



كايرودار
متعة المعرفة

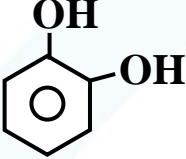
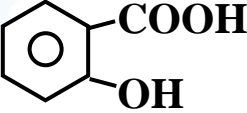
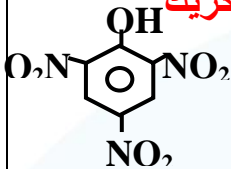
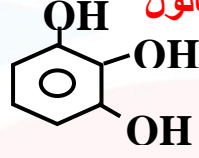
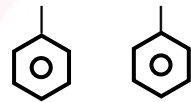
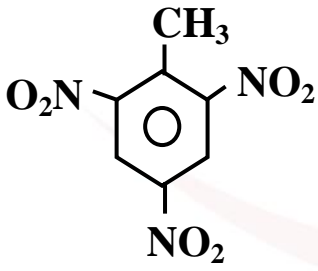
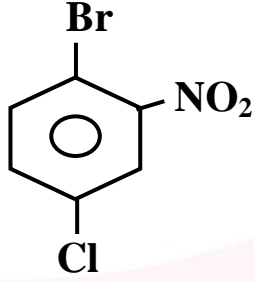


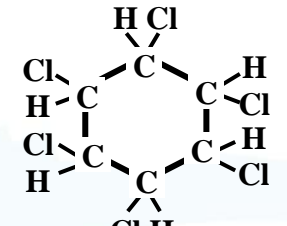
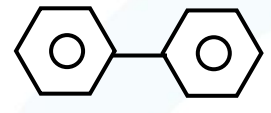
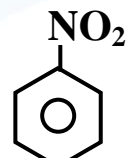
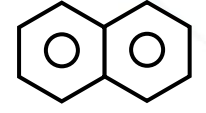
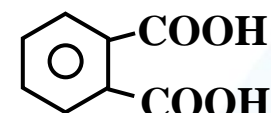
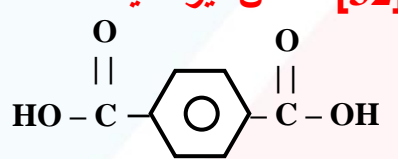
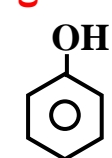
كيمياء
مراجعة كيمياء عضوية

www.cairodar.com



اكتب الصيغ البنائية لكل من + التسمية

<p>[3] الإيثيلين جليكول</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$	<p>[2] السوربيتول</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \quad \text{OH} \end{array}$	<p>[1] الجليسرول</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
<p>[6] الكاتيكول</p> 	<p>[5] الفركتوز</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{C} = \text{O} \\ \\ (\text{CHOH})_3 \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	<p>[4] الجلوكوز</p> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ (\text{CHOH})_4 \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
<p>[9] حمض سنسليك</p> 	<p>[8] حمض البكريك</p>  <p>6 ، 4 ، 2 ثلاثي نيترو فينول</p>	<p>[7] البيروجالول</p> 
<p>[12] حمض اللاكتيك</p> $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH} \end{array}$	<p>[11] 2-فينيل بروبان</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	<p>[10] 4 ، 2 ثنائي فينيل بنتان</p> $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3$ 
<p>[15] 3 ، 2 ثنائي ميثيل بيوتان</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	<p>[14] 2 برومو 3 ميثيل بيوتان</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{Br} \end{array}$	<p>[13] حمض الجلايسين</p> $\begin{array}{c} \text{H} - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$
<p>[18] T.N.T</p> <p>6 ، 4 ، 2 ثلاثي نيترو تولىين</p> 	<p>[17] 1- برومو 4- كلورو 3- نيترو بنزين</p> 	<p>[16] 3 ، 3 ثنائي كلورو بنتان</p> $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
<p>[21] 4-كلورو 2 بنتاين</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$	<p>[20] 1 - كلورو 2 بيوتين</p> $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$	<p>[19] 3 ميثيل 1 بيوتين</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \end{array}$

<p>[24] الهالوثون 1برومو 1كلورو 2،2،2 ثلاثي فلورو ايثان</p> $\begin{array}{c} \text{Br} \quad \text{F} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{F} \\ \quad \\ \text{Cl} \quad \text{F} \end{array}$	<p>[23] الجامكسان سداسي كلوروبنزين</p> 	<p>[22] حمض الستريك</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{COOH} \\ \\ \text{H} \end{array}$
<p>[27] ثنائي الفينيل $\text{C}_{12}\text{H}_{10}$</p> 	<p>[26] نيتروبنزين</p> 	<p>[25] نفتالين C_{10}H_8</p> 
		<p>[28] النيترو جليسرين</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} - \text{NO}_2 \\ \\ \text{CH} - \text{O} - \text{NO}_2 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{NO}_2 \end{array}$
<p>[33] حمض الفثاليك</p> 	<p>[32] حمض تيرفثاليك</p> 	<p>[31] حمض أكساليك</p> $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{COOH} \end{array}$
<p>[39] ميثانال "فورمالدهيد"</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \end{array}$	<p>[38] ايثانال "أسيتالدهيد"</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{H} \end{array}$	<p>[37] فينول "حمض كربوليك"</p> 
<p>[42] حمض البيوتيرك</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{C}_3\text{H}_7 - \text{C} - \text{OH} \end{array}$	<p>[41] كبريتات ايثيل هيدروجينية</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{O} - \text{SO}_3\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	<p>[40] استر ثلاثي الجليسريد</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CO} - \text{R}_1 \\ \\ \text{CH} - \text{O} - \text{CO} - \text{R}_2 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CO} - \text{R}_3 \end{array}$

أهم العلماء

1. وضع نظرية القوي الحيوية التي أعتبرت أن المركبات العضوية تنتج بتأثير قوي حيوية موجودة داخل خلايا الكائنات الحية ولا يمكن تحضير هذه المركبات في المختبرات.
برزيليوس
2. هدم نظرية القوي الحيوية حيث تمكن من تحضير مادة اليوريا (البولينا) وهي مركب عضوي من تسخين محلول مائي لمركبين غير عضويين هما كلوريد الامونيوم وسيناتات الفضة
فوهرلر
3. قام بأكسدة الالكينات بواسطة محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي وتكوين الجليكولات مثال : عند إمرار غاز الايثين في محلول برمنجنات البوتاسيوم في وسط قلوي يزول اللون البنفسجي لبرمنجنات البوتاسيوم ويتكون الايثيلين جليكول (كحول ثنائي الهيدروكسيل)
باير
4. قاعدة إضافة حمض هالوجيني إلى ألكينات غير متماثلة بحيث تتجه H إلى C التي هي غنية بـ H ،
الهالوجين يتجه إلى C الأقل بـ H
ماركونيكوف
5. اقترح الصيغة البنائية للبنزين العطري وهي عبارة عن حلقة سداسية تتبادل فيها الروابط المزدوجة والأحادية
كيكولي
6. تمكن من إدخال مجموعة الكيل على حلقة بنزين في وجود كلوريد الألومونيوم اللامائي كعامل حفز وذلك يتفاعل البنزين مع كلوريد الميثيل
فريدل / كرافت