

آرگینک کیمسٹری

Organic Chemistry

حاصلاتِ تعلیم:

اس سبق کو پڑھنے کے بعد طلباء اس قابل ہوں گے کہ:

- آرگینک مالیکیولز کو بطور سیدھی چین، شاخوں والی چین یا سائیکلک (Cyclic) کے طور پر بیان کریں۔
- بیان کریں کہ سٹرکچرل فارمولا، مالیکیول میں موجود ایٹمز کی ترتیب کو واضح طور پر بیان کرتا ہے۔ بشمول درج ذیل مالیکیولز: $CH_2=CH_2$, CH_3CH_2OH , CH_3COOCH_3
- مالیکیولز کے سٹرکچرل فارمولا لکھیں اور سٹرکچرل فارمولا سے مالیکیولز کی شناخت کریں۔
- ہومولوگس سیریز میں موجود مرکبات کے جنرل فارمولا کی تشریح کریں جن میں الکینز، الکینز، الکوہلز اور کاربوکسلک ایسڈز شامل ہیں۔
- سٹرکچرل آئیٹمز کی تعریف کریں اور بتائیں کہ ایسے کمپائونڈز ہیں جن کے مالیکیولر فارمولا ایک جیسے لیکن سٹرکچرل فارمولا مختلف ہوتے ہیں۔ ان میں درج ذیل کمپائونڈز شامل ہیں:
- C_4H_{10} بطور $CH_3CH_2CH_2CH_3$ اور $CH_3CH(CH_3)CH_3$
- C_4H_8 بطور $CH_3CH_2CH=CH_2$ اور $CH_3CH=CHCH_3$
- فنکشنل گروپ (Functional group) کی ایٹم یا ایٹموں کے گروپ کے طور پر شناخت کریں جو ایک ہومولوگس سیریز کی کیمیائی خصوصیات کا تعین کرتا ہے۔ ہومولوگس سیریز میں، الکوہلز، ایلڈی ہائیڈز، کیٹونز، فینولز، کاربوکسلک ایسڈز، ایمائنز، ایسٹرز اور امائیڈز شامل ہیں۔
- ہومولوگس سیریز کی درج ذیل عمومی خصوصیات تحریر کریں:
 - (الف) ایک ہی فنکشنل گروپ کا ہونا۔
 - (ب) ایک ہی جنرل فارمولا کا ہونا۔
 - (ج) ایک سے دوسرے رکن میں CH_2 گروپ کا فرق۔
 - (د) طبعی خصوصیات میں ایک ہی رجحان کو ظاہر کرنا۔
 - (ه) مشترکہ کیمیائی خصوصیات کا ہونا۔
- بیان کریں کہ سچو ریٹڈ مرکب ایسے مالیکیولز پر مشتمل ہوتا ہے جس میں تمام کاربن ایٹمز کے مابین سنگل بانڈز ہوتے ہیں۔
- بیان کریں کہ ان سچو ریٹڈ مرکب ایسے مالیکیولز پر مشتمل ہوتا ہے جس میں کاربن ایٹمز کے درمیان ایک یا ایک سے زیادہ سنگل بانڈز نہیں ہوتے۔
- ان برانچڈ الکینز (Alkanes)، الکینز (Alkenes)، الکوہلز اور کاربوکسلک ایسڈز کے نام اور فارمولا تحریر کریں۔ بشمول:
 - بیوٹ-1، این، بیوٹ-2، این، پروپین-1، اول، پروپین-2، اول، بیوٹین-1، اول، بیوٹین-2، اول
- ایسے کیمیائی ناموں کے ساتھ موجود مرکب کی قسم بتائیں جس کا اختتام این-این، آئن، اول، یا ایک ایسڈ پر ہوتا ہے یا پھر دیئے گئے مالیکیولر فارمولا، سٹرکچرل فارمولا یا ڈسپلید (displayed) فارمولا کی مدد سے مرکب کی قسم بتائیں۔
- ان برانچڈ الکوہلز اور کاربوکسلک ایسڈز سے بننے والے ان برانچڈ ایسٹرز کے نام بتائیں اور ان کے ظاہری فارمولا لکھیں۔ ایسے ایسٹرز میں کاربن ایٹمز چار سے زیادہ نہیں ہونے چاہئیں۔



