

كايرودار
متعة المعرفة



كيمياء

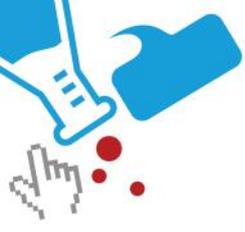
مراجعة كيمياء عضوية

www.cairodar.com



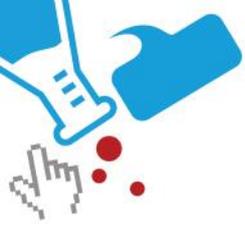
أذكر المصطلح العلمي

1. فرع الكيمياء الذي يدرس مركبات الكربون عدا أكاسيد الكربون والكربونات والسيانيد كيمياء الكربون (الكيمياء العضوية)
2. تتكون المواد العضوية داخل الكائنات الحية بفعل القوة الحيوية نظرية القوة الحيوية
3. مركبات عضوية تتكون من عنصري الكربون والهيدروجين فقط الهيدروكربونات
4. ظاهرة اشتراك أكثر من مركب عضوى فى صيغة جزيئية واحدة واختلافها فى الصيغة البنائية. المشابهة الجزيئية (الأيزومورزم)
5. عملية تحويل الألكانات ذات السلسلة الكربونية الطويلة إلى جزيئات صغيرة بالتسخين والضغط ووجود عامل حفاز والتكسير الحفزي
6. مشتقات هالوجينية للألكانات سهلة الإزالة وتستخدم كمواد دافعة للسوائل والروائح كما تستخدم فى المبردات. الفريونات
7. هيدروكربونات مشبة أليفاتية صيغتها العامة C_nH_{2n+2} الألكانات
8. هيدروكربونات حلقيه مشبعة صيغتها العامة C_nH_{2n} الألكانات الحلقيه
9. هيدروكربونات غير مشبع أليفاتية تتميز باحتوائها على روابط ثنائية بين ذرات الكربون. الألكينات
10. مجموعة ذرية لا توجد منفردة وتشقق بنزع ذرة هيدروجين من جزئ الالكان مجموعة الألكيل
11. مجموعة من المركبات لها قانون جزيئي واحد وتتشترك في الخواص الكيميائية وتندرج فى الخواص الفيزيائية. السلسلة المتجانسة
12. طريقة لتسمية المركبات العضوية تعتمد على عدد ذرات الكربون فى أطول سلسلة كربونية نظام الأيوباك



13. صيغة تبين نوع وعدد ذرات كل عنصر فى المركب العضوى
الصيغة الجزيئية
14. صيغة تبين نوع وعدد ذرات العنصر فى الجزئ وطريقة ارتباطها بروابط
تساهمية
الصيغة البنائية
15. خليط من غازي الهيدروجين وأول أكسيد الكربون ويستخدم كعامل مختزل أو
وقود قابل للاشتعال
الغاز المائي
16. عملية إضافة عدد كبير من جزيئات مركب صغير غير مشبع إلى بعضها
لتكوين جزئ كبير
البلمرة بالإضافة
17. خليط من البروبان والبيوتان يسال ومعبأ في اسطوانات ويستخدم كوقود
البوتاجاز
18. المركب العضوي الناتج من تسخين كلوريد الأمونيوم مع سيانات الفضة
اليوريا
19. اتحاد مونمرين مختلفين مع فقد جزئ ماء لتكوين بوليمر مشترك
20. بلمرات مشتركة تنتج من ارتباط نوعين من المونمر مع خروج جزئ صغير
مثل جزئ الماء
البلمرة بالتكاثف
21. مركبات عضوية هامة تنتج عند معالجة مركبات ألكيل حمض بنزين سلفونيك
بواسطة الصودا الكاوية.
المنظفات الصناعية
22. مركب عضوي هالوجيني يستخدم في التنظيف الجاف
1،1،1 ثلاثي كلورو إيثان
23. خليط من الصودا الكاوية والجير الحي
الجير الصودى
24. مركب من الألكانات الهالوجينية يستخدم كمخدر بأمان.
(الهالوثان)
25. مشتقات هالوجينية للألكانات مثل رابع فلوريد الميثان (CF₄) وثنائي كلور و
ثنائي فلورو الميثان (CF₂ Cl₂) وتستخدم في أجهزة التكييف والثلاجات وكمنظفات
للأجهزة الالكترونية
الفيونات
26. إضافة الهيدروجين إلى الزيوت النباتية لتحويلها إلى مسلي صناعي
الهدرجة





