفاعلة يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من الطاقة الحركية للجزيئات المتفاعلة.
.....19) القوة المختزلة تزيد بزيادة جهد الإختزال .
.....20) الكحول يتفاعل مع أي فلز.
.....21) يتأكسد الكحول الثالثي بالإحتراق .
.....22) إذا لديك محلولان أحدهما نشأ و الآخر بروتين، فإنه يمكن الكشف عن البروتين بإستخدام محلول اليود.
.....23) حمض النيتريك يعمل على أكسدة الألدهيد و كذلك الكيتون.
.....24) جميع الدهون و الزيوت لها نفس الصيغة العامة.
.....25) في غياب الفيتامين يتأثر إنتاج الطاقة في جسمك.
.....26) القاعدة القوية تصل إلى حالة الإتزان أسرع من القاعدة الضعيفة.

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

27) الحمض الدهني الذي يحتوي على 3 روابط ثنائية بين ذرات الكربون يسمى :
أ) بالميتك ب) لينولنيك جـ) لينولينيك د) بيوتريك

28) إذا كان تركيز محلول كربونات الحديد M 1 فإن تركيز أيونات الحديد في هذا المحلول يساوي:
أ) M 1 ب) M 3 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

29) كم مول من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: N = 14 ، O = 16 , H = 1 , P = 31)
أ) 0.4 مول ب) 4 مول جـ) 0.16 مول د) 0.01 مول

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

٢٧) يتفاعل الأمونيا مع أنهيدريد الحمض مكونا:
أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) لا يحدث تفاعل

٢٨) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل 0.25 جرام هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك :
(الوزن الذري: Na = 23 ، O = 16 , H = 1 , Cl = 35.5)
أ) 0.36 جرام ب) 6.25 × 310- مول جـ) 14.6 جرام د) أ و ب كلاهما صحيحة

٢٩) لتحضير 5-نونانون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:
أ) بروبانويك. ب) بينتانويك. جـ) نونانويك. د) أوكتانويك.

٣٠) $B(OH)_3 + H_3PO_4 \longleftrightarrow BPO_4 + H_2O$ في هذا التفاعل إذا تفاعل 6.2 جرام من هيدروكسيد البورون مع حمض الفوسفوريك، كم جرام من الماء ينتج؟ (الوزن الجزيئي: B=11, O=16, H=1, P=31):
أ) 1.8 جرام ب) 5.4 جرام جـ) 18جرام د) 54 جرام

٣١) الحمض الدهني الذي يحتوي على 3 روابط ثنائية بين ذرات الكربون يسمى :
أ) بالميتك ب) لينوليك جـ) لينولينيك د) بيوتريك

٣٢) إذا كان لديك 10 جرام من فوسفات البيريليوم فكم عدد المولات البيريليوم الموجودة فيه؟
(الوزن الجزيئي: Be=9, O=16, P=31):
أ) 2.17 مول ب) 0.04 مول جـ) 0.138 مول د) 0.1 مول

٣٣) عند إذابة 44 و.ك.ذ. من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: O = 16 , C = 12)
أ) M 1 ب) M 0.5 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٤) إذا كان تركيز محلول كربونات الحديد M 1 فإن تركيز أيونات الحديد في هذا المحلول يساوي:
أ) M 1 ب) M 3 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٥) كم مول من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: N = 14 ، O = 16 , H = 1 , P = 31)
أ) 0.4 مول ب) 4 مول جـ) 0.16 مول د) 0.01 مول

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

٢٧) يتفاعل الأمونيا مع أنهيدريد الحمض مكونا:
أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) لا يحدث تفاعل

٢٨) أوجد كمية كلوريد الصوديوم الناتجة من تفاعل 0.25 جرام هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك :
(الوزن الذري: Na = 23 ، O = 16 , H = 1 , Cl = 35.5)
أ) 0.36 جرام ب) 6.25 × 310- مول جـ) 14.6 جرام د) أ و ب كلاهما صحيحة

٢٩) لتحضير 5-نونانون في وجود ال Fe كعامل حفاز و عند 300 °م تحتاج إلى جزيئين من حمض:
أ) بروبانويك. ب) بينتانويك. جـ) نونانويك. د) أوكتانويك.

