1-عمود من غاز في مكبس حجمه 2 مل تحت ضغط 20 كيلوباسكال كم يكون ضغطه عندما يتمدد الغاز ويصبح 4 مل

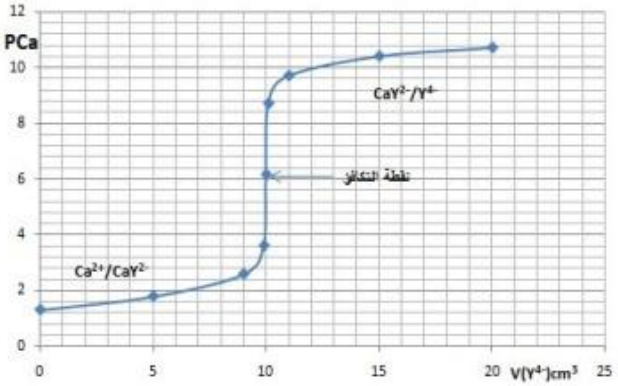
أ-10

ب-20

ج-12

د-8

تمت معايرة 20 مل من حمض تركيزه 0.1 مع قاعدة حسب الشكل



ماهو تركيز القاعدة

@salman_sa93

أ- 0.2

ب- 0.4

ج- 0.1

د- 0.5

بناء على التفاعلات التالية

Mg + ZnCl2 → MgCl2 + Zn

Zn + PbCl2 → ZnCl2 + Pb

Pb + 2HCl → PbCl2 + H2

رتب العناصر حسب نشاطها الكيميائي

1- Mg>Zn>Pb

2- Pb>Zn>Mg

3- Zn>Mg>Pb

4- Mg>Pb>Zn

2-كم يكون وزن مادة كثافتها 0,789 في 2 لتر

1- 1,57

2- 0,157

3- 157

4- 15,7

3-عينة من سائل حجمها 1 لتر و تركيزها 0.1حضر منها محلول تركيزه 0.2كم يكون الحجم المأخوذ

ا- 0.5

ب- 0.1

@salmsn_sa93

ج- 0.2

د- 1

4-يسلك الغاز سلوك الغاز المثالي عند

ا-ضغط منخفض و درجة حرارة عالية

ب-ضغط عالي و درجة حرارة منخفضة

ج-ضغط عالي ودرجة حرارة عالية

د-درجة حرارة منخفضة و ضغط منخفض

4-يمكن تحضير التولوين من البنزين بطريقة

1-فريدل كرافت

2- ماركوف نيكوف

3- هنريك هوك

4-كيكولي

5-المركب الذي تكون فيه عدد جسيمات الاكسجين مساوية عدد افوغادرو

1- CaO

2- NaC O3

3- NaHCO3

4- H2SO4

6-كم الوزن اللازم لتحضير 2M من NaC O3 في 500ml

ا- 0.083

ب- 0.83

ج- 83

@salman_sa93

د- 8.3

7-حسب المعادلة

2Fe2O3 → 5O2

كم عدد مولات الاكجسين الناتجة من تفاعل 40 جرام من Fe2O3

ا-0.6

ب- 0.8

ج- 0.5

د- 2

-حسب المعادلة

$2NH_3 \rightarrow 3H_2 + N_2$

10-كم عدد مولات الهيدروجين الناتجة من تفاعل 34 جرام من NH_3

أ- 3

ب- 2

ج- 5

د- 6

11-في التفاعل التالي

$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3 + 73KJ$

كيف يمكن زيادة ناتج الأمونيا

أ-بإضافة الهيدروجين

ب-بإضافة الأمونيا

@salman_sa93

ج-بزيادة درجة الحرارة

د-بنقص النيتروجين

12-في التفاعل التالي

$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$

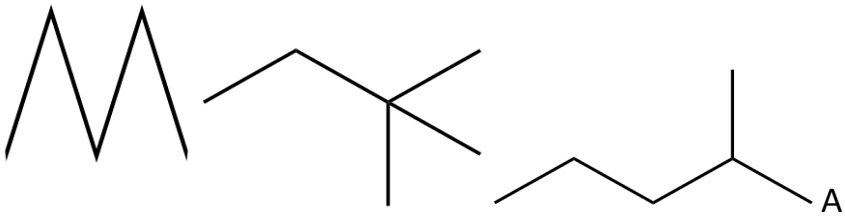
أ-يختفي الهيدروجين ثلاث مرات اسرع من النيتروجين

