قائمة الاسئلة

كيمياء عامة(2)-(411204)-الاول-علم الاحياء-كلية العلوم-درجة الامتحان(50)

اماني أحمد الجعدبي

1) 1- مجموعة من العناصر او المركبات لا تتحد كيميائيا
1) - المركب
2) - المحلول
3) + المخلوط

2) 2- اصغر جزء من المادة يمكن ان يوجد في حالة انفراد وتتضح فيه خواص المادة ويمكن تقسيمة
1) - العنصر
2) + الجزئي
3) - الذرة

3) 3- هي الطاقة التي تنتقل من نظام الى اخر عند درجات الحرارة المختلفة
1) + الحرارة
2) - كمية الحرارة
3) - درجة الحرارة

4) 4- القيمة 380 mmHg تساوي بوحدة الضغط في النظام الدولي
1) - 0.381 atm
2) - 5.1*104 pa
3) + 0.5 atm

5) 5- يكون التفاعل طارد للحرارة اذا كان
1) + HR > HP
2) - HR < HP
3) - HR = HP

6) 6- غاز ضغطة 1*2-10 atm يكون ضغطة بوحدة Pa
1) - 101325
2) + 1013.25
3) - 101.325

7) 7- اعتمادا على قانون بويل وعند ثبوت درجة الحرارة فإن ازدياد الضغط يجعل الحجم
1) - يزداد
2) + يقل
3) - يزداد او يقل حسب درجة الحرارة

8) 8- يتناسب حجم كمية معينة من غاز مثالي عند ثبوت الضغط تناسبا
1) - عكسيا مع درجة الحرارة
2) - طرديا مع درجة الحرارة
3) + طرديا مع درجة الحرارة المطلقة

9) 9- عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية من الغاز مع درجة الحرارة المطلقة
1) + طرديا
2) - عكسيا
3) - لا يتأثر

10) 10- هو مقدرة مادة ما على انجاز عمل ما
1) - الشغل
2) + الطاقة
3) - المحتوى الحراري

11) 11- هي السعة الحرارية لجرام واحد من المادة
1) - الحرارة
2) - المحتوى الحراري
3) + الحرارة النوعية

12) 12- هي الطاقة المختزنة في مول واحد من المادة

1) - السعة الحرارية
2) - الحرارة النوعية
3) + المحتوى الحراري

13) 13- هو حاصل ضرب القوة في الإزاحة
1) + الشغل
2) - الطاقة
3) - الضغط

14) 14- القانون الاول للثرموديناميكا هو (التغير في الطاقة الداخلية يساوي.....)
1) - الشغل في كمية الحرارة
2) - الشغل زائد الحرارة
3) + الشغل زائد كمية الحرارة

15) 15- عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم كمية معينة من الغاز مع ضغطة تناسبا
1) + عكسيا
2) - طرديا
3) - لايتأثر

16) 16- طاقة التفاعل لأي تفاعل تحت ضغط ثابت يساوي كمية ثابتة سواء تم التفاعل في خطوة او خطوات
1) - الطاقة الداخلة للتفاعل
2) + قانون هس
3) - المحتوى الحراري

17) 17-الضغط هو مقدار ..... على وحدة .....
1) - القوة ,الحجم
2) - الطاقة , المساحة
3) + القوة , المساحة

18) 18- 5 سنتيمتر تكعيب تساوي
1) - 5لتر
2) + 5مليلتر
3) - 5ديسيمتر

19) 19- الطاقة الداخلية للنظام عبارة عن
1) - السعه الحرارية للنظام
2) - المحتوى الحراري للنظام
3) + كامل الطاقة النظام

20) 20- هو المحلول الذي يقاوم التغير في درجات الأس الهيدروجيني
1) + المحلول المنظم
2) - المحلول المتعادل
3) - محاليل الأملاح

21) 21- يتكون المحلول المنظم من
1) + حمض او قاعدة ضعيفه مع املاحها
2) - حمض او قاعدة قوية مع املاحها
3) - خليط من حمض وقاعدة

22) 22- اذا اثر مؤثر خارجي على تفاعل في حالة اتزان فإن هذا التفاعل يغير من مسارة بحيث يقلل من تأثير العامل الخارجي
1) - مبدأ افوجادرو
2) - مبدأ ارهينيس
3) + مبدأ لوشاتلية

23) 23- 1.7 جول تساوي بوحدة كيلوكالوري
1) + 0.41
2) - 406
3) - 7.11

24) 24- اوجد الضغط الذي يحدثة 12g من غاز الأكسجين O_2 داخل وعاء مغلق سعتة 1L عند 25 C0
(R= 0.0821 atm.L.mol-1.K-1) O=16 g/moL