ایک آرگینک کمپاؤنڈ میں بنیادی طور پر کاربن ایٹمز ہوتے ہیں جو کہ ایک دوسرے سے اور دوسرے ایلیمینٹس سے کوویلنٹ بانڈز کے ذریعے جڑے ہوتے ہیں۔ کاربن ایٹمز کے علاوہ، آرگینک کمپاؤنڈز کی اکثریت میں ہائڈروجن بھی ہوتی ہے۔ ان کے علاوہ آکسیجن، نائٹروجن، سلفر اور ہیلوجنز بھی ان کمپاؤنڈز میں ہو سکتے ہیں۔ تاریخی طور پر اور روایتوں کے مطابق کچھ کاربن کے کمپاؤنڈز ایسے ہیں جن کا مطالعہ ان آرگینک (Inorganic) کمپاؤنڈز کی طرح کیا جاتا ہے۔ ان میں آکسائیڈز، کاربونیٹس اور ہائڈروجن کاربونیٹس وغیرہ شامل ہیں۔ اس طرح آرگینک کیمسٹری کی تعریف ہم اس طرح کریں گے کہ یہ کیمسٹری کی وہ برانچ ہے جس میں کاربن اور ہائڈروجن سے بنے کمپاؤنڈز یعنی ہائڈروکاربنز اور ان سے حاصل کردہ کمپاؤنڈز کا مطالعہ کیا جاتا ہے۔

21.1 آرگینک کمپاؤنڈز کی درجہ بندی (Classification of Organic Compounds)

دلچسپ معلومات

آرگینک کیمسٹری مخصوص خواص کی حامل نئی مادی اشیا بنانے کے لیے مرکزی کردار ادا کرتی ہے مثال کے طور پر پولیمرز اور ادویات۔

آرگینک کمپاؤنڈز کی تعداد لاکھوں میں ہے۔ عملی طور پر یہ ممکن نہیں ہے کہ ہم انفرادی طور پر ہر کمپاؤنڈ کا مطالعہ کریں۔ اس لیے ان کے مطالعہ میں سہولت کے لیے آرگینک کمپاؤنڈز کی درجہ بندی مختلف گروپس اور سب گروپس (Sub-groups) میں کی گئی ہے۔ ان کی درجہ بندی عمومی طور پر درج ذیل طریقے سے کی جاتی ہے۔

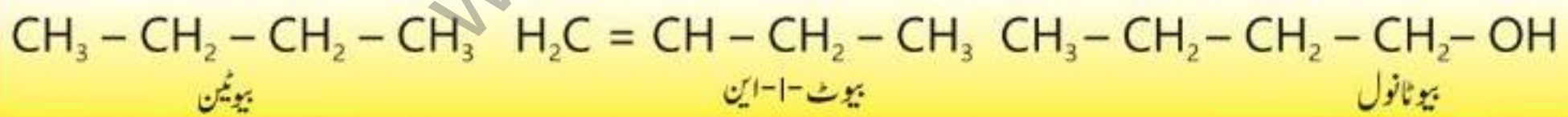
اوپن چین یا اے سائیکلک کمپاؤنڈز (Open Chain or Acyclic Compounds)

کلوزڈ چین یا سائیکلک (یارنگ) کمپاؤنڈز (Closed Chain or Cyclic (Ring) Compounds)

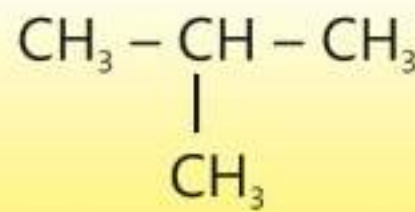
(i) اوپن چین یا اے سائیکلک کمپاؤنڈز

اس قسم کے کمپاؤنڈز میں کاربن ایٹمز ایک چین کی شکل میں منسلک ہوتے ہیں۔ یہ چینز بغیر شاخوں کے یا شاخوں والی دونوں طرح کی ممکن ہیں۔ ان اوپن چین کمپاؤنڈز اور کچھ طرح کے رینگ کمپاؤنڈز کو الیفیٹک (Aliphatic) کمپاؤنڈز بھی کہتے ہیں۔

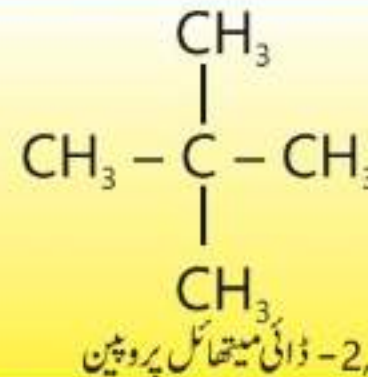
سیدھی چین والے یا بغیر برانچ کے کمپاؤنڈز۔



برانچ والے کمپاؤنڈز



2- میتھائل پروپین



2,2- ڈائی میتھائل پروپین

(ii) کلوزڈ چین والے یا کلوزڈ چین کمپاؤنڈز

ان کمپاؤنڈز میں ایک یا زیادہ کاربن ایٹمز کی کلوزڈ چین یا رینگز (Rings) ہوتے ہیں اس لیے ان کو کلوزڈ چین والے یا رینگ کمپاؤنڈز کہتے ہیں۔