ب-يتكون النشادر بضعف سرعة الهيدروجين

ج-يختفي النيتروجين بنصف سرعة النيتروجين

د-يتكون النشادر بثلث سرعة الهيدروجين

-رتب المركبات التالية تبعا لدرجة الغليان



A

C B

ا- C<A<B

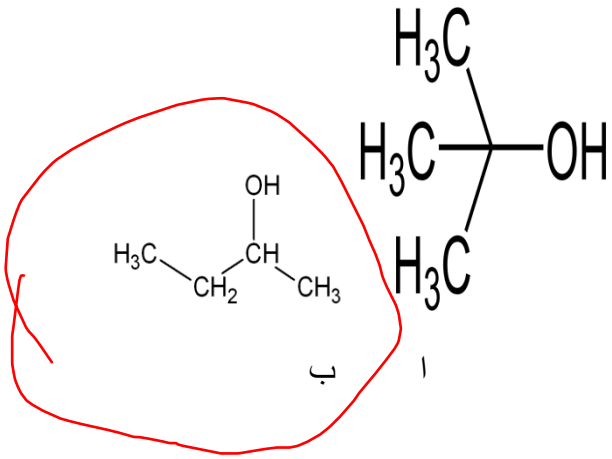
ب- A<B<C

ج- B<A<C

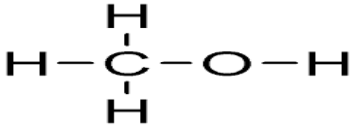
د- C<B<A

@salman_sa93

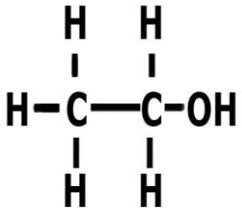
14-أي المركبات التالية يعد كحولا ثانويا



ا ب



د



ج

-حسب الجدول أي الأحماض التالية أقوى

حمض أحادي أكسوكلوريك	$HClO$	$HClO + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + ClO^-$	$٢,١ \times ١٠^{-٨}$
الأمونيوم (حمض مرافق)	NH_4^+	$NH_4^+ + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + NH_3$	$٥,٦ \times ١٠^{-١٠}$
حمض هيدروسيانيك	HCN	$HCN + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + CN^-$	$٤,٩ \times ١٠^{-١٠}$

