



الثانوية العامة
الدسوقي منصور

كبير معلمى الكيمياء

مراجعة الكيمياء

Chemical structures and reactions including: (13) CH3-C6H5, (14) C2H5-OCOCH3, (15) CH3COO-C6H5, (16) C6H5COOH, (17) CH3-C#C-CH2-CH2-Cl, (18) CH3-C#C-CH2-CH2-Cl, (19) Br-C6H4-Cl.

32- الجسيمات المتساوية من الغازات تحت نفس الظروف والضغط ودرجة الحرارة تتحرك بحرية على أعواد مسنونة من الجزيئات.
33- مجموعة ثرية تشقق من الألكان المقابل ولا توجد منفردة وصيغتها: CnH2n.

Chemical structures and reactions including: (2) NH2-C6H5, (1) H-C-C-OH, (2) H-C-C-NH2, (3) H-C-C-NH2, (4) H-C-C-NH2.

46- تفاعل الأستر مع التشنج لتكوين اميد الحمض والكحول المشقق منهما الأستر.
47- تفاعل كيميائي يستخدم في التعرف على مكونات المادة.
48- ملح لحمض أروماتي يستخدم كحافظ غذائي حيث يمنع نمو الفطريات على الأغذية.

Chemical structures and reactions including: (1) H-C-C-OH, (2) H-C-C-NH2, (3) H-C-C-NH2, (4) H-C-C-NH2, (5) H-C-C-NH2.

34- حمض شظ لبخار الماء يمكن أن يوجد في الهواء عند درجة حرارة معينة.
35- كمية الكبريت اللزجة لترسيب أو تصاعد أو استهلاك أو فصل الثقل المتكافئة الجرامية لتعدا عند أحد الأقطاب.

Chemical structures and reactions including: (1) H-C-C-OH, (2) H-C-C-NH2, (3) H-C-C-NH2, (4) H-C-C-NH2, (5) H-C-C-NH2.

36- حاصل ضرب تركيزي أيوني الهيدروجين والهيدروكسيل التانجين من تانين الماء.
37- خلية صفراء الحجم شائعة الاستخدام في سماعات الآلة والساعات.
38- نظام بيليامي يحدث عندما يتساوى محال التفاعل الطردى مع محال التفاعل العكسي وتثبت تركيزات التوازن.

35- المركب الذي يتكون باليهره بالتكاتف هو ...
(أ) الشغلون (B) P.V.C (ج) البانكيت (د) P.P
36- من التفاعلات البينية نسبياً تفاعل ...
(أ) محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم.

Chemical structures and reactions including: (1) H-C-C-OH, (2) H-C-C-NH2, (3) H-C-C-NH2, (4) H-C-C-NH2, (5) H-C-C-NH2.

38- عند مرور واحد فرادى خلال التكروليت فإن تكت يبدى في تصاعد أو ترسيب أو توليد أو فصل ...
(أ) الكتلة الذرية الجرامية (ب) الكتلة المتكافئة الجرامية (ج) مول جزى (د) مول كامل

39- عند تفاعل 22.4 لتراً من غاز الأوكسجين مع 70 لتراً من غاز الهيدروجين تفاعلاً تاماً عند محال الضغط ودرجة الحرارة لتكوين بخار الماء فإن كمية غاز الهيدروجين المتبقية تساوى ... لترأ
(أ) 47.6 (ب) 23.8 (ج) 50.4 (د) 25.4

12- دليل الميثل البرتقالي يكون لونه في الوسط الحمضي ...
(أ) برقي (ب) أحمر (ج) أصفر (د) عديم اللون
13- قيمة pH للمحلول الذي يحتوي على أقل تركيز من أيونات OH- هو ...
(أ) 7 (ب) 10 (ج) 14 (د) 1

Chemical structures and reactions including: (1) H-C-C-OH, (2) H-C-C-NH2, (3) H-C-C-NH2, (4) H-C-C-NH2, (5) H-C-C-NH2.

14- الصودا القوية تتفاعل مع كل مما يأتي ما عدا ...
(أ) أسيتات الإيثيل (ب) الفينول (ج) حمض البنزويك (د) الإيثانول
15- البانكيت هو بوليمر ينتج من ارتباط مونومرين هما ...
(أ) الفينول والأسيتالديهيد (ب) حمض الخليك والكحول الإيثيلي (ج) الفينول والأسيتالديهيد (د) حمض الخليك والكحول الإيثيلي

32- عند مرور كمية من الكهرباء في عدد خلايا لانترونيك متصلة على التوالي فإن كتل العناصر المتكونة تتناسب مع ...
(أ) كتلتها الذرية (ب) كتلتها المتكافئة (ج) تكافؤها (د) أعدادها الذرية
33- عند تفاعل زنت المروخ مع تفاعل حمض السلفوسيك مع ...
(أ) محلول أموني (ب) محلول كلوي (ج) محلول ثنائي (د) محلول ثلاثي