اگر رنگ صرف کاربن ایٹمز سے مل کر بنا ہو تو اسے کاربوسائیکلک (Carbocyclic) کمپاؤنڈز کہیں گے۔ تاہم اگر رنگ میں کاربن ایٹمز کے علاوہ دوسرے ایٹمز بھی شامل ہوں گے تو ان کمپاؤنڈز کو ہیٹروسائیکلک (Heterocyclic) کمپاؤنڈز کہیں گے۔

کاربوسائیکلک کمپاؤنڈز کی ذیل میں درج مزید درجہ بندی کی گئی ہے۔

دلچسپ معلومات

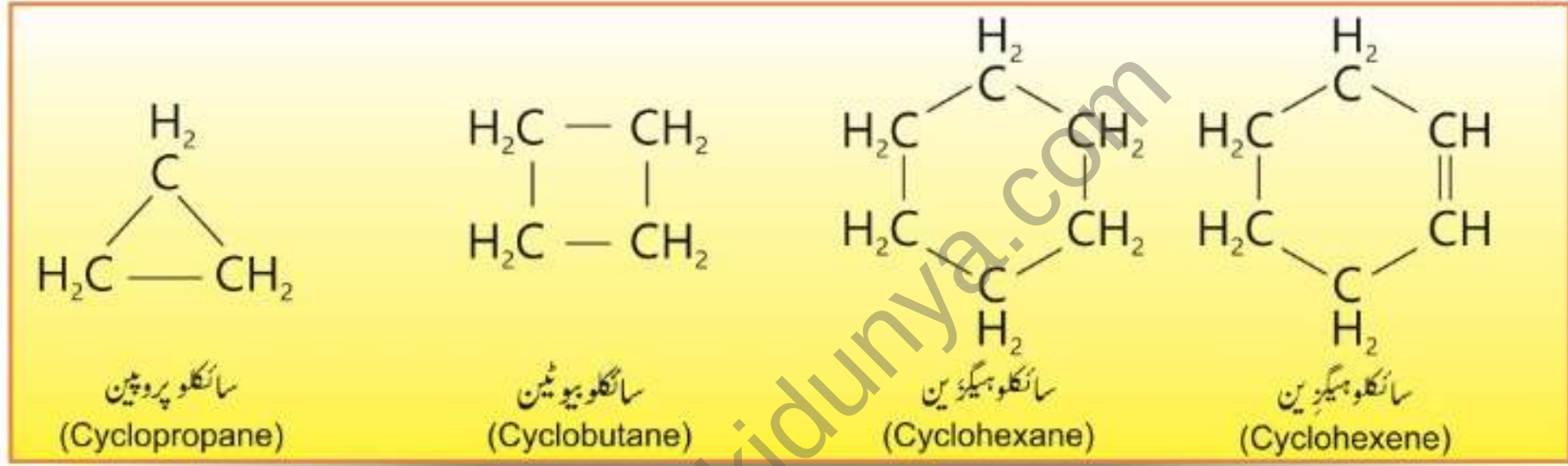
کاربن ایٹم کی چار بانڈز بنانے کی صلاحیت لامحدود قسم کے مالیکیول بناتی ہے جو آرگینک کیمسٹری کو بہت مفید بناتی ہے۔

1- ایلے سائیکلک کمپاؤنڈز (Alicyclic Compounds)

2- ایرومیٹک کمپاؤنڈز (Aromatic Compounds)

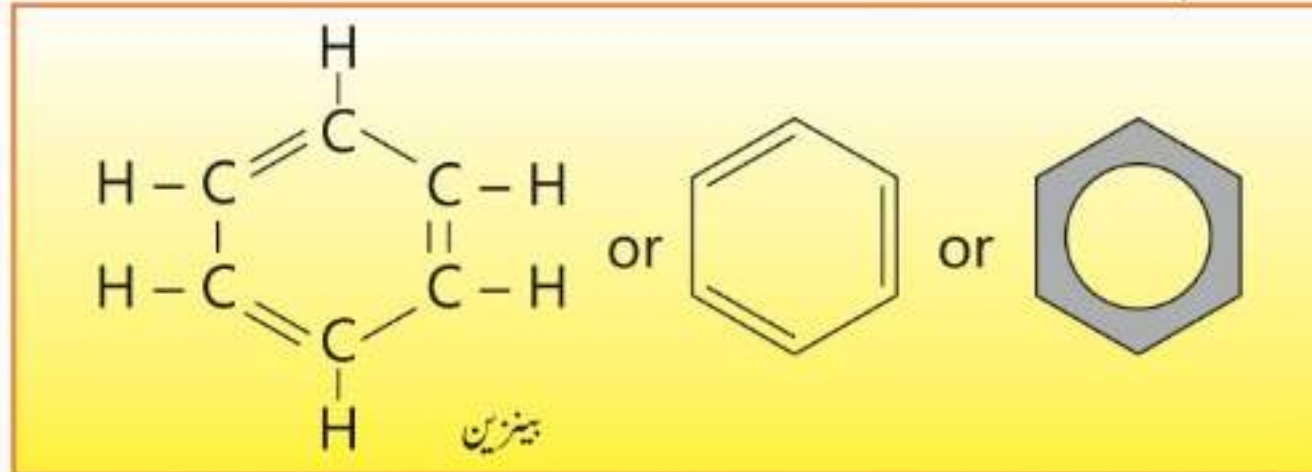
(1) ایلے سائیکلک کمپاؤنڈز (Alicyclic Compounds)

