قائمة الاسئلة

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول - للعام الجامعي 1446 هـ - كلية العلوم :: كيمياء عامة (1) - (431105)- المستوى الاول -قسم احياء دقيق

نضال عبدالمولى عبد التواب الصلوي

1) ان الذرة غير قابلة للانقسام من فرضيات.....
   1) - رذرفورد
   2) + دالتون
   3) - بور
   4) - جميع الإجابات خاطئة
2) العالم الذي حسب شحنة الاليكترون هو .....
   1) + مليكان
   2) - طومسون
   3) - جيمس جادوك
   4) - دالتون
3) العالم رذرفورد قام باكتشاف .....
   1) + البروتون
   2) - النيترون
   3) - الاليكترون
   4) - الذرة
4) النظائر.....
   1) - مختلفة في العدد الكتلي
   2) - متشابهة في العدد الذري
   3) + جميع الإجابات صحيحة
   4) - جميع الإجابات خاطئة
5) العدد التأكسدي للاوكسجين في O2 يساوي
   1) + صفر
   2) - 1+
   3) - 2+
   4) - 1-
6) العدد التأكسدي للنيتروجين في NH3 يساوي
   1) - صفر
   2) - 3+
   3) + 3-
   4) - 1-
7) العدد التأكسدي للعناصر الحرة دائما يساوي
   1) + صفر
   2) - 1+
   3) - جميع الإجابات خاطئة
   4) - 1-
8) عدد الكم الثانوي L للإليكترون الموجود في 3p
   1) - صفر
   2) + 1
   3) - 2
   4) - 3
9) عدد الكم المغناطيسي للإليكترون في المدار S دائما يساوي
   1) + صفر
   2) - 1
   3) - 2
   4) - 3
10) تقل ..... في الدورة الواحدة مع ازدياد العدد الذري

1) - طاقة التأين
2) - السالبية الكهربية
3) + انصاف الأقطار
4) - طاقة التأين وانصاف الأقطار

11) تقل .....في المجموعة الواحدة مع ازدياد العدد الذري
1) - طاقة التأين
2) - السالبية الكهربية
3) - انصاف الأقطار
4) + طاقة التأين و السالبية الكهربية

12) العدد الأقصى لمليء المستوي 6 بالإليكترونات هو
1) + 72
2) - 36
3) - 24
4) - جميع الإجابات خاطئة

13) العنصر C6 يقع في
1) - الدورة الرابعة والمجموعة الثاني
2) - الدورة الثانية والمجموعة الثانية
3) + الدورة الثانية والمجموعة الرابعة
4) - جميع الإجابات خاطئة

14) اذا كان لدينا الاليكترونين في 2p1 و 3p1 فان الاختلاف بينهما في
1) - عدد الكم المغزلي
2) - عدد الكم المغناطيسي
3) - عدد الكم الثانوي
4) + عدد الكم الرئيسي

15) الرابطة المتكونة بين ايون سالب وايون موجب
1) - رابطة تساهمية قطبية
2) - رابطة تساهمية
3) - رابطة تساهمية غير قطبية
4) + جميع الإجابات خاطئة

16) نوع الرابطة بين جزيئات HCl
1) - قوى ثنائي القطب
2) + رابطة هيدروجينية
3) - قوى التشتت
4) - جميع الإجابات خاطئة

17) تكون الرابطة تساهمية قطبية اذا كان فرق السالبية بين الذرتين
1) - اعلى من 1.7
2) - اقل من 1.7
3) + اعلى من 0.5 واقل من 1.7
4) - اقل من 0.5

18) _نوع الرابطة بين جزيئات CH4
1) - قوى ثنائي القطب
2) - رابطة هيدروجينية
3) + قوى التشتت
4) - جميع الإجابات خاطئة

19) نوع الرابطة في جزئ NH3
1) - ايونية
2) - تساهمية غير قطبية
3) + تساهمية قطبية
4) - تناسقية

20) نوع الرابطة بين جزيئات الغازات مثل H2 , O2
1) - قوى ثنائي القطب
2) - رابطة هيدروجينية
3) + قوى التشتت
4) - معدنية

21) العدد الذري هو
1) - عدد الاليكترونات فقط
2) + عدد الاليكترونات او البروتونات
3) - عدد الاليكترونات مع البروتونات
4) - عدد البروتونات والنيترونات

22) العدد الكتلي هو
1) - عدد الاليكترونات فقط
2) - عدد الاليكترونات او البروتونات
3) - عدد الاليكترونات مع البروتونات
4) + عدد البروتونات والنيترونات