27. امرار غاز الإيثين في محلول قلوي مائي من برمنجنات البوتاسيوم
كشف باير
28. عملية إضافة الماء إلى الألكينات أو الألكاينات في وجود عامل حفاز
الهيدرة الحفزية
29. كحول غير مشبع ينتج كمركب وسطي عند الهيدرة الحفزية للإيثاين
كحول الفينيل
30. قاعدة تحكم عملية إضافة حمض هالوجيني إلى الكين غير متماثل
قاعدة ماركونيكوف
31. الكين فيه ذرتي الكربون المتصلتين بالرابطية المزدوجة تحتويان نفس العدد من
ذرات الهيدروجين
الكين متماثل
32. الكين فيه ذرتي الكربون المتصلتين بالرابطية المزدوجة تحتويان عدد غير
متساوي من ذرات الهيدروجين
الكين غير متماثل
33. أكسدة الألكينات بواسطة محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي مكونة
الجليكولات (يزول لون البرمنجنات البنفسجي ويستخدم لاختبار عدم التشبع (أي
الكشف عن وجود الرابطة المزدوجة)
تفاعل باير
34. الشق الناتج من نزع ذرة هيدروجين من جزئ البنزين
مجموعة الأريل
35. تفاعل البنزين مع هاليد الألكيل في وجود كلوريد الألومنيوم اللامائي كعامل
حفاز
تفاعل فريدل كرافت
36. عملية إحلال مجموعة نيترو (NO_2) محل ذرة هيدروجين في حلقة البنزين.
النيترة
37. عملية إحلال مجموعة سلفونيك (SO_3H) محل ذرة هيدروجين حلقة البنزين.
السلفنة
38. مركبات عضوية أروماتية تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل اتصالاً مباشراً
بحلقة البنزين
الفينولات
39. مركبات عضوية أليفاتية تتميز باحتوائها على مجموعة الهيدروكسيل
الكحولات
40. كحولات ترتبط فيها مجموعة الكاربينول بذرتي كربون وذرة هيدروجين واحدة
كحولات ثانوية



41. كحولات ينتج عن أكسدتها ألدهيدات ثم أحماض كربوكسيلية.

كحولات أولية

42. مركبات عضوية تتميز بوجود مجموعة CH_2OH في تركيبها

كحولات أولية

43. ألدهيدات أو كيتونات عديدة الهيدروكسيل

الكربوهيدات

44. كحولات لا تتصل فيها مجموعة الكاربينول بأى ذرة هيدروجين

كحولات ثالثة

45. مركبات عضوية تنتج عند أكسدة الكحولات الثانوية.

كيتونات

46. تفاعل الكحولات مع الأحماض الكربوكسيلية فى وجود مادة نازعة للماء مثل

حمض الكبريتيك.

الأسترة

47. كحولات غير قابلة للأكسدة بالعوامل المؤكسدة العادية مثل برمنجنات

البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك.

كحولات ثالثة

48. نوع من الروابط مسنول عن ذوبان الكحولات الخفيفة فى الماء وكذلك ارتفاع

درجة غليانها.

الروابط الهيدروجينية

49. مركبات عضوية تتميز باحتوائها على مجموعة كربوكسيل أو أكثر.

أحماض عضوية

50. تفاعل الأحماض الكربوكسيلية مع كربونات أو بيكربونات الصوديوم.

كشف الحموضة

51. عدد مجموعات الكربوكسيل الموجود فى جزئ الحمض العضوى.

قاعدية الحمض

52. اللهب الناتج من احتراق غاز الايثان فى كمية وفيرة من الهواء ولذا يستخدم

اللهب فى لحام وقطع المعادن

لهب الأوكسي اسيتلين