ایسے کاربوسائیکلک کمپاؤنڈز جن میں رنگ تین یا زیادہ کاربن ایٹمز سے بنا ہوا اور وہ ایلے فیٹک کمپاؤنڈز سے مشابہت رکھتے ہوں ان کو ایلے سائیکلک کمپاؤنڈز کا نام دیا گیا ہے۔ سچو ریٹڈ ایلے سائیکلک کمپاؤنڈز کا جنرل فارمولا C_nH_{2n} ہے۔ چند مخصوص ایلے سائیکلک کمپاؤنڈز درج ذیل ہیں۔



(2) ایرومیٹک کمپاؤنڈز (Aromatic Compounds)

ایرومیٹک کمپاؤنڈز بہت سی قسموں کے ہیں۔ ان میں سادہ ترین وہ ہیں جن میں ایک بینزین (Benzene) رنگ ہوتا ہے۔ بینزین رنگ چھ کاربن ایٹمز سے مل کر بنتا ہے جس میں متبادل سنگل اور ڈبل بانڈز (Alternate Single and Double Bonds) ہوتے ہیں۔ عام طور پر ان بانڈز کو ایک دائرے کی شکل میں ظاہر کیا جاتا ہے۔ اس کے علاوہ دوسرے رنگ کمپاؤنڈز جن میں متبادل ڈبل بانڈز موجود ہوں وہ بھی ایرومیٹک کمپاؤنڈز میں شامل کیے جاتے ہیں۔



فوری جانچ 21.1

- 1- سائیکلو ہیکسین (Cyclohexane) اور بینزین (Benzene) میں کیا فرق ہے؟
- 2- ایسے کمپاؤنڈز کی دو مثالیں دیں جن میں کاربن کی چین میں براچ یا براچر ہوں۔





21.2 سٹرکچرل فارمولا (Structural Formula)

کسی کمپاؤنڈ کا سٹرکچرل فارمولا اُس میں موجود ایٹمز اور بانڈز میں پائے جانے والی ترتیب کو ظاہر کرتا ہے۔ یہ فارمولا اس حد تک معلومات فراہم کرتا ہے کہ مالیکیول کی ساخت کا واضح طور پر پتہ چل جائے۔ عام روایت یہ ہے کہ جب مالیکیول میں موجود ایٹمز کی ترتیب ظاہر کی جائے تو سنگل بانڈز کو حذف کر دیتے ہیں اور صرف اہم بانڈز یعنی ڈبل اور ٹریپل بانڈز دکھائے جاتے ہیں۔ نیز ایک جیسے گروپس اور کچھ دوسرے گروپس کو بریکٹ میں ظاہر کرتے ہیں۔

سترکچرل فارمولا کو لکھنے کے کئی طریقے ہیں اور طلباء کو ان سب طریقوں کی پہچان ہونی چاہیے۔

ڈسپلید فارمولا یا مکمل سٹرکچرل فارمولا (Displayed Formula or Full Structural Formula)

یہ فارمولا مالیکیول کی تفصیلی ترتیب ظاہر کرتا ہے جس میں ایٹمز کی نسبتی پوزیشنز (Relative Positions)، ان کی تعداد اور ان کے درمیان پائے جانے والے بانڈز ظاہر کیے جاتے ہیں۔ ایٹمز کے درمیان موجود بانڈز کو چھوٹی لائنوں سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

کنڈینسڈ سٹرکچرل فارمولا (Condensed Structural Formula)

اس فارمولا میں بھی ایٹمز کے درمیان بانڈز کو لائنوں سے ظاہر کیا جاتا ہے لیکن کاربن-کاربن ہائڈروجن بانڈز کو حذف کر لیتے ہیں۔