1) + 9.18
2) - 18.35
3) - 1.54

25) 25- محلول تركيزة 0.05 L/mol ال PH له يساوي
1) - 2
2) + 1.3
3) - 1

26) 26- محلول تركيزة 0.001 L/mol ال POH له يساوي
1) - 4
2) + 11
3) - 7

27) 27- محلول ال PH له 4.5 فإن تركيزه يساوي
1) - 0.00001 mol/L
2) - 0.00002 mol/L
3) + 0.00003 mol/L

28) 28- محلول ال POH له 9 فإن تركيزه يساوي
1) + 0.00001 mol/L
2) - 0.00002 mol/L
3) - 0.00011 mol/L

29) 29- كمية الحرارة الناتجة عن احتراق 4 مول من الميثان تساوي ..... (علما ان احتراق 1 مول يعطي 1435 كيلو جول)
1) - 57400
2) - 5700.4
3) + 5740

30) 30- هي الصفة الفيزيائية التي نقيس بها حالة الحسم من حيث السخونة او البرودة
1) - الحرارة
2) + درجة الحرارة
3) - كمية الحرارة

31) 31- وحدة الضغط الجوي في النظام الدولي
1) - باسكال
2) - تور
3) + اتموسفير

32) 32- تزيد سرعة انتشار الغازات بزيادة
1) + الوزن الجزيئي
2) - العدد الذري
3) - الوزن الذري

33) 33- هو الغاز الموجود في الطبيعة ويتبع قوانين الغاز المثالي
1) - الغاز المثالي
2) + الغاز الحقيقي
3) - الغازات الغير متجانسة

34) 34- سمح لكية محددة من غاز ما ان يتمدد عند درجة حرارة وذلك من 200 cm3 الى 500 cm3 فإذا كان الضغط في البداية1.2 atm فما هو الضغط النهائي
1) - 0.048 atm
2) - 48 atm
3) + 0.48 atm

35) 35- اذا سخن 2 لتر من غاز معين من الصفر المئوي الى 91 درجة مئوية تحت ضغط جوي ثابت فما حجم الغاز عند الدرجة الأعلى
1) - 1.34
2) - 2.5
3) + 2.67

36) 36- اناء ذو حجم ثابت يحتوي على كمية معينة من غاز عند 0 Co وضغط 300 cm Hg 500 cmHg فكم تصبح درجة الحرارة

1) - 273 K
2) + 455 K
3) - 0 K

37) 37-لأسالة الغاو يجب ان تكون العلاقة عكسية بين
1) - الحجم ودرجة الحرارة
2) + درجة الحرارة و الضغط
3) - الضغط و الحجم

38) 38- محلول تركيزه واحد مولر ووزنة الجزيئي 98 جرام لكل مول فإن عدد جراماته يساوي
1) - 0,098
2) + 98
3) - 98000

39) 39- تزداد العشوائية لنظام ما وذلك
1) - من الحالة الغازية الى الصلبة
2) + من الحالة الصلبة الى الغازية
3) - ليس لها علاقة بالحالة

40) 40- تسمى الطاقة اللازمة لكسر الرابطة بين الذرتين لإعطاء جذرين متعادلين
1) - طاقة الانشطار
2) - طاقة الانكسار
3) + طاقة الرابطة

41) 41- تسمى كمية الحرارة المنطلقة او الممتصة عند إعطاء مول من المادة من عناصر اولية
1) - حرارة التفاعل
2) + حرارة التكوين
3) - حرارة التعادل

42) 42- تعرف كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كمية معينة درجة مئوية واحدة بـ
1) + السعة الحرارة
2) - كمية الحرارة
3) - الحرارة النوعية

43) 43- وحدة الحرارة النوعية هي
1) - J.g/C0
2) + J/g.C0
3) - J/g.K

44) 44- وحدة السعة الحرارية هي
1) + J /C0
2) - J.C0
3) - J/ K

45) 45- 12 Kcal الجول بوحدة تساوي
1) - 286.81
2) + 50.21
3) - 5.02

46) المحتوى الحراري للمتفاعلات في حرارة الاحتراق
1) + اكبر من النواتج
2) - اقل من النواتج
3) - تساوي النواتج

47) 47عدد الجرامات على الوزن الجزيئي
1) + المول
2) - المولارية
3) - العيارية

48) 48واحد سعر يساوي ..... جول
1) - 1.484

2) - 4184
3) + 4.184

49) 49- هو الضغط الناتج من قوة مقدارها نيوتن على مساحة مقدارها واحد متر مربع
1) - الضغط
2) + الباسكال
3) - القوة

50) 50- سرعة انتشار الغاز تتناسب عكسيا مع الجذر التربيعي للكثافة او الجذر التربيعي للوزن الجزيئي عند ثبوت الضغط ودرجة الحرارة
1) + قانون جراهام للانتشار
2) - قانون دالتون للضغوط الجزيئية
3) - القانون العام للغازات