قائمة الاسئلة

كيمياء عامة(2)-(301204)-الاول-كيمياء-كلية العلوم -درجة الامتحان(50)

نضال عبدالمولى الصلوي

1) الخواص التي تعتمد على كمية المادة الموجودة في الجسم هي الخواص (.....)
   1) + الشمولية
   2) - المكثفه
   3) - االكيميائية
   4) - جميع الإجابات خاطئة
2) تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية مباشرة هي عملية (.....)
   1) - الترسيب
   2) - التكثيف
   3) + التسامي
   4) - جميع الإجابات خاطئة
3) من وحدات قياس درجة الحرارة (.....)
   1) - الفهرنهايت
   2) - السلزيوس
   3) - الكيلفن
   4) + جميع الإجابات صحيحة
4) 1لتر يساوي (.....) ديسيمتر مكعب
   1) - 100
   2) - 1000
   3) + 1
   4) - 0.001
5) 1atm يساوي (.....)N/m^2
   1) + 101325
   2) - 110325
   3) - 101235
   4) - جميع الإجابات صحيحة
6) 1atm يساوي (.....) cmHg
   1) + 76
   2) - 760
   3) - 0.0013
   4) - 0.0031
7) كمية الضغط عند تطبيق قوة مقدارها (5N) على مكبس مساحته (2^200m) تساوي (.....)2^m/N
   1) - 40
   2) + 0.025
   3) - 0.001
   4) - 100
8) عينة من غاز مثالي، فإذا كان حجمها 2L تحت ضغط قدره 10atm فان حجم هذا الغاز إذا صار ضغطه 1atm يساوي (.....) لتر ، باعتبار درجة الحرارة ثابتة.
   1) - 0.05
   2) + 20
   3) - 1
   4) - جميع الإجابات خاطئة
9) عينة من الغاز حجمها 50ml عند درجة الصفر المئوي. فان حجم الغازعند تسخينه الى درجة 15C ° مع ثبوت ضغطه تساوي (.....)ml
   1) - 47.39
   2) + 52.74

3) - 163.74
4) - جميع الإجابات خاطئة

10) القانون الذي يربط بين الضغط ودرجة الحرارة عند ثبوت الحجم هو قانون (.....)
1) - افوجادرو
2) - بويل
3) + جاي لوساك
4) - شارل

11) كتلة جزيء الأكسجين O2 حجمه 1L عند الظروف القياسية من الضغط ودرجة الحرارة (O=16) هي (.....)g
1) + 1.42
2) - 0.71
3) - 53.1x 10^-23
4) - جميع الإجابات خاطئة

12) قيمة الثابت العام للغازات بوحدة (K .mol/L .atm) هي (.....)
1) - 8.314
2) + 0.0821
3) - 4.184
4) - 0.0281

13) ينص قانون توماس جراهام على ان (.....) غاز ما يتناسب عكسيا مع الجذر التربيعي لكثافته عند درجة حرارة معينه
1) - حجم
2) + معدل انتشار
3) - حرارة
4) - ضغط

14) تحصل عملية الاذابة بشكل اسرع عندما يكون التفاعل (.....)
1) - التفاعل ماص ونسبة الانتظام للنظام اعلى من نسبه العشوائية للمذيب والمذاب
2) - التفاعل طارد ونسبة الانتظام للنظام اقل من نسبه العشوائية للمذيب والمذاب
3) - التفاعل ماص ونسبة الانتظام للنظام اقل من نسبه العشوائية للمذيب والمذاب
4) + التفاعل طارد ونسبة الانتظام للنظام اعلى من نسبه العشوائية للمذيب والمذاب

15) المولارية هي عدد مولات المادة المذابة في (.....)من المحلول
1) - كيلو جرام
2) + لتر
3) - جرام
4) - مليلتر

16) درجة الحرارة (100K) تساوي بوحدة الدرجة المئوية تساوي (.....)
1) - 110-
2) + -173
3) - -273
4) - جميع الإجابات صحيحة