کمپاؤنڈ	ڈسپلید فارمولا	کنڈینسڈ سٹرکچرل فارمولا
ایٹھین (Ethane)	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
ایٹھین (Ethene)	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} = \text{C} - \text{H} \end{array} $	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$
ایٹھائن (Ethyne)	$ \text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H} $	$\text{HC} \equiv \text{CH}$
پروپین (Propane)	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
بیوٹین (Butane)	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$





کنڈینسڈ سٹرکچرل فارمولا	ڈسپلیڈ فارمولا	کمپاؤنڈ
$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} = & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{H} & & \end{array} $	بیوٹ-1-این (But-1-ene)
$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$	$ \begin{array}{ccccccc} & & & & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} = & \text{C} - & \text{C} + & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{H} & & \end{array} $	بیوٹ-2-این (But-2-ene)
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{O} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{H} & & \end{array} $	ایتھانول (Ethanol)
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{O} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & & & \end{array} $	پروپانول (Propanol)
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{O} & & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & & & \text{H} & & \end{array} $	پروپین-2-اول (Propan-2-ol)
$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ & & \text{O} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ & & \text{H} & & & & & & \end{array} $	بیوٹانول (Butanol)
$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{O} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & & \\ & & & & \text{H} & & & & \end{array} $	بیوٹین-2-اول (Butan-2-ol)
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{O} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{O} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & & & \end{array} $	ایتھنوائک ایسڈ (Ethanoic acid)
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{OH} \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{O} \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{C} - & \text{O} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & \text{H} & & \end{array} $	پروپینوائک ایسڈ (Propanoic acid)
$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3 \end{array} $	$ \begin{array}{ccccccc} & & \text{H} & & \text{O} & & \text{H} \\ & & & & & & \\ \text{H} & - & \text{C} - & \text{C} - & \text{O} - & \text{C} - & \text{H} \\ & & & & & & \\ & & \text{H} & & & & \text{H} \end{array} $	میٹھائل ایتھنوائٹ (Methyl ethanoate)





21.2 فوری جانچ

ہیوٹین-2-اول، ایتھائل ایتھنوائٹ، ہیوٹ-2-این اور پینٹین (Pentane) کے ڈسپلڈ اور کنڈیسنڈ سٹرکچرل فارمولاز لکھیں۔

21.3 ہومولوگس سیریز (Homologous Series)

آرگینک کمپاؤنڈز کی درجہ بندی بطور مختلف فیملیز بھی کی گئی ہے۔ ہر فیملی میں ملتے جلتے آرگینک کمپاؤنڈز موجود ہوتے ہیں جن کی ساخت اور کیمیائی خواص میں مماثلت پائی جاتی ہے۔ ان مختلف فیملیز کو ہومولوگس سیریز کہتے ہیں۔

ہومولوگس سیریز کے خواص (Characteristics of a Homologous Series)

ہومولوگس سیریز میں موجود اراکین کے مشترکہ خواص درج ذیل ہیں۔

- i- ایک ہومولوگس سیریز کے تمام اراکین کو ایک ہی جنرل فارمولا سے ظاہر کیا جاتا ہے۔ مثال کے طور پر الکنیز (Alkanes) جنہیں سچوریٹڈ ہائڈروکاربنز (Saturated Hydrocarbons) بھی کہتے ہیں ان کو C_nH_{2n+2} کے جنرل فارمولا سے ظاہر کرتے ہیں۔ یہاں n اس رکن میں موجود کاربن ایٹمز کی تعداد کو ظاہر کرتا ہے۔ بعض دوسرے ارکان کے جنرل فارمولاز نیچے دیئے گئے ہیں۔

21.3 فوری جانچ

- 1- ایسے کاربوکسلک ایسڈ کا مالیکیولر فارمولا لکھیں جن میں تین کاربن ایٹمز موجود ہوں ($n = 3$)۔
- 2- ایک ایسی الکوحل کا مالیکیولر فارمولا لکھیں جس میں چار کاربن ایٹمز موجود ہوں۔

جنرل فارمولا	ہومولوگس سیریز
C_nH_{2n}	الکنیز (Alkenes)
C_nH_{2n-2}	الکائیز (Alkynes)
$C_nH_{2n+1}OH$	الکوحل (Alcohols)
$C_nH_{2n+1}COOH$	کاربوکسلک ایسڈز (Carboxylic acids)