ا- HClO

ب- NH4+

ج- HCN

16-الصيغة التالية (CH3)C

ا-تيرت بيوتيل

@salman_sa93

ب-ايزوبيوتيل

ج-ايزوبروبيل

د-بيوتان

17-كم يكون التركيز الهيدروكسيد لمحلول pH=6

ا- 1x10^-8

ب- 1x10^-9

ج- 1x10^-1

د- 1x10^-10

18-كم يكون التركيز الهيدروكسيدي لمحلول 0.1M من HCl

ا- 1x10^-13

ب- 1x10^-9

ج- 1x10^-8

د- 1x10^-14

19-يتحلل السكروز و يعطي

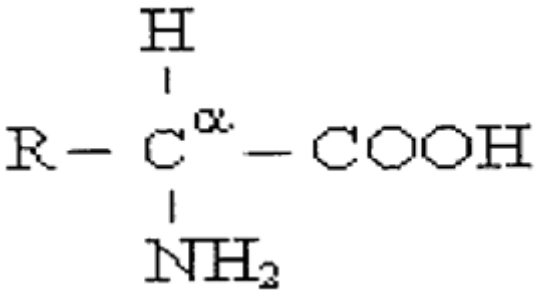
ا-جلوكوز و فركتوز

ب-مانوز و جالاكتوز @salman_sa93

ج-سليلوز و جلوكوز

د-رايبوز و فركتوز

20-الصيغة التالية تمثل



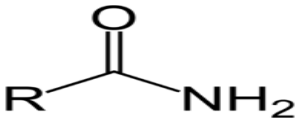
ا-حمض اميني

ب-اميد

ج-اميد

د-كربوهيدرات

-الصيغة التالية لأي مجموعة وظيفية



ا-اميد

ب-امين

ج-كربوهيدرات

د- حمض اميني

@salman_sa93

22-في التفاعل التالي

$H_2O + CO \rightarrow CO_2 + H_2$

ماذا يحدث عند اضافة الماء

ا-ينزاح التفاعل نحو النواتج

ب- تزيد كمية CO

ج- ينزاح التفاعل نحو المتفاعلات

د- تقل كمية CO_2

23-يتفاعل مع فلز الصوديوم و يتصاعد غاز الهيدروجين

ا-ايثانول

ب-بروبان

ج-اسيت الدهيد

د- الاسيتون

-في التفاعل $2A + B \rightarrow A2B$

ماذا يحدث عند مضاعفة حجم الإناء

ا-يقل الضغط للنصف

ب-يزداد الضغط اربعة اضعاف

ج- تزيد كمية النواتج

د- تزيد المتفاعلات

@salman_sa93

25-يدل الرمز Aq على

ا-محلول مائي

ب- سائل

ج-صلب

د-غاز

26-العامل الحفاز يزيد من سرعة التفاعل و ذلك ب

ا-تغيير مسار التفاعل

ب-زيادة طاقة التنشيط

ج-زيادة التصامات

د-بزيادة درجة الحرارة

27-يرجع سبب الروائح المميزة في الفاكهة الى احتوائها على

ا-استرات

ب-امينات

ج-الدهيدات

د-احماض كربوكسيلية

-يستخدم كاشف فهلنج للكشف عن

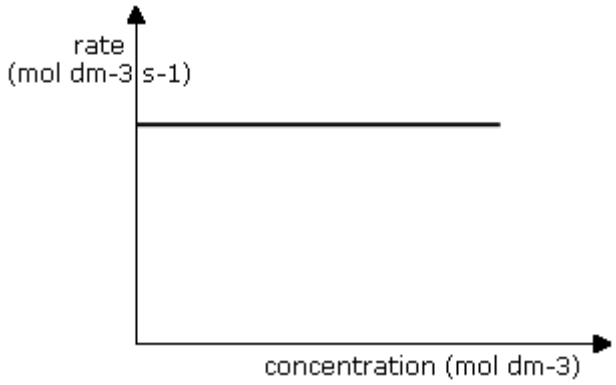
ا-الالدهيدات والكيتونات

ب-الاسترات

ج-الايثرات

د-الكحولات

29-الشكل



يمثل

ا-تفاعل من الدرجة صفر

@salman_sa93

ب-تفاعل من الدرجة الاولى

ج-تفاعل من الدرجة الثانية

د-تفاعل من الدرجة الثالثة

30-عدد الأكسدة للفسفور في المركب NaH_2PO_4

ا- +5

ب- +4

ج- +4

د- -5

-في الكسر المولي يكون المقام

ا-مجموع عدد مولات المذاب و المذيب

ب-عدد مولات المذاب

ج-عدد مولات المذيب

د-حاصل ضرب عدد مولات المذاب والمذيب

32-أي من طرق التعبير عن التركيز يتأثر بدرجة الحرارة

ا-المولارية

ب-المولالية

ج-النسبة المئوية بالوزن@salman_sa93

د-الكسر المولي

33-حسب لويس يكون الحمض هو

ا- المادة التي تستقبل زوج من الالكترونات

ب-المادة التي تعطي زوج من الالكترونات

ج-المادة التي تعطي هيدروكسيل

د-المادة التي تستقبل بروتون

