

توقعات التحصيلي 2026



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-27 14:12:53

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

اختبار نهائي شامل لمادة الكيمياء (1) - مسارات

1

مراجعات عامة محلولة

2

ملف إنجاز حلول أوراق عمل

3

اختبارات كيمياء نهائية بصيغة الورد مسارات

4

اختبار كيمياء نهائي مسارات

5

مجاناً

أقوى توقعات لتحصيلي الكيمياء 2026



أفضل 125 سؤال في الكيمياء - تحصيلي 1447

01 ما عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن 12 ذرة أكسجين؟

- أ 2
ب 3
ج 4 ✓
د 5

02 ما سبب التناقص في طبقة الأوزون في الهواء الجوي؟

- أ مركبات الكلوروفلوروكربون ✓
ب تيارات الهواء في الستراتوسفير
ج الأشعة فوق البنفسجية
د اتحاد غاز الأكسجين مع ذراته

03 الخطوة التي تأتي بعد الفرضية ...

- أ الملاحظة
ب التجربة ✓
ج الاستنتاج
د جمع البيانات

04 أي مما يلي يعتبر تعبيراً كيمياً؟

- أ يذوب الملح في الماء الساخن
ب تركيز المحلول 1 مولار ✓
ج الصوديوم عنصر نشيط
د السكر لونه أبيض

05 فرع الكيمياء الذي يقوم بدراسة نظريات تركيب المادة هو...

- أ التحليلية
ب الحيوية
ج الفيزيائية
د الذرية ✓

06 أي الآتي يُعد خاصية كيميائية؟

- أ الماء عديم اللون
ب ملح الطعام بلوري صلب
ج يتحلل السكر إلى كربون وبخار ماء ✓
د ذوبان الملح في الماء

07 أي الآتي يُعد تغييراً كيميائياً؟

- أ ذوبان الجليد
ب احتراق فتيلة الشمعة ✓
ج تكثف بخار الماء
د انصهار الزئبق

08 ذوبان الملح في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد،

هنا درجة الحرارة تعتبر.....

- أ عامل مستقل ✓
ب التابع
ج تجربة
د الضابط

09 ما نوع مخلوط السبيكة؟

- أ غاز-غاز
ب صلب-صلب ✓
ج صلب-سائل
د سائل-غاز

10 سبيكة الفضة مع الزئبق تعتبر:

- أ مخلوط متجانس ✓
ب مركب
ج مخلوط غير متجانس
د مخلوط غروي

11 يستخدم كدليل لتحديد كمية المذاب

- أ تأثير تندال ✓
ب الكهروستاتيكية
ج الخاصية الأسموزية
د الحركة البراونية

19 ○ ما نوع التفاعل في المعادلة الآتية: $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

- أ) تفكك ✓
ب) احتراق
ج) تكوين
د) إحلل

20 ○ مكتشف الإلكترون هو العالم:

- أ) دالتون
ب) رذرفورد
ج) طومسون ✓
د) ديموقريطس

21 ○ أي العبارات التالية صحيحة؟

- أ) شحنة النواة موجبة وأغلب كتلة الذرة توجد في النواة ✓
ب) شحنة النواة سالبة ونصف كتلة الذرة توجد في النواة
ج) شحنة النواة موجبة ونصف كتلة الذرة توجد في النواة
د) شحنة النواة سالبة وأغلب كتلة الذرة توجد خارج النواة

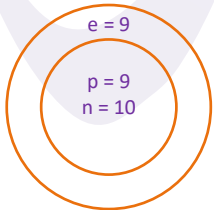
22 ○ ما هي الأشعة التي تتكون من بروتونين ونيوترونين:

- أ) جاما
ب) الفا ✓
ج) بيتا
د) دلتا

23 ○ عدد النيوترونات في $^{132}_{55}\text{Cs}$ هو....

- أ) 132
ب) 187
ج) 55
د) 77 ✓

24 ○ حسب الرسم المجاور لذرة عنصر يكون العدد الكتلي يساوي...؟



- أ) 9
ب) 10
ج) 1
د) 19 ✓

12 ○ أي التالي صحيح لتأثير تندال...