- ii- ایک ہومولوگس سیریز کے ہر رکن میں آپس میں CH_2 گروپ کا فرق ہوتا ہے اور اس طرح ان کے مالیکیولر ماس میں 14 یونٹس کا فرق ہوتا ہے۔
- iii- ایک ہومولوگس سیریز کے ہر رکن میں ایک جیسا فنکشنل (Functional) گروپ ہوتا ہے۔ مثلاً کاربوکسلک ایسڈ سیریز میں ہر رکن کے پاس $COOH$ فنکشنل گروپ ہوگا۔
- iv- ہومولوگس سیریز کے ہر رکن میں جب ایک ہی فنکشنل گروپ ہوگا تو اس کا نتیجہ یہ نکلے گا کہ سب ارکان کے کیمیائی خواص ایک جیسے ہوں گے۔
- v- ہومولوگس سیریز کے ارکان کے طبعی خواص مثلاً میلنگ پوائنٹ، بوائلنگ پوائنٹ، ڈینسٹی اور حل پذیری مالیکیولر ماسز کے بڑھنے کی وجہ سے آہستہ آہستہ تبدیل ہوتے ہیں۔
- vi- ہومولوگس سیریز کے ارکان کو ملتے جلتے طریقوں سے بنایا جاسکتا ہے۔

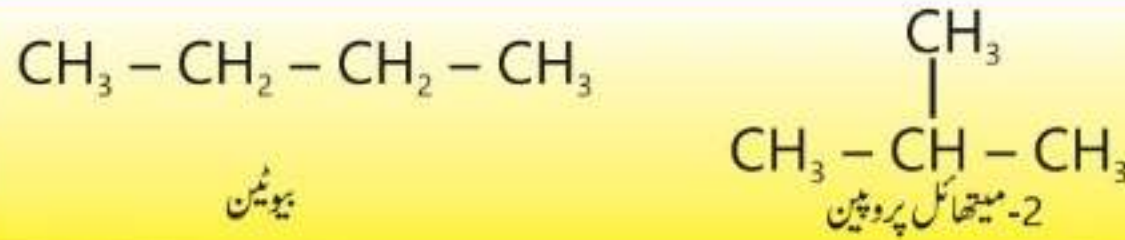
21.4 آئسومیرزم (Isomerism)

ایسے کمپاؤنڈز جن کے مالیکیولر فارمولاز ایک جیسے ہوں لیکن ان کے سٹرکچرل فارمولاز اور خواص میں فرق ہو تو ان کو آئسومرز (Isomers) کہتے ہیں اور اس مظہر کو سٹرکچرل آئسومیرزم (Structural Isomerism) کا نام دیا گیا ہے۔





بیوٹین (C_4H_{10} , Butane) ایک سادہ ترین ہائڈروکاربن ہے جس کے سٹرکچرل آئسومرز موجود ہیں۔ میتھین، اتھین اور پروپین ان سب کو ایک ہی سٹرکچرل فارمولا سے ظاہر کیا جاسکتا ہے اس لیے ان میں سٹرکچرل آئسومیریزم موجود نہیں ہے۔ لیکن اگر ہم بیوٹین یا اس سے بڑے ہائڈروکاربنز کے سٹرکچرل فارمولاز کا مطالعہ کریں تو ہم اس نتیجہ پر پہنچیں گے کہ ان میں موجود ایٹمز کو ایک سے زیادہ طریقوں سے ترتیب دے سکتے ہیں اور ان سب طریقوں میں ان ایٹمز کی ویلنسیز (Valencies) بھی ایک جیسی ہوں گی۔ اس کا مطلب یہ ہے کہ ایک ہی مالیکیولر فارمولا رکھنے والے کمپاؤنڈز میں موجود ایٹمز دو یا اس سے زیادہ طریقے سے ترتیب دیئے جاسکتے ہیں۔ مثال کے طور پر بیوٹین مالیکیول میں موجود ایٹمز ذیل میں درج دو مختلف طریقوں سے ترتیب دیئے جاسکتے ہیں۔



اس حقیقت کو تجربات کی مدد سے ثابت کیا گیا ہے کہ ایک مالیکیولر فارمولا یعنی C_4H_{10} رکھنے والے کمپاؤنڈز دو طرح کے ہیں ان کے فزیکل خواص بھی مختلف ہیں۔

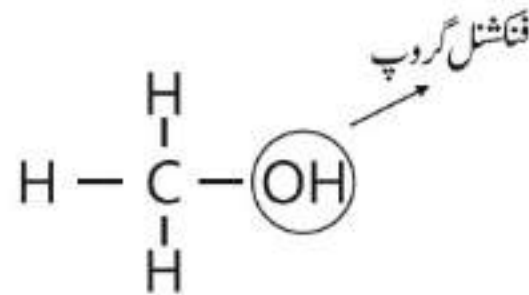
جیسے جیسے سچورینڈ ہائڈروکاربن میں کاربن ایٹمز کی تعداد بڑھتی ہے اس کے ممکن آئسومرز کی تعداد میں تیزی سے اضافہ ہوتا ہے۔ پانچ کاربن رکھنے والی پینٹین (Pentane) کے تین آئسومرز ہیں اور جب ہائڈروکاربن میں کاربن ایٹمز کی تعداد تیس تک پہنچتی ہے تو اس کمپاؤنڈ کے آئسومرز کی تعداد ارب سے زیادہ بڑھ جاتی ہے۔ سٹرکچرل آئسومرز صرف سچورینڈ ہائڈروکاربنز میں ہی موجود نہیں ہیں بلکہ آرگینک کمپاؤنڈز کی ساری ہومولوگس سیریز اور ان سے حاصل کردہ کمپاؤنڈز میں سٹرکچرل آئسومرز موجود ہیں۔

