



قائمة الاسئلة

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول - للعام الجامعي 1446 هـ - كلية العلوم :: كيمياء عامة (1) - (411105) - المستوى الأول - قسم علم الاحياء
نضال عبدالمولي 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) + ميليكان
 - (2) - طومسون
 - (3) - جيمس جادوك
 - (4) - دالتون
- (3) العالم رذرفورد قام باكتشاف
 - (1) + البروتون
 - (2) - النيوترون
 - (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) - السالبة الكهربائية
- (3) + انصاف الأقطار
- (4) - طاقة التأين وانصاف الأقطار
- (11) تقل في المجموعة الواحدة مع ازدياد العدد الذري
- (1) - طاقة التأين
- (2) - السالبة الكهربائية
- (3) - انصاف الأقطار
- (4) + طاقة التأين و السالبة الكهربائية
- (12) العدد الأقصى لمليء المستوي 6 بالإلكترونات 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 السالبة 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 جزيء NH₃
- (1) - ايونية
- (2) - تساهمية غير قطبية
- (3) + تساهمية قطبية
- (4) - تناسقية





- (20) نوع الرابطة بين جزيئات الغازات مثل H_2 , O_2
- (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 والنيوترونات
- (22) العدد الكتلي هو
- (1) - عدد الاليكترونات فقط
 - (2) - عدد الاليكترونات او البروتونات
 - (3) - عدد الاليكترونات مع البروتونات
 - (4) + عدد البروتونات والنيوترونات
- (23) تكون الرابطة ايونية اذا كان فرق السالبة 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) - C_nH_{2n+1}
 - (2) + C_nH_{2n+2}
 - (3) - C_nH_{2n-2}
 - (4) - C_nH_{2n}
- (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 , CH_3 , C_2H_5 فاننا نبدأ بـ
- (1) - C_2H_5
 - (2) - CH_3
 - (3) + Br
- (29) يعتبر C_4H_8 من
- (1) - الالكانات
 - (2) + الالكينات
 - (3) - الالكينات
- (30) يعتبر C_4H_6 من





- (1) - الألكانات
(2) - الألكينات
(3) + الألكاينات
- (31) يعتبر C_4H_{10} من
(1) + الألكانات
(2) - الألكينات
(3) - الألكاينات
- (32) تذوب الأحماض الكربوكسيلية في
(1) + المذيبات القطبية
(2) - المذيبات غير القطبية
(3) - جميع الإجابات خاطئة
- (33) الأמיד هو احد مشتقات الأحماض الكربوكسيلية المتكون من استبدال OH بمجموعة
(1) + NH_2
(2) - R
(3) - OR
(4) - Cl
- (34) جميع الألكانات تذوب في
(1) - المذيبات القطبية
(2) + المذيبات غير القطبية
(3) - جميع الإجابات خاطئة
- (35) لا يمكن 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) - لانتاثر طاقته
- (40) تتحد العناصر ببعضها بأحد أنواع الروابط لتصل الى حالة الاستقرار
(1) - السداسي
(2) - الثنائي
(3) + الثماني
- (41) يعتبر المركب اروماتي اذا طبقت عليه قاعدة هيوكل.....حيث $0,1,2=n$





- (1) $4n+2=e$ +
- (2) $2n+4=e$ -
- (3) $4n-2=e$ -
- (42) الامينات الثانوية لها الرمز
- (1) NH_3 -
- (2) NHR_2 +
- (3) NH_2R -
- (4) NR_3 -
- (43) الصيغة الأولية لغاز متكون من النيتروجين 2.34g والاكسجين 5.34g علماً بأن الكتل الذرية: (O,14=N=16)
- (1) N_2O_4 -
- (2) NO -
- (3) NO_2 +
- (4) N_4O_2 -
- (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 الاكترونات 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 -