- أ) حركة عشوائية
ب) حركة عنيفة
ج) تحليل الضوء
د) تشتت الضوء ✓

13 ○ يعتبر الحليب ...

- أ) مخلوط معلق
ب) مخلوط غير متجانس ✓
ج) مخلوط متجانس غروي
د) مركب

14 ○ ماء البحر من المحاليل يكون المذيب والمذاب

- أ) سائل-سائل
ب) غاز-غاز
ج) سائل-غاز
د) سائل-صلب ✓

15 ○ يمكن فصل مخلوط الماء والرمل بواسطة:

- أ) التقطير
ب) الترشيح ✓
ج) التبلور
د) الكروماتوجرافيا

16 ○ تفاعل كيميائي يحدث بكثرة في المحاليل المائية وينتج عنه

تبادل ايونات مادتين - وينشأ عنه غاز او راسب.

- أ) احتراق
ب) تفكك
ج) تكوين
د) إحلل مزدوج ✓

17 ○ إذا كان لدينا التفاعل الآتي: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \rightarrow \text{X}$ ، فما المركب

الذي لن ينتج من الخيارات؟

- أ) الماء
ب) ثاني أكسيد الكربون
ج) الطاقة
د) الجلوكوز ✓

18 ○ ما نوع التفاعل في المعادلة؟ $\text{Mg}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow \text{MgCl}_{2(s)}$

- أ) تفكك
ب) إحلل بسيط
ج) تكوين ✓
د) إحلل مزدوج

31 ○ التوزيع الإلكتروني للكالسيوم (20Ca) التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل عندما ...

- أ) يفقد $1e^-$ ب) يكسب $1e^-$
ج) يكسب $2e^-$ د) يفقد $2e^-$ ✓

32 ○ العنصر الذي نهاية توزيعه s^2 يعتبر:

- أ) فلز ✓ ب) لا فلز
ج) شبه فلز د) غاز خامل

33 ○ عنصر يحتوي 11 إلكترون يقع في ...

- أ) مجموعة 1 الدورة 3 ✓ ب) مجموعة 3 الدورة 1
ج) مجموعة 1 الدورة 2 د) مجموعة 2 الدورة 1

34 ○ عنصر عدده الذري 16، فإن عدد أكسده في معظم مركباته:

- أ) -3 ب) +1
ج) -2 ✓ د) -1

35 ○ عنصر توزيعه الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^5$ يقع في المجموعة:

- أ) 1 ب) 15
ج) 17 ✓ د) 7

36 ○ الصيغة الكيميائية للمركب هيدروكسيد الكالسيوم هي:

- أ) $Ca(OH)_2$ ✓ ب) CaH
ج) CaOH د) CuOH

25 ○ وجه الاختلاف بين ذرة H^2 وذرة H^3 :

- أ) عدد الإلكترونات ب) عدد البروتونات
ج) عدد النيوترونات ✓ د) العدد الذري

26 ○ انتقال الإلكترونات من المستوى الخامس إلى المستوى الثالث تنتج ...

- أ) سلاسل بالمر ب) سلاسل باشن ✓
ج) سلاسل ليمنان د) طيف الامتصاص

27 ○ أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرابع للذرة؟

- أ) 16 ب) 12
ج) 32 ✓ د) 18

28 ○ كل الكترون يشغل المستوى الأقل طاقة (تمثل هذه العبارة مبدأ ...)