23) تكون الرابطة ايونية اذا كان فرق السالبية بين الذرتين
1) + اعلى من 1.7
2) - اقل من 1.7
3) - اعلى من 0.5 واقل من 1.7
4) - اقل من 0.5

24) الصيغة العامة للالكانات
1) - CnH2n+1
2) + CnH2n+2
3) - CnH2n-2
4) - CnH2n

25) الصيغة العامة للكحولات
1) - ROR
2) + ROH
3) - ArOH
4) - RNH2

26) المجموعة الوظيفية للالدهيدات
1) - OH
2) - NH
3) - O
4) + C=O

27) الاستر هو احد مشتقات الاحماض الكربوكسيلية المتكون من استبدال OH بمجموعة
1) - NH2
2) - R
3) + OR
4) - Cl

28) في تسمية المركبات العضوية اذا كان لدينا التفرعات التاليه Br , CH3 , C2H5 فاننا نبدا بـ
1) - C2H5
2) - CH3
3) + Br

29) يعتبر C4H8 من
1) - الالكانات
2) + الالكينات
3) - الالكاينات

30) يعتبر C4H6 من

1) - الالكانات
2) - الالكينات
3) + الالكاينات

31) يعتبر C4H10 من
1) + الالكانات
2) - الالكينات
3) - الالكاينات

32) تذوب الاحماض الكربوكسيلية في
1) + المذيبات القطبية
2) - المذيبات غير القطبية
3) - جميع الإجابات خاطئة

33) الاميد هو احد مشتقات الاحماض الكربوكسيلية المتكون من استبدال OH بمجموعة
1) + NH2
2) - R
3) - OR
4) - Cl

34) جميع الالكانات تذوب في
1) - المذيبات القطبية
2) + المذيبات غير القطبية
3) - جميع الإجابات خاطئة

35) لايمكن لاليكترونين ان يكون لهما نفس اعداد الكم الأربعة.. هذا نص قانون
1) - هوند
2) + باولي
3) - دالتون
4) - بور

36) العناصر الانتقالية تنتهي بالمدار
1) - d10
2) - d0
3) + d1-9
4) - d0-10

37) تسمى عناصر المجموعة الثامنة عشر
1) - القلوية
2) + الغازات الخاملة
3) - الانتقالية
4) - الهالوجينات

38) يحتوي الجدول الدوري على..... دورات
1) - خمس
2) - ثمانية عشر
3) + سبع
4) - ثمان

39) كلما اقترب المدار من النواة كلما
1) - زادت طاقته
2) + قلت طاقته
3) - لاتتاثر طاقته

40) تتحد العناصر ببعضها بأحد أنواع الروابط لتصل الى حالة الاستقرار
1) - السداسي
2) - الثنائي
3) + الثماني

41) يعتبر المركب اروماتي اذا طبقت علية قاعدة هيوكل.....حيث n=0,1,2

1) 4n+2=e +
2) 2n+4=e -
3) 4n-2=e -

42) الامينات الثانوية لها الرمز
1) NH3 -
2) NHR2 +
3) NH2R -
4) NR3 -

43) الصيغة الأولية لغاز متكون من النيتروجين 2.34g والاوكسجين 5.34g علماً بأن الكتل الذرية:(O,14=N=16)
1) N2O4 -
2) NO -
3) NO2 +
4) N4O2 -

44) المجموعة الوظيفية للايثرات
1) OH -
2) NH -
3) O +
4) C=O -

45) القانون الذي من خلاله يتم ترتيب ملئ المدارات في الذرة
1) n+L +
2) n-L -
3) 2n+L -

46) يتم توضيح الرابطة برموز لويس اذا كانت رابطة
1) ايونية -
2) تناسقية -
3) تساهمية +

47) عند رسم رموز لويس فاننا نرسم .....على هيئة نقاط
1) كل الايكترونات في الذرة -
2) اليكترونات المدار الداخلي للذرة -
3) اليكترونات المدار الخارجي +

48) الرابطة في مركب CaO رابطة
1) تساهمية قطبية -
2) ايونية +
3) تساهمية غير قطبية -
4) تناسقية -

49) عند تسمية الاملاح الثنائية وعند وجود عنصر فلزي مثل الحديد له اكثر من تكافؤ فاننا نضيف مقطع ..... للتكافؤ الأقل
1) وز +
2) يك -
3) يد -

50) عند اتصال الحلقة الاروماتية بمجموعة OH فانها تسمى
1) طولوين -
2) نايترو بنزين -
3) فينول +
4) امينوبنزين -