34-كم عدد المتماكبات الممكنة للمركب $C_5H_{12}O_2$

ا-3

ب- 4

ج- 5

د- 6

-التفاعل

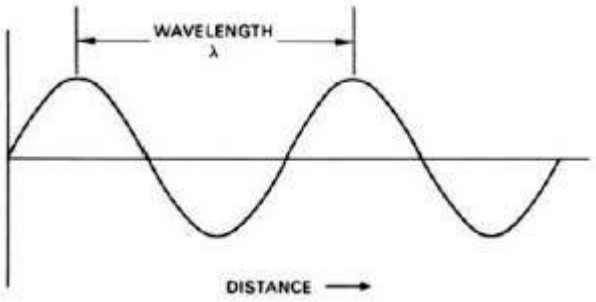
$C_3H_6 + Br_2 \rightarrow C_3H_6Br_2$

أ-أكسدة واختزال

ب-تعادل

ج-تكوين

د-اضافة



36-الخط يمثل

أ-الطول الموجي

@salman_sa93

ب-التردد

ج-العدد الموجي

37-الذرة كرة مصمتة

أ-دالتون

ب-موزلي

ج-رذرفورد

د- طمسون

38-التوزيع الالكتروني لعنصر عدده الذري 27

أ- 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d7

ب- 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 3d9

ج- 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 3d9

-اضافة C6H5N يؤدي الى

ا-لا يتأثر الرقم الهيدروجيني

ب-يزداد الرقم الهيدروجيني

ج- يقل الرقم الهيدروجيني

د- يزداد تركيز الهيدرونيوم

40-محلول من طورين

ا- الماء و CCl4

ب- البنزين و CCl4

@salman_sa93

ج- الماء و البنزين

د- البنزين و الكلورفورم

41-أي المركبات التالية تساهمية

ا- CCl4

ب- MgF2

ج- MgCl2

د- NaBr

42-نظير النيتروجين N14

ا- 7 بروتونات و 8 نيوترونات

ب- 7 بورتونات و 7 نيوترونات

ج- 7 الكترونات و 7 بروتونات

د- 7 الكترونات و 8 برورتونات

43-تفاعل حمض مع قاعدة

ا- تعادل

ب- اكسدة واختزال

ج- تكوين

د-احتراق

44-عدد الارقام المعنوية في 0.0072

ا- 2

ب- 3

ج- 4

د- 5

45-حرارة التكوين القياسية لثاني اكسيد الكربون

ا- +585

ب- -393

@salman_sa93

د- -283

46-أي من التالي يعد بوليمر حيوي

ا-سليلوز

ب-سكروز

ج-فركتوز

د-جلوكوز

47-أي من التفاعلات طارد للحرارة

ا- $H_2O(g) \rightarrow H_2O(l)$

ب- $H_2O(s) \rightarrow H_2O(l)$

ج- $3N_2H_4(l) \rightarrow 4NH_3(g)$

د- $H_2O(l) \rightarrow H_2O(g)$

48- العالمة ماري كوري كان لها اسهامات في

ا-النشاط الاشعاعي

ب- الكيمياء النووية

ج- الكيمياء الفيزيائية

د-الكيمياء العضوية

49-وحدة قياس كمية الحرارة

ا-الجول

ب-كالفن

ج-كالوري

د-الدرجة المئوية

50-أي العناصر التالية يتفاعل مع HCl ويحل محل الهيدروجين

ا- Zn

ب- Pt

@salman_sa93

ج- Au

د- Ag

51-الايثلين يكون تهجينه Sp2 فأي الأشكال يكون

ا-مثلث مستوي

ب- مربع مستوي

ج-ثماني الأوجه

د-خطي

52-الصيغة العامة للالكاينات غير المتفرعة

ا- CnH2n-2

ب- CnH2n

ج- CnH2n+2

د- CnH2n-4

53-تفاعل يحدث عند 80 درجة مئوية في وجود مادة حفازة سريعة التأكسد

أي العناصر التالية أفضل لحدوث التفاعل

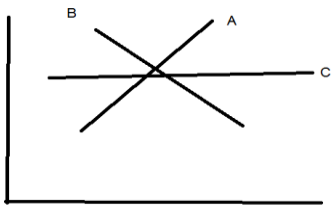
ا- N2

ب- O2

ج- H2

د- جو رطب

54-في الشكل



ا- Aماص B طارد

@salman_sa93

ب- A طارد B ماص

ج- A طارد C ماص

د- Aماص B ماص