

1 - مؤشرات الكفاءة :

- التمييز بين الفحوم الهيدروجينية المشبعة وغير المشبعة مع تقديم الصيغ المفصلة لها وتسميتها .
- التمييز بين العائلات الكيميائية حسب المجموعة المميزة مع تقديم الصيغ المفصلة لها وتسميتها.

ملاحظة: تعطى الأهمية العلمية والمنهجية للتسمية وفق النظام المعتمد *IUPAC*.

2 - الوسائل والمواد المستعملة :

نماذج كروية للذرات، عجينة، أعواد ثقاب، نماذج جاهزة لبعض الجزيئات، برمجية ذات الرؤية الثلاثية الأبعاد.

3 - خطوات العمل :

النشاط 1: الفحوم الهيدروجينية المشبعة وغير المشبعة خطية وحلقية.

العائلة	الصيغة الصغرى	الصيغة نصف المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب <i>IUPAC</i>
الألكانات	C_2H_6	CH_3-CH_3		<i>Ethane</i>
	C_3H_8	$CH_3-CH_2-CH_3$		<i>Propane</i>
	C_4H_{10}	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$		<i>Butane</i>
	C_4H_8	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_3-CH-CH_3 \end{array}$		<i>2-méthylpropane</i>

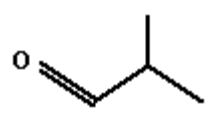
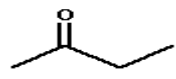
العائلة	الصيغة الصغرى	الصيغة نصف المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب <i>IUPAC</i>
الألكينات	C_2H_4	$CH_2=CH_2$		<i>éthylène</i>
	C_4H_8	$CH_2=CH-CH_2-CH_3$		<i>but-1-ène</i>
	C_4H_8	$CH_3-CH=CH-CH_3$		<i>but-2-ène</i>
	C_4H_8	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_2=C-CH_3 \end{array}$		<i>2-méthyl prop1-ène</i>
	الصيغة الصغرى	الصيغة نصف المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب <i>IUPAC</i>

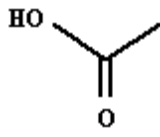
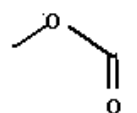
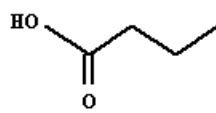
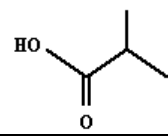
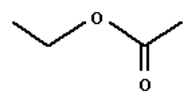
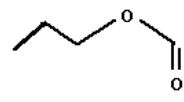
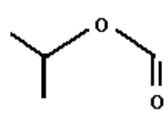
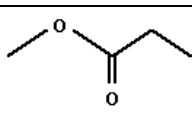
<i>acétylène</i>		$\text{CH}\equiv\text{CH}$	C_2H_2	الأسيتات
<i>pent-1-yne</i>		$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	C_5H_8	
<i>pent-2-yne</i>		$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	C_5H_8	
<i>3-méthylbut-1-yne</i>		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$	C_5H_8	

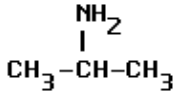
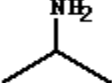
العائلة	الصيغة المجملية	الصيغة نصف المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب IUPAC
	C_6H_6			<i>benzène</i>

النشاط 2: العائلات الأخرى.

العائلة	الصيغة المجملية	الصيغة نصف المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب IUPAC
الكحولات والإثيرات	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$	$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		<i>éthanol</i>
	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		<i>butan-1-ol</i>
	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \end{array}$		<i>butan-2-ol</i>
	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$		<i>2-méthylpropan-1-ol</i>
	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		<i>2-méthylpropan-2-ol</i>

العائلة	الصيغة المجملية	الصيغة المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب IUPAC
الألدهيدات والكيتونات	C_2H_4O	$\begin{array}{c} O \\ \\ H-C-CH_3 \end{array}$		<i>éthanal</i>
	C_4H_8O	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ O \\ \\ H-C-CH-CH_3 \end{array}$		<i>2-méthylpropanal</i>
	C_4H_8O	$CH_3-C(=O)-CH_2-CH_3$		<i>butanone</i>

العائلة	الصيغة المجملية	الصيغة المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب IUPAC
الأحماض الكربوكسيلية والأسترات	$C_2H_4O_2$	$\begin{array}{c} O \\ \\ HO-C-CH_3 \end{array}$		<i>acide éthanoïque</i>
	$C_2H_4O_2$	$H_3C-O-C(=O)-H$		<i>éthanoate de méthyle</i>
	$C_4H_8O_2$	$\begin{array}{c} O \\ \\ HO-C-CH_2-CH_2-CH_3 \end{array}$		<i>acide butanoïque</i>
	$C_4H_8O_2$	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ O \\ \\ HO-C-CH-CH_3 \end{array}$		<i>acide 2-méthylpropanoïque</i>
	$C_4H_8O_2$	$H_3C-CH_2-O-C(=O)-CH_3$		<i>éthanoate d'éthyle</i>
	$C_4H_8O_2$	$H_3C-CH_2-CH_2-O-C(=O)-H$		<i>éthanoate de propyle</i>
	$C_4H_8O_2$	$\begin{array}{c} O \\ \\ H_3C-CH-O-C-H \\ \\ CH_3 \end{array}$		<i>méthanoate de 1-méthyléthyle</i>
	$C_4H_8O_2$	$H_3C-O-C(=O)-CH_2-CH_3$		<i>propanoate de méthyle</i>

العائلة	الصيغة المجملّة	الصيغة المفصلة	الصيغة الطوبولوجية	التسمية حسب IUPAC
الأمينات	C_2H_7N	$H_2N-CH_2-CH_3$		<i>éthanamine</i>
	C_3H_9N	$H_2N-CH_2-CH_2-CH_3$		<i>propane-1-amine</i>
	C_3H_9N			<i>propane-2-amine</i>

ملاحظة: يمكن استعمال برمجيات خاصة لإنجاز هذا العمل التطبيقي.