17) يطلق على وزن المادة مقسوما على وزنه الجزئيئ بـ (.....)
1) - الكسر المولي
2) - المولارية
3) + عدد المولات
4) - المولالية

18) إذا علمت أن (23=Na) فإن وزن 0.036mol من الصوديوم هو (.....)
1) - 7.2g
2) - 638.88 g
3) - 00.15g
4) + 0.82g

19) النسبة المئوية الوزنية لمادة كلوريد الصوديوم (NaCl) حينما يذاب منها 23g في 100g من الماء هي (.....)%
1) - 23

2) + 18.69
3) - 0.39
4) - 2.5

20) التركيز بالمولالية لمحلول تم تحضيره بإذابة (2mol) من حمض الكلور في (0.9kg) من الماء تساوي (.....) مولال
1) + 2.22
2) - 2222.22
3) - 400
4) - جميع الإجابات خاطئة

21) المولارية دائما (.....) النورمالية
1) - اكبرمن او تساوي
2) + اصغر من او تساوي
3) - تساوي
4) - جميع الإجابات خاطئة

22) قوة المحلول بتركيز ppt تساوي (.....)
1) - g/ mL
2) + g/ L
3) - mg/ mL
4) - mg/ L

23) المحلول فوق المشبع يكون فيه تركيز المذاب (.....) المذيب
1) + اكبرمن
2) - اصغر من
3) - تساوي
4) - جميع الإجابات خاطئة

24) يعتبر محلول ملح الطعام محلول (.....)
1) + اليكتروليتي
2) - اليكتروليتي ضعيف
3) - جميع الإجابات خاطئة
4) - لا اليكتروليتي

25) عند ثبات درجة الحرارة فان الضغط (.....) لمحلول مخفف يتناسب طرديا مع تركيز المحلول
1) - البخاري
2) - الجوي
3) + الاسموزي
4) - الزئبقي

26) عند اذابة مادة غير متطايرة في سائل فان الضغط البخاري للسائل (.....)
1) + ينخفض
2) - يرتفع
3) - لايتأثر
4) - جميع الإجابات خاطئة

27) القاعدة هو مادة تستطيع ان تمنح زوجا او اكثر من الاليكترونات هذا التعرف يتبع نظرية (.....)
1) - برونستد-لوري
2) - ارهينوس
3) + لويس
4) - الحمض والقاعدة

28) قيمة pH لمحلول من حمض الفسفوريك تركيزه 0.2N تساوي (.....)
1) + 0.69
2) - 0.96
3) - 0.1
4) - 0.4

29) قيمة pOH لمحلول من هيدروكسيد الصوديوم تركيزه0.5N تساوي (.....)

1) - 1
2) + 0.3
3) - 13.69
4) - 0.25

30) في التفاعلات الطاردة للحرارة تكون قيمة ΔH دائما (.....)
1) - مرتفعة
2) + سالبة
3) - موجبة
4) - منخفضة

31) عند خفض درجة الحرارة في التفاعلات الطاردة للحرارة فهذا يجعل الاتزان يسير نحو (.....)
1) + النواتج
2) - المتفاعلات
3) - لا يتأثر الاتزان
4) - جميع الإجابات خاطئة

32) عند زيادة تركيز المواد الناتجة فان الاتزان ينزاح نحو المتفاعلات و(.....) قيمة ثابت الاتزان
1) - تزيد
2) - تقل
3) + لاتتغير
4) - جميع الإجابات خاطئة

33) اذا كانت قيمة ثابت الاتزان (.....) فهذا يدل ان المتفاعلات موجودة بشكل اكبر من النوتج
1) + اقل من الواحد بكثير
2) - اكبر من الواحد بكثير
3) - تساوي الواحد
4) - جميع الإجابات خاطئة