- أ) باولي ب) هوند
ج) اوفباو ✓ د) بور

29 ○ التوزيع الإلكتروني الذي يمثل ذرة عنصر في حالة استقرار من المجموعة الثامنة عشر:

- أ) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$ ب) $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$
ج) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ ✓ د) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

30 ○ ما التوزيع الإلكتروني لأيون الصوديوم Na^+ ؟ (علماً أن Na_{11})

- أ) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ ب) $1s^2 2s^2 2p^5$
ج) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ د) $1s^2 2s^2 2p^6$ ✓

43 ○ نوع الرابطة بين الذرات (C و Cl) هي: علماً أن الأعداد الذرية
C = 6 , Cl = 17

- أ) أيونية
ب) تساهمية ✓
ج) فلزية
د) هيدروجينية

44 ○ تتداخل فيها مستويات الطاقة في نموذج يسمى بحر
الإلكترونات:

- أ) الرابطة الفلزية ✓
ب) الرابطة الأيونية
ج) الرابطة التساهمية
د) الرابطة التساهمية القطبية

45 ○ أي الروابط التالية أعلى قطبية:

- أ) H - Cl
ب) O - H ✓
ج) C - H
د) N - H

46 ○ المركب الأعلى درجة غليان هو.....

- أ) NH₃
ب) H₂O
ج) NaCl
د) MgO ✓

47 ○ أي مما يلي لا يكون رابطة هيدروجينية؟

- أ) H₂O
ب) NH₃
ج) CH₄ ✓
د) HF

48 ○ عند تحليل كمية 20g من الماء H₂O نتج 60% اكسجين , فما
كتلة الهيدروجين؟

- أ) 10 g
ب) 12 g
ج) 8 g ✓
د) 9 g

37 ○ اعتماداً على التوزيع الالكتروني للعنصرين الافتراضيين (9X ,
8Y) فإن الصيغة الكيميائية الناتجة عن اتحادهما هي:
X: 1s² 2s² 2p⁵ Y: 1s² 2s² 2p⁴

- أ) YX₂ ✓
ب) XY
ج) Y₂X₂
د) Y₂X

F
Cl
Br
I

38 ○ إذا رتبنا عناصر في جدول كما في
الشكل المجاور فإن ذرة الفلور ضمن
عناصر المجموعة التي يكون فيها:

- أ) نصف القطر أكبر
ب) سالبة كهربائية أقل
ج) طاقة تأين كبيرة ✓
د) طاقة تأين منخفضة

39 ○ أي التالي يمثل التوزيع الالكتروني للعنصر الأقل كهرو سالبية؟

- أ) 1s²2s²2p⁵
ب) 1s²2s²2p¹ ✓
ج) 1s²2s²2p³
د) 1s²2s²2p²

40 ○ عند الانتقال من يسار الدورة إلى يمينها في الجدول الدوري:

- أ) يتناقص نصف القطر ✓
ب) تتناقص طاقة التأين
ج) يزداد نصف القطر
د) تتناقص الكهروسالبية

41 ○ عدد الروابط التي يكونها عنصر الفسفور ¹⁵P في مركباته
يساوي:

- أ) 2
ب) 1
ج) 3 ✓
د) 5

42 ○ نوع الرابطة في جزئ كلوريد الصوديوم؟ علماً أن الأعداد الذرية
Na = 11 , Cl = 17

- أ) أيونية ✓
ب) تساهمية
ج) فلزية
د) هيدروجينية

55 ○ مركب يحوي: 2mol X, 4mol Y, 8 mol Z تكون الصيغة الأولية (التجريبية) له هي:

- ☐ أ XYZ
☐ ب X₂Y₄Z₈
☒ ج XY₂Z₄
☐ د X₄Y₂Z₈

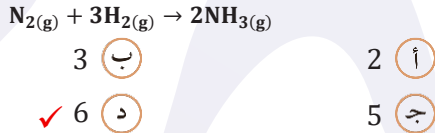
56 ○ جزئ الماء مولاته 14mol وأكسيد المغنسيوم مولاته 2mol. أوجد الصيغة الجزيئية للملح المائي:

- ☐ أ MgO. H₂O
☐ ب 2MgO. 14H₂O
☒ ج MgO. 2H₂O
☐ د MgO. 7H₂O

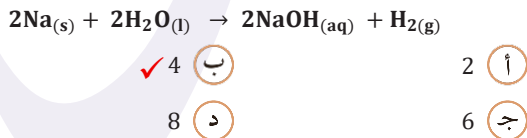
57 ○ المعادلة الموزونة التي تمثل التفاعل المجاور: أمونيا → نيتروجين + هيدروجين