٣٠) $B(OH)_3 + H_3PO_4 \longleftrightarrow BPO_4 + H_2O$ في هذا التفاعل إذا تفاعل 6.2 جرام من هيدروكسيد البورون مع حمض الفوسفوريك، كم جرام من الماء ينتج؟ (الوزن الجزيئي: B=11, O=16, H=1, P=31):
أ) 1.8 جرام ب) 5.4 جرام جـ) 18جرام د) 54 جرام

٣١) الحمض الدهني الذي يحتوي على 3 روابط ثنائية بين ذرات الكربون يسمى :
أ) بالميتك ب) لينوليك جـ) لينولينيك د) بيوتريك

٣٢) إذا كان لديك 10 جرام من فوسفات البيريليوم فكم عدد المولات البيريليوم الموجودة فيه؟
(الوزن الجزيئي: Be=9, O=16, P=31):
أ) 2.17 مول ب) 0.04 مول جـ) 0.138 مول د) 0.1 مول

٣٣) عند إذابة 44 و.ك.ذ. من هيدروكسيد الحديد في ماء لتكوين 1 لتر من المحلول، فإن قيمة ال pH لهذا المحلول هو:
(الوزن الذري: O = 16 , C = 12)
أ) M 1 ب) M 0.5 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٤) إذا كان تركيز محلول كربونات الحديد M 1 فإن تركيز أيونات الحديد في هذا المحلول يساوي:
أ) M 1 ب) M 3 جـ) M 2 د) جميع الإجابات خاطئة

٣٥) كم مول من فوسفات الأمونيوم تلزم لتحضير ربع لتر من المحلول بتركيز 0.04 مولاري؟:
(الوزن الذري: N = 14 ، O = 16 , H = 1 , P = 31)
أ) 0.4 مول ب) 4 مول جـ) 0.16 مول د) 0.01 مول

ضع دائرة حول رقم الإجابة الصحيحة :

٣٦) تعتبر هرمونات المشيمة هرمونات :
(أ) بروتينية (ب) ببتيدية (ج) ستيرويدية

٣٧) ليست من مراحل زوال الاستقطاب :
(أ) فتح قنوات الصوديوم في الغشاء الخلوي (ب) رفع الجهد الداخلي (ج) خفض الجهد الداخلي

٣٨) نوع الخلايا خارج الجهاز العصبي المركزي :
(أ) دبقيات (ب) شفان (ج) نجمية

٣٩) المعدن الذي يعمل على امتصاص الجلوكوز والاحماض الامينية هو :
(أ) البوتاسيوم (ب) الكالسيوم (ج) الصوديوم

٤٠) يسمى زوال الاستقطاب من عقدة رانفية الى اخرى :
(أ) النقل الكيميائي (ب) النقل القفزي (ج) النقل الانسيابي

٤١) أي من العضيات التالية لا توجد في الخلية الحيوانية :
(أ) سنتروسوم (ب) ليسوسوم (ج) فجوات

٤٢) له دور في امتصاص الدهون من خملات الامعاء :
(أ) خلايا الدم الحمراء (ب) الليمف (ج) الصفائح الدموية

٤٣) تستعمل حقن الفازوبرسين بعد العمليات الجراحية لانها تعمل على :
(أ) خفض الضغط الشرياني (ب) تعادل الضغط الشرياني (ج) زيادة الضغط الشرياني

٤٤) واحدة ليست من الموارد المتجددة :
(أ) التربة (ب) الثروة النباتية (ج) الماء

٤٥) الشكل الظاهري للصفة السائدة:
(أ) لايعبر عن تركيبها الجيني (ب) يعبر عن تركيبها الجيني (ج) شيء مما ذكر

٤٦) يعتبر الجهاز العضلي من الطبقات الأولية :
(أ) الخارجية (ب) الوسطى (ج) الداخلية

٤٧) تفرز حويصلة جراف :
(أ) البروجستون (ب) الاستروجين (ج) لا شيء مما ذكر

٤٨) الخلايا التي تعمل على تدعيم وحماية الحيوانات المنوية وتغذيها هي :
(أ) سرتولي (ب) المنوية الام (ج) ليدج

٤٩) مستقبلات التوازن التي تحدد حركة الرأس بشكل افقي وعمودي اثناء الثبات هي:
(أ) القنوات الهلالية (ب) الدهليز (ج) نهايات كراوس

٥٠) تتحكم بحجم حدقة العين :
(أ) خلايا عصبية (ب) خلايا عضلية (ج) خلايا ملونة

٥١) يقوم بجذب الدم لمواجهة انخفاض ضغط الدم :
(أ) العقد الليمفاوية (ب) الغدة الزعترية (ج) الطحال

٥٢) الانسجة المسئولة عن تسلم المنبهات المختلفة المحيطة بالجسم :
(أ) العضلية (ب) العصبية (ج) الهيكلية

٥٣) يندفع الدم في الدورة الدموية نحو القلب بواسطة:
(أ) انقباض العضلات الهيكلية (ب) انبساط العضلات الهيكلية (ج) انبساط وانقباض العضلات الهيكلية