بیوٹین (Butene) کے دو سٹرکچرل آئسومرز ہیں۔



21.5 فنکشنل گروپ (Functional Group)

فنکشنل گروپ ایک ایسا گروپ ہے جس میں موجود ایک ایٹم یا ایٹمز کا گروپ اُس آرگینک کمپاؤنڈ کے خواص کا تعین کرتا ہے۔ مثال کے طور پر الکوحل فیملی سے منسلک خواص کی وجہ اُن میں ہائڈروکسل (Hydroxyl) گروپ ($-OH$) کی موجودگی ہے۔ اس ہائڈروکسل گروپ کو فنکشنل گروپ کہتے ہیں۔

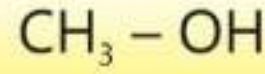


کچھ اہم فنکشنل گروپس کی تفصیل درج ذیل ہے۔

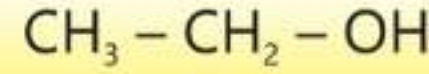
(a) ہائڈروکسل گروپ ($-OH$) (Hydroxyl Group)

یہ گروپ جس فیملی میں موجود ہوتا ہے اُن کو الکوحلز کہتے ہیں۔





میتھانول



ایستھانول

اگر یہی ہائڈروکسل گروپ بینزین (Benzene) رنگ سے منسلک ہو تو اس ہومولوگس سیریز کا نام فینولز (Phenols) ہوگا۔



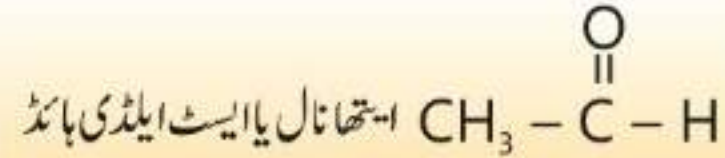
فینول

(b) ایلڈی ہائڈ گروپ (Aldehyde Group) $(-\text{C}(=\text{O})-\text{H})$

یہ گروپ آرگینک کمپاؤنڈز کی ایک ایسی فیملی میں موجود ہے جس کو ایلڈی ہائڈز (Aldehydes) کہتے ہیں۔



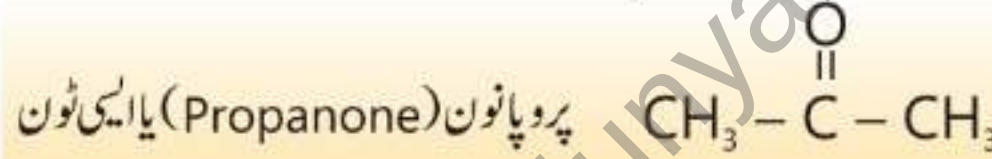
میتھانل یا فارم ایلڈی ہائڈ



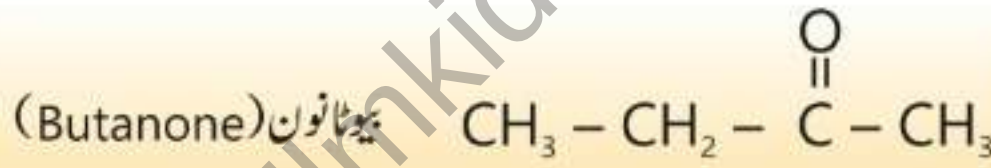
ایستھانل یا ایسٹ ایلڈی ہائڈ

(c) کیٹون گروپ (Ketone Group) $(\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{R})$ where R is an alkyl group

جس ہومولوگس سیریز میں کیٹون فنکشنل گروپ موجود ہے اُس کے ارکان کو کیٹونز (Ketones) کہتے ہیں۔



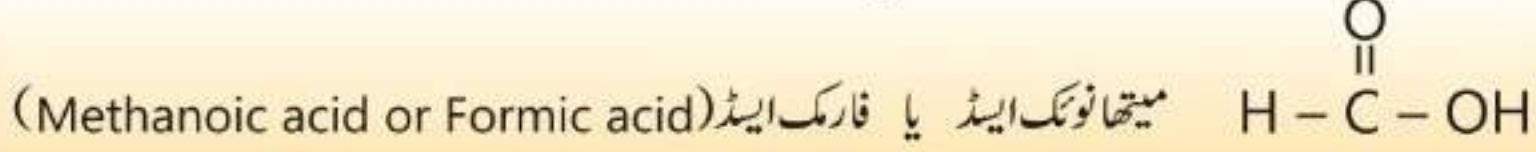
پروپانون (Propanone) یا ایسیٹون



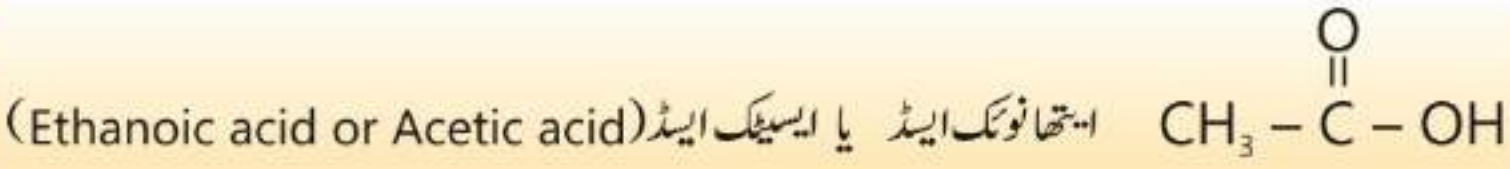
بیوٹانون (Butanone)

(d) کاربوکسل گروپ (Carboxyl Group) $(-\text{C}(=\text{O})-\text{OH})$

یہ گروپ کاربوکسلک ایسڈ ہومولوگس سیریز میں ہوتا ہے۔



میتھانوائک ایسڈ یا فارمک ایسڈ (Methanoic acid or Formic acid)

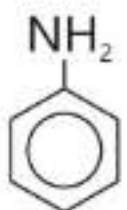


ایستھانوائک ایسڈ یا ایسیٹک ایسڈ (Ethanoic acid or Acetic acid)

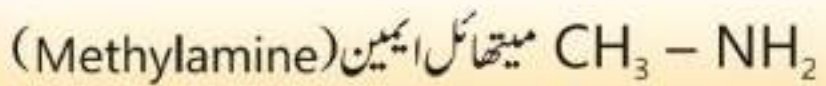
(e) امائنو گروپ (Amino Group) $(-\text{NH}_2)$

یہ گروپ کمپاؤنڈز کی ایسی سیریز میں موجود ہے جن کو ایلی فیٹک ایمنیز (Aliphatic amines) یا ایرومیٹک

ایمنیز (Aromatic amines) کہتے ہیں۔



اینیلین (Aniline)



میتھائل امین (Methylamine)



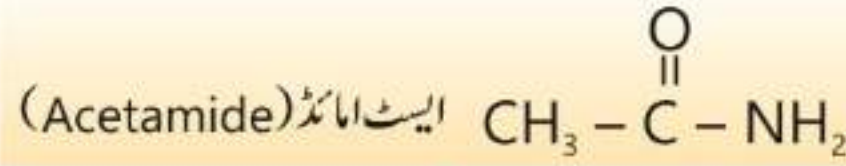
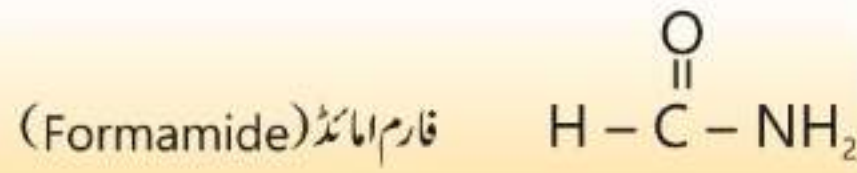
ایستھائل امین (Ethylamine)





(f) امائیڈ گروپ (Amide Group)

یہ گروپ ایسڈ امائیڈ فیملی میں موجود ہے۔



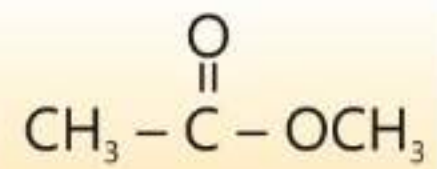
(g) ایسٹر گروپ (Amide Group)

ایسٹر گروپ رکھنے والی فیملی کو کاربوکسلک ایسٹرز (Carboxylic Esters) کہتے ہیں۔

فوری جانچ 21.4

- 1- فینولز (Phenols) الکوحلز (Alcohols) سے کس طرح مختلف ہیں۔
- 2- ایلڈی ہائیڈ (Aldehyde) فنکشنل گروپ اور کیٹون (Ketone) فنکشنل گروپ میں کون سی بات مشترک ہے۔