34) اذا كانت قيمة ثابت الاتزان (.....) فهذا يدل ان النواتج موجودة بشكل اكبر من المتفاعلات
1) - اقل من الواحد بكثير
2) + اكبر من الواحد بكثير
3) - تساوي الواحد
4) - جميع الإجابات خاطئة

35) إضافة الحفاز الى التفاعل المتزن يزيد من سرعة التفاعل (.....)
1) - المباشر
2) - العكسي
3) + المباشر والعكسي
4) - جميع الإجابات خاطئة

36) تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة بشكل مباشر يسمى (.....)
1) - التكاثف
2) + جميع الإجابات خاطئة
3) - التسامي
4) - الترسيب

37) تحول المادة من الحالة الغازية الى الحالة السائلة تسمى (.....)
1) + جميع الإجابات خاطئة
2) - التبخير
3) - التسامي
4) - الترسيب

38) الوحدة الدولية لكمية الحرارة (الطاقة) هي (.....)
1) - السعر الحراري
2) - الكالوري
3) + الجول
4) - الفهرنهايت

39) (.....) هي السعه الحرارية لجرام واحد من المادة
1) - السعة الحرارية
2) - الكالوري
3) - حرارة التفاعل
4) + الحرارة النوعية

40) (.....) هي محصلة تغيرات الطاقه الناتجة عن تحطيم وتكوين روابط
1) - السعة الحرارية
2) - الانثالبي
3) + حرارة التفاعل
4) - حرارة التعادل

41) تفاعل (1mol) من الهيدروجين ينتج طاقة قدرها 142kJ :بينما تفاعل (3mol) من الهيدروجين ينتج طاقة قدرها (.....)
1) - 47.33
2) + 426
3) - 848
4) - 242

42) المواد التى تكون في حالة (.....) تكتب تراكيزها في قانون ثابت الاتزان
1) - محلول وسائلة
2) + محلول وغازية
3) - غازية وصلبة
4) - جميع الإجابات خاطئة

43) عند إضافة محلول منظم الى محلول ما فان المحلول المنظم (.....) التغير في قيمة الـ pH لهذا المحلول
1) - يزيد من
2) - جميع الإجابات صحيحة
3) - لايؤثر على
4) + يقاوم

44) البارومتر هو جهاز يقيس (.....)
1) + الضغط
2) - الحرارة
3) - الكثافة
4) - الحجم

45) عيارية محلول NaCl الذي يحتوي على 15g من NaCl في 200ml من المحلول تساوي (.....) L /eq ، علماً بأن الكتل الذرية:(Na=23, Cl=35.5)
1) - 0.04
2) - 40
3) + 1.28
4) - 0.1

46) مولارية محلول يحتوي على 3mol من H2CO3 مذاب في كمية من الماء بحيث يصبح حجم 0.5L تساوي (.....) L /mol ، علماً بأن الكتل الذرية : (C=12, H=1,O=16)
1) - 0.16
2) - 250
3) - 300
4) + 6

47) الوزن الجزيئي لـ H2SO4 الكتل الذرية (S=32, H=1,O=16) يساوي(.....)
1) - 98eq/ mol
2) + 98g/mol
3) - 49eq/ mol
4) - 49g/ mol

48) الضغط المبذول لخليط من غازين 7.50g نيتروجين(N2) و 6g هيليوم (He2) في وعاء حجمه 2.50L درجة حرارته 15ºC والكتل الذرية (.....) يساوي (N=14, He=2)

1) + 16.62 atm
2) - 1674 atm
3) - 1.674 atm
4) - 167.4 atm

49) مولين من الهيدروجين يحتوي على (.....)
1) - 2 atom
2) - 2 molecule
3) - 6.02 x 10^-23 atom
4) + جميع الإجابات خاطئة

50) في إناء مغلق، درجة الحرارة اللازمة لتسخين غاز عند6C° لكي يصبح الضغط ثلاثة اضعاف هي (.....)
1) - 10C°
2) - 156 K
3) + 18 K
4) - 2C°