٥٤) الفيتامين الذي يؤدي نقصة الى تحلل خلايا الدم الحمراء هو فيتامين :
(أ) B6 (ب) B2 (ج) E

٥٥) يتم تضاعف الحمض النووي DNA اثناء دورة حياة الخلية في الطور:
(أ) G1 من مراحل الانقسام (ب) G2 من مراحل الانقسام (ج) S من مراحل الانقسام

بسم الله الرحمن الرحيم
جامعة عدن
إمتحانات القبول للسنة التحضيرية للعام الجامعي 2018 / 2019 م
تخصص: طب أسنان

المادة: كيمياء الزمن: ساعة واحدة

نموذج 01

ملحوظة: يمنع إستخدام أي نوع من أنواع الآلات الحاسبة. التاريخ: 2018/10/9 م

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

.....1) القوة المختزلة تزداد بزيادة جهد الأكسدة.
.....2) الإيثانول يتفاعل مع الفلزات.
.....3) الوزن الجزيئي النسبي للماء هو 18 و.ك.ذ. و الجرامي 18 جرام و بالتالي فهما يمثلان 1 مول من الماء.
.....4) الألدهيدات و السكريات تختزل محلول فهلنج، بينما لا تستطيع الكيتونات إختزال محلول فهلنج.
.....5) إذا تأين الحمض في الماء و أعطى زيادة في قيمة ثابت الإتزان فهذا يدل على أن الحمض من الأحماض القوية.
.....6) عدد الذرات الموجودة في 1 جرام هيدروجين = عدد الذرات الموجودة في 1 جرام صوديوم.
.....7) العلاقة بين قيمة ثابت الإتزان و طاقة المركب النشط طردية.
.....8) إذا تفاعل كيميائي يحتاج إلى عامل حفاز، فإن وجوده شرط ضروري لأنه يعد من ضمن المواد المتفاعلة.
.....9) المادة التي تضاف إلى الماء و تذوب فيه فإنها تتفاعل معه.
.....10) في التفاعل الماص للحرارة، فإن زيادة درجة الحرارة يؤدي إلى زيادة قيمة ثابت الإتزان.
.....11) الإحتراق نوع من أنواع الأكسدة و الإختزال.
.....12) السيكلوهكسان و السيكلوهكسين مركبات عضوية أليفاتية.
.....13) وظيفة القنطرة الملحية في الخلايا الجلفانية توصيل التيار الكهربي بين المهبط و المصعد.
.....14) الرابطة البيتيدية رابطة هيدروجينية.
.....15) إذا كان تركيز محلول فوسفات النحاس 0.2 M فإن تركيز أيونات النحاس 0.2 M و الفوسفات 0.2 M.
.....16) إرتباط حمضين معا نتيجة فقدانهما جزئ ماء ينتج عنه تكوين أنهيدريد الحمض.
.....17) السكريات تختزل محلول فهلنج بينما البروتينات و الدهون لا تختزل محلول فهلنج.
.....18) حمض لويس له قاعدة قرينة.
.....19) الرابطة الهيدروجينية تتكون نتيجة فقدان جزئ ماء.
.....20) أملاح الأحماض الدهنية التي تحتوي على 16 ذرة كربون أو أكثر هي إسترات.
.....21) الأنواع المختلفة من الدهون و الزيوت لهم صيغة عامة مختلفة.
.....22) تفاعل الأسترة يحدث بين الكحول و الحمض الكربوكسيلي بحيث أن الكحول يفقد ال OH و الحمض الكربوكسيلي يفقد ال H و ينتج إستر و ماء.
.....23) جميع السكريات عالية الذوبان في الماء.
.....24) يتفاعل الأمونيا (النشادر) مع أنهيدريد الحمض مكونا أمين.
.....25) إذا أذيب 44 و.ك.ذ. من غاز CO_2 في ماء لتكوين لتر من المحلول، فإن تركيز المحلول = 1 M.

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

26) في وجود الأنزيم و غياب الكوأنزيم فإن التفاعل:
أ) يعمل بصورة طبيعية ب) لا يعمل بصورة طبيعية جـ) لا يعمل د) جميع الإجابات خاطئة.

27) عند كتابة المعادلة الكيميائية يعبر عن حالة الأيونات بالرمز:
أ) s ب) l جـ) aq د) g

28) 0.2 جرام من بيوتيرات المغنيسيوم تمثل كم مول؟:
(الوزن الذري: Mg = 24 ، O = 16 ، C = 12 ، H = 1)
أ) 0.002 مول ب) 0.198 مول جـ) 1.98 مول د) 0.001 مول

29) من مما يلي يصل إلى حالة الإتزان أسرع:
أ) الحمض القوي ب) الحمض الضعيف جـ) الحمض الأضعف د) جميع الإجابات خاطئة.

30) ينتج السوربيتول من إختزال السكريات:

أ) الأحادية. ب) المحتودة. جـ) العديدة. د) جميع الإجابات خاطئة.

31) في التفاعل التالي تفاعل 5.6 جرام من الحديد مع أكسجين أوجد عدد جرامات أكسيد الحديد الناتجة من التفاعل ؟

[الوزن الذري: Fe=56, O=16]: $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

أ) 16 جرام. ب) 0. 56 جرام. جـ) 8 جرام. د) 17.9 جرام.

32) كم عدد المولات من أيونات البوتاسيوم الموجودة في 0.174 جرام من كبريتات البوتاسيوم؟:

[الوزن الذري: K=39, S=32, O=16]

أ) 0.001 مول. ب) 0.002 مول. جـ) 1.74 مول. د) 17.4 مول.

33) كم من الكهرباء تلزم لترسيب تسع مول من البورون في محلول من بيكربونات البورون؟:

أ) 96500 كولوم ب) 12062.5 كولوم جـ) 32166.5 كولوم د) 48250 كولوم

34) إذا كان لديك حمض الجلوتاميك و حمض ليوسين موجودان في وسط قاعدي، فإنه عند التوصيل الكهربي تكون حركة:

أ) الجلوتاميك أسرع ناحية الأنود ب) الجلوتاميك أسرع ناحية الكاثود

جـ) الليوسين أسرع ناحية الكاثود د) الجلوتاميك و الليوسين ناحية الكاثود بنفس السرعة.

35) نزع جزئ ماء من الأميد غير المستبدل يعطي:

أ) أمين ب) أميد جـ) نيتريل د) حمض أميني

بالتوفيق للجميع

ضع دائرة حول رقم الإجابة الصحيحة :

٣٦) تعتبر هرمونات المشيمة هرمونات :
(أ) بروتينية (ب) ببتيدية (ج) ستيرويدية

٣٧) ليست من مراحل زوال الاستقطاب :
(أ) فتح قنوات الصوديوم في الغشاء الخلوي (ب) رفع الجهد الداخلي (ج) خفض الجهد الداخلي

٣٨) نوع الخلايا خارج الجهاز العصبي المركزي :
(أ) دبقيات (ب) شفان (ج) نجمية

٣٩) المعدن الذي يعمل على امتصاص الجلوكوز والاحماض الامينية هو :
(أ) البوتاسيوم (ب) الكالسيوم (ج) الصوديوم

٤٠) يسمى زوال الاستقطاب من عقدة رانفية الى اخرى :
(أ) النقل الكيميائي (ب) النقل القفزي (ج) النقل الانسيابي

٤١) أي من العضيات التالية لا توجد في الخلية الحيوانية :
(أ) سنتروسوم (ب) ليسوسوم (ج) فجوات

٤٢) له دور في امتصاص الدهون من خملات الامعاء :
(أ) خلايا الدم الحمراء (ب) الليمف (ج) الصفائح الدموية

٤٣) تستعمل حقن الفازوبرسين بعد العمليات الجراحية لانها تعمل على :
(أ) خفض الضغط الشرياني (ب) تعادل الضغط الشرياني (ج) زيادة الضغط الشرياني

٤٤) واحدة ليست من الموارد المتجددة :
(أ) التربة (ب) الثروة النباتية (ج) الماء

٤٥) الشكل الظاهري للصفة السائدة:
(أ) لايعبر عن تركيبها الجيني (ب) يعبر عن تركيبها الجيني (ج) شيء مما ذكر

٤٦) يعتبر الجهاز العضلي من الطبقات الأولية :
(أ) الخارجية (ب) الوسطى (ج) الداخلية

٤٧) تفرز حويصلة جراف :
(أ) البروجستون (ب) الاستروجين (ج) لا شيء مما ذكر

٤٨) الخلايا التي تعمل على تدعيم وحماية الحيوانات المنوية وتغذيها هي :
(أ) سرتولي (ب) المنوية الام (ج) ليدج

٤٩) مستقبلات التوازن التي تحدد حركة الرأس بشكل افقي وعمودي اثناء الثبات هي:
(أ) القنوات الهلالية (ب) الدهليز (ج) نهايات كراوس

٥٠) تتحكم بحجم حدقة العين :
(أ) خلايا عصبية (ب) خلايا عضلية (ج) خلايا ملونة

٥١) يقوم بجذب الدم لمواجهة انخفاض ضغط الدم :
(أ) العقد الليمفاوية (ب) الغدة الزعترية (ج) الطحال

٥٢) الانسجة المسئولة عن تسلم المنبهات المختلفة المحيطة بالجسم :
(أ) العضلية (ب) العصبية (ج) الهيكلية

٥٣) يندفع الدم في الدورة الدموية نحو القلب بواسطة:
(أ) انقباض العضلات الهيكيلية (ب) انبساط العضلات الهيكيلية (ج) انبساط وانقباض العضلات الهـ

٥٤) الفيتامين الذي يؤدي نقصة الى تحلل خلايا الدم الحمراء هو فيتامين :
(أ) B6 (ب) B2 (ج) E

٥٥) يتم تضاعف الحمض النووي DNA اثناء دورة حياة الخلية في الطور:
(أ) G_1 من مراحل الانقسام (ب) G2 من مراحل الانقسام (ج) S من مراحل الانقسام

بُشرَى سَارّة

اقتنى نسختك من كتب سلسلة الابداع

مميزات السلسلة:

1-أحدث نماذج اختبارات القبول لجامعات صنعاء- تعز- اب- ذمار- عمران- عدن، لجميع الكليات الطبية والعلمية(هندسة- حاسوب- تجارة) .2- حلول النماذج من قبل دكاترة ومعيدي جامعة صنعاء ومنفصلة عن الأسئلة نهاية الكتاب.

3- تحتوي على ملخصات قيمة لمواد اختبار القبول. 4- تدرس في العديد من المراكز التدريبية بأمانة العاصمة.

5- تحتوي على أسس ومعايير القبول للكليات. 6- تحتوي على خطوات التنسيق والتسجيل بالجامعات.

نقاط البيع:

- **صنعاء (مكتبة دار الفكر بوابة جامعة صنعاء جوار ايلول- كشك الجامعة- مكتبة الوسطية- كشك السنينة- كشك الوحدة التحرير-كشك الثقافة بالتحرير جوار مدرسة جمال- مكتبة التعليم العالي جامعة21سبتمبر- مجمع زاد التجاري)**
- **أب - مكتبة العالمية – شارع العدين جوار كلية التربية.**
- **للطلب للمحافظات او المكتبات التواصل على الرقم 770056229**

سجل االالان

نتمنى لطلبتنا الأعزاء التوفيق والامتياز بالثانوية العامة ونحيطكم علماً بأن فريق إعداد كتب سلسلة الابداع يقيم البرنامج التأهيلي لاجتياز اختبار القبول الجامعي للكليات الطبية(بشري- اسنان- صيدلة- مختبرات- تمريض) والعلمية(الهندسة- الحاسوب –التجارة)

وكذلك برنامج التقوية للصف الثالث الثانوي على يد أكفأ المدرسين للمواد (رياضيات، فيزياء، كيمياء، احياء، انجليزي)

مميزات البرنامج:

1- كادر تدريسي ذو كفأه وخبرة من دكاترة ومعيدي جامعة صنعاء ومدرسي ثانوية جمال عبد الناصر والكويت.

2- حصول طلبة البرنامج على المقاعد الأولى بالكليات الطبية والعلمية للأعوام السابقة.

3- تدريس المفاهيم والمواضيع الهامة لاختبارات القبول بالإضافة إلى اساسيات الجامعة وكتب الثانوية المقررة بالاختبار.

4- حلول نماذج الاختبارات للأعوام السابقة والحصول عليها مع الملخصات مجاناً.

5- اختبارات تجريبية نهاية البرنامج.

6- يوجد برنامج خاص لتأهيل الطلبة بمادة اللغة الإنجليزية عبارة عن ثلاث دورات مكثفة تأهلك لاجتياز اختبار المادة.

7- توجد مجموعات بالتلجرام والوتس خاصة لطلبة البرنامج تنزل فيها المحاضرات والنماذج ومناقشتها.

للتسجيل والاشتراك بقنوات التلجرام والوتس التواصل على الأرقام (777917375 – 770056229)

يقام البرنامج بمعهد ماستر الإبداعي وبالعديد من المراكز التدريبية بأمانة العاصمة

من الكادر التدريسي للبرنامج:

-د/ قيس الصباحي -جامعة صنعاء . د/ إبراهيم المعمري- جامعة صنعاء. د/ يوسف النمر-جامعة صنعاء- جمال سابقاً

د/ حاكمة الهبوب- جامعة صنعاء. د/ أسماء قائد- جامعة صنعاء.

أ. أمين الغيلي- ثانوية جمال عبدالناصر. أ. أسماء رسام- جامعة صنعاء