- ☐ أ N₂ + 3H₂ → 2NH₃
☒ ب N₂ + H₂ → NH₃
☐ ج N₂ + 2H₂ → NH₃
☐ د O₂ + 2H₂ → H₂O

58 ○ عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3.0 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي:



59 ○ يبلغ عدد مولات الماء اللازمة للتفاعل مع 92 g من الصوديوم حسب معادلة التفاعل الآتية: (Na = 23)



60 ○ حسب المعادلة أدناه: ما حجم أول أكسيد الكربون الناتج من تفاعل: 2L من غاز O₂ مع كمية كافية من الكربون:



49 ○ عدد أفوجادرو يساوي:

- ☒ أ 6.02×10^{23}
☐ ب 6.02×10^{24}
☐ ج 60.2×10^{24}
☐ د 60.2×10^{23}

50 ○ عدد الذرات في مول من الألومنيوم مقارنة بعدد الذرات في مول من الصوديوم يكون

- ☐ أ في الصوديوم أكبر
☐ ب في الألومنيوم أكبر
☒ ج متساوية
☐ د مختلفة

51 ○ عدد مولات عينة من عنصر تحوي 12.04×10^{23} ذرة علمًا بأن عدد أفوجادرو 6.02×10^{23} :

- ☒ أ 2 mol
☐ ب 1 mol
☐ ج 4 mol
☐ د 3 mol

52 ○ كم تبلغ عدد مولات 20 g من البروم Br إذا علمت أن الكتلة المولية للبروم = 80 g/mol ؟

- ☐ أ 80
☒ ب 0.25
☐ ج 2.5
☐ د 0.125

53 ○ ما عدد المولات الموجودة في 36 جرام من الماء H₂O ؟ (O=16,H=1)

- ☐ أ 4
☐ ب 3
☒ ج 2
☐ د 1

54 ○ عدد مولات أيونات الألومنيوم Al³⁺ في 1.25 mol من Al₂O₃:

- ☐ أ 3 mol
☐ ب 1.25 mol
☒ ج 2.5 mol
☐ د 0.625 mol

66 ○ إطار سيارة ضغطه 5 atm عند 200 K، فإذا زادت الحرارة وأصبحت 300 K، فإن الضغط يصبح داخل الإطار؟

- أ 3.33 atm ☐ ب 7.5 atm ☒
ج 0.3 atm ☐ د 1.5 atm ☐

67 ○ إذا كانت درجة حرارة غاز 320K وتضاعف حجمه عند ثبوت الضغط وعدد المولات؛ فإن درجة الحرارة الجديدة تساوي:

- أ 160K ☐ ب 320K ☐
ج 480K ☐ د 640K ☒

68 ○ درجة الحرارة على مقياس كلفن التي تقابل 50°C:

- أ 18K ☐ ب 82K ☐
ج 223K ☐ د 323K ☒

69 ○ لتحضير 1000 ml من محلول حمض HCl الذي تركيزه 5% بالحجم، فإنه يلزم

- أ إضافة 50 ml من HCl إلى 950 ml من الماء ☒
ب إضافة 950 ml من HCl إلى 5 ml من الماء ☐
ج إضافة 5 ml من HCl إلى 950 ml من الماء ☐
د إضافة 5 ml من HCl إلى 1000 ml من الماء ☐

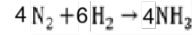
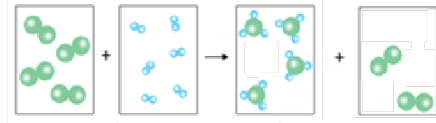
70 ○ قيمة مولارية حمض هيدروكلوريك HCl عدد مولاته 0.5 mol وحجمه 10 L؟

- أ 0.005 M ☐ ب 0.05 M ☒
ج 0.5 M ☐ د 5 M ☐

71 ○ احسب المولالية (mol/kg) لمحلول يحتوي على 20 مولاً ذائبة في 1000 g من الماء:

- أ 40 ☐ ب 20 ☒
ج 10 ☐ د 15 ☐

61 ○ حسب المعادلة التالية تكون المادة المحددة اعتماداً على الشكل المجاور هي:



- أ N_2 ☐ ب NH_3 ☐
ج H_2 ☒ د O_2 ☐

62 ○ ما نسبة المردود المئوي إذا كان الناتج النظري لأحد التفاعلات الكيميائية 65 جم وكان الناتج الفعلي هو 60 جم؟

- أ 80% ☐ ب 100% ☐
ج 92.5% ☒ د 70% ☐

63 ○ كيف تجعل غاز حقيقي يسلك سلوك غاز مثالي؟

- أ نقص الضغط وارتفاع درجة الحرارة ☒
ب نقص الضغط وخفض درجة الحرارة ☐
ج زيادة الضغط وخفض درجة الحرارة ☐
د زيادة الضغط وزيادة درجة الحرارة ☐

64 ○ إذا كانت الكتلة المولية لمادة A تساوي 2 والمادة B تساوي 50، فكم مرة يزيد معدل انتشار A عن B؟

- أ 2 ☐ ب 5 ☒
ج 10 ☐ د 25 ☐

65 ○ عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم الغاز عكسياً مع الضغط هذا النص يمثل قانون

- أ جاي لوساك ☐ ب بويل ☒
ج شارل ☐ د افوجادرو ☐

78 ○ احسب كمية الطاقة التي تفقدها قطعة معدنية كتلتها 0.5Kg انخفضت درجة حرارتها 20K اذا علمت ان حرارتها النوعية 376J/Kg.K

- أ 15040 J
ب 7520 J
ج 3760 J
د 1880 J

79 ○ تغير الحالة الفيزيائية الطارد للحرارة:

- أ التكثف
ب التبخر
ج الانصهار
د التسامي

80 ○ كم يبلغ قيمة الحرارة الناتجة عن احتراق 6 g من الكربون حسب التفاعل الآتي: مع العلم أن الكتلة الذرية للكربون تساوي 12:

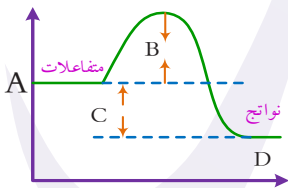
- أ 13 kcal
ب 104 kcal
ج 26 kcal
د 208 kcal

81 ○ حدد رتبة التفاعل الكلية الذي سرعته $R = K[A]^1 [B]^2$:

- أ الأولى
ب الثانية
ج الثالثة
د الرابعة

82 ○ في مخطط الطاقة للتفاعل

الكيميائي الآتي: أي الرموز
الآتية يمثل طاقة
التنشيط؟



- أ A
ب B
ج C
د D

83 ○ قانون الاتزان للتفاعل التالي: $2H_2O_{2(g)} = 2H_2O_{(g)} + O_{2(g)}$

يساوي

- أ $K_{eq} = [O_2]$
ب $K_{eq} = [H_2O]^2 [O_2]$
ج $K_{eq} = \frac{[O]}{[H_2O_2]^2}$
د $K_{eq} = \frac{[H_2O]^2 [O_2]}{[H_2O_2]^2}$

72 ○ حجم المحلول القياسي 2.0 M KI اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.0 M وحجمه 0.2 L هو:

- أ 100 ml
ب 200 ml
ج 300 ml
د 400 ml

73 ○ قيمة الضغط البخاري 1 molal من NaCl أكبر من قيمة الضغط البخاري 1 molal من:

- أ KCl
ب LiF
ج HBr
د $AlCl_3$

74 ○ يعتمد ثابت ارتفاع درجة الغليان على:

- أ حجم المذاب والمذيب
ب طبيعة المذاب والمذيب
ج طبيعة المذاب
د طبيعة المذيب

75 ○ درجة الحرارة التي تتغير عندها المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة هي درجة:

- أ التجمد
ب الغليان
ج الانصهار
د التبخر

76 ○ عند إضافة مادة غير متطايرة إلى السائل النقي فإن:

- أ درجة الغليان ترتفع ودرجة التجمد تنخفض
ب درجة الغليان تنخفض ودرجة التجمد ترتفع
ج لا تتغير درجة الغليان
د درجة الغليان والتجمد كلاهما ينخفض

77 ○ إذا علمت ان حرارة تبخر الماء المولاري تبلغ 40.7 kJ فإن حرارة تكثف الماء المولاري تبلغ؟

- أ +20.35
ب -20.35
ج -40.7
د +40.7

90 ○ الحمض المرافق للتفاعل المجاور: $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$

- أ) NH_3 ب) NH_4^+ ✓
ج) HCl د) Cl^-

91 ○ بحسب نظرية لويس يصنف Mg^{++} :

- أ) حمض ✓ ب) قاعدة
ج) ملح د) متردد

92 ○ إذا كانت قيمة pOH لمحلول مائي لغاز الأمونيا يساوي 2.4

فإن قيمة pH لهذا المحلول تساوي:

- أ) 7.6 ب) 11.4
ج) 11.6 ✓ د) 12.0

93 ○ أي تفاعلات التعادل تعطي قيمة $\text{pH} = 7$

- أ) $\text{NaOH} + \text{HCl}$ ✓ ب) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KCl}$
ج) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HCN}$ د) $\text{NH}_3 + \text{HI}$

94 ○ ينتج من إضافة قاعدة ضعيفة إلى حمضها المرافق أو ملحها:

- أ) المحلول القياسي ب) المحلول المخفف
ج) المحلول المشبع د) المحلول المنظم ✓

95 ○ أي الحالات يمثل عملية أكسدة؟

- أ) $\text{Hg}^{+2} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Hg}$ ب) $\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$ ✓
ج) $\text{Mg}^{+2} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}$ د) $\text{Al}^{+3} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}$

96 ○ عدد تأكسد الكلور في HClO

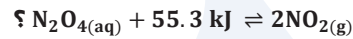
- أ) 1 ✓ ب) +5
ج) -3 د) -5

84 ○ في التفاعل الآتي: حرارة + $\text{CO(g)} + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH(l)}$ أي

التغيرات الآتية يزيح وضع التفاعل باتجاه تكوين المزيد من الميثانول CH_3OH ؟

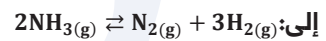
- أ) زيادة درجة الحرارة ب) زيادة حجم وعاء التفاعل
ج) إضافة CO ✓ د) إضافة عامل حافز

85 ○ ما أثر خفض درجة الحرارة للتفاعل:



- أ) زيادة كمية NO_2 ب) نقص كمية NO_2 ✓
ج) نقص كمية N_2O_4 د) توقف التفاعل

86 ○ عند زيادة الضغط على التفاعل الآتي فإن الاتزان ينزاح



- أ) اليسار فتزيد المتفاعلات ✓
ب) اليمين فتزداد النواتج
ج) اليسار فيتوقف التفاعل
د) اليمين فيتوقف التفاعل

87 ○ أي التالي يعتبر حمض ارهينبيوس؟

- أ) NH_3 ب) NaCl
ج) HCl ✓ د) H_2O

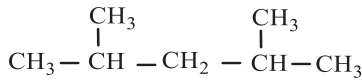
88 ○ القاعدة المرافقة لحمض H_2SO_3 :

- أ) HSO_2^+ ب) H_2SO_3
ج) HSO_3^- ✓ د) HSO_2

89 ○ القاعدة المرافقة للتفاعل المجاور: $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$

- أ) NH_3 ب) NH_4^+
ج) HCl د) Cl^- ✓

103 ○ اسم المركب في الشكل حسب قواعد IUPAC

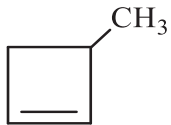


أ 3, 2 - ثنائي ميثيل بنتان

ب 4, 2 - ثنائي ميثيل بنتان ✓

ج 4, 2 - ثنائي ميثيل بيوتان

د 4, 4 - ثنائي ميثيل بيوتان



104 ○ الاسم النظامي للمركب المجاور بحسب قواعد IUPAC:

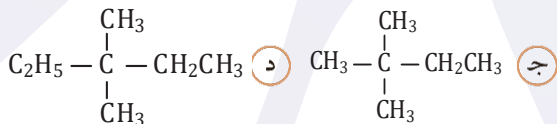
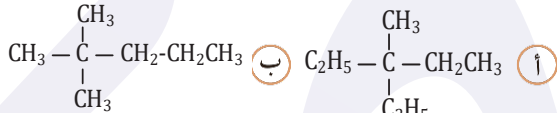
أ 4-ميثيل - 2-بيوتين حلقي

ب 2-ميثيل - 3-بيوتين حلقي

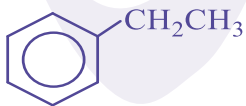
ج 1-ميثيل - 3-بيوتين حلقي

د 3-ميثيل - 1-بيوتين حلقي ✓

105 ○ الصيغة البنائية للمركب 2, 2 - ثنائي ميثيل بنتان هي:



106 ○ اسم المركب في الشكل المجاور:



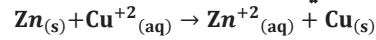
أ البنزين

ب ميثيل بنزين

ج إيثيل بنزين ✓

د بروبييل بنزين

97 ○ العامل المختزل في المعادلة التالية:



أ $\text{Zn}_{(s)}$ ✓

ب Cu^{+2}

ج Zn^{+2}

د $\text{Cu}_{(s)}$

98 ○ عامل المؤكسد في المعادلة: $\text{Ni}^{+2}_{(aq)} + \text{Fe}_{(s)} \rightarrow \text{Ni}_{(s)} + \text{Fe}^{+2}_{(aq)}$

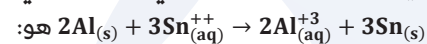
أ $\text{Fe}_{(s)}$

ب $\text{Ni}^{+2}_{(aq)}$ ✓

ج Fe^{+2}

د $\text{Ni}_{(s)}$

99 ○ القطب الذي تحدث له عملية أكسدة في التفاعل التالي:



أ $\text{Sn}_{(s)}$

ب $\text{Al}_{(s)}$ ✓

ج $\text{Sn}^{+2}_{(aq)}$

د $\text{Al}^{+3}_{(aq)}$

100 ○ إذا كانت جهود الاختزال القياسية لبعض الفلزات كما هو

موضح , فأى الفلزات اسهل اختزال؟



أ Cu

ب Pb

ج Ag ✓

د Al

101 ○ احد البطاريات التالية تستخدم لمرة واحدة وتعتمد على التفاعل في اتجاه واحد...

أ بطارية السيارة

ب خلية الوقود

ج بطارية الحاسوب

د البطارية الجافة ✓

102 ○ أي التالي يحوي روابط سيجمما فقط؟

أ C_2H_2

ب C_2H_6 ✓

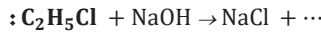
ج C_2H_4

د C_3H_6

113 ○ ينتج عند اكسدة الكحول الثانوي ...

- أ) الاستر
ب) الكيتون ✓
ج) الدهيد
د) حمض كربوكسيلي

114 ○ يتفاعل كلوريد الايثيل مع الهيدروكسيد لينتج



- أ) C_2H_5OH ✓
ب) CH_3OCH_3
ج) CH_3COOH
د) CH_3COH

115 ○ الاسم النظامي للمركب الكيميائي هو:

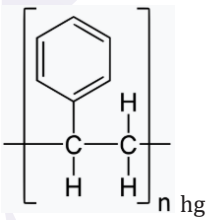


- أ) 2- بروبانول
ب) 2- بروبانون
ج) 1- بروبانول
د) بروبانال ✓

116 ○ أي التالي ليس من خواص البولي إيثيلين:

- أ) شمعي
ب) لا يذوب في الماء
ج) نشط كيميائياً ✓
د) رديء التوصيل للكهرباء

117 ○ البوليمر في الشكل المجاور يسمى ...

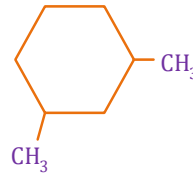


- أ) بولي كلوريد الفينيل
ب) بولي ميثيل ميثاكريلات
ج) بولي ستايرين ✓
د) بولي بروبيلين

118 ○ يستخدم في حفظ العينات البيولوجية لسنوات طويلة ...

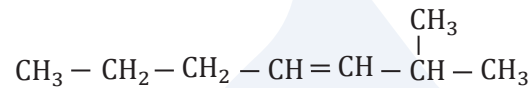
- أ) الفورمالدهيد ✓
ب) الأسيتالدهيد
ج) الاسيتون
د) الأسيناميد

107 ○ الإسم النظامي للمركب المجاور



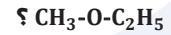
- أ) 5,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي
ب) 3,1 ميثيل هكسان حلقي
ج) 3,1-ثنائي ميثيل هكسان حلقي ✓
د) 5,1 ميثيل هكسان حلقي

108 ○ ما هو اسم المركب التالي حسب قواعد نظام IUPAC؟



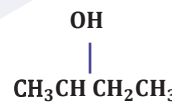
- أ) 2- ميثيل - 3- هبتين ✓
ب) 6- ميثيل - 4- هبتين
ج) 3- ميثيل - 4- هبتين
د) 6- ميثيل - 3- هبتين

109 ○ أي المجموعات العضوية التالية ينتمي لها المركب



- أ) الكحولات
ب) الأحماض العضوية
ج) الإثيرات ✓
د) الأمينات

110 ○ الاسم النظامي للمركب المجاور حسب



- أ) البيوتانول
ب) بنتانول
ج) 1- بيوتانول
د) 2- بيوتانول ✓

111 ○ عندما يتحول الإيثيلين إلى إيثانول هذا التفاعل يسمى

- أ) تكاثف
ب) إضافة ✓
ج) تأين
د) تفكك

112 ○ أي التفاعلات الآتية يمكن من خلالها تحويل البيوتين إلى

بيوتان؟

- أ) حذف
ب) إضافة ✓
ج) استبدال
د) تكثف

119 ○ المركب الأعلى درجة غليان:

- أ) 1- فلورو بنتان
ب) 1- كلورو بنتان
ج) 1- برومو بنتان
د) 1- أيودو بنتان ✓

120 ○ المركب الأعلى ذوبانية في الماء:

- أ) الأحماض الكربوكسيلية ✓
ب) الكيتونات
ج) الألدهيدات
د) الإثيرات

121 ○ الوحدة الأساسية في بناء البروتين:

- أ) الحمض الكربوكسيلي
ب) الأميدات
ج) الحمض الأميني ✓
د) الأمينات

122 ○ يصنف السكرز بأنه:

- أ) سكر احادي
ب) عديد تسكر
ج) سكر ثنائي ✓
د) مادة غير عضوية

123 ○ أي من الآتي من الكربوهيدرات عديدة التسكر؟

- أ) الجلوكوز
ب) السليلوز ✓
ج) الفركتوز
د) السكرز

124 ○ تصنف الإنزيمات على أنها:

- أ) كربوهيدرات
ب) أحماض دهنية
ج) بروتينات ✓
د) فيتامينات

125 ○ في تفاعل التصبن يحدث تمييه لـ:

- أ) الليبيد الفسفوري
ب) الجليسيريد الثلاثي ✓
ج) السترويد
د) البروتين

هجر منصة همة
التعليمية

انضم

لقنواتنا المجانية
واستفد أكثر

قناة الأخبار
المهمة



قناة الكويزات
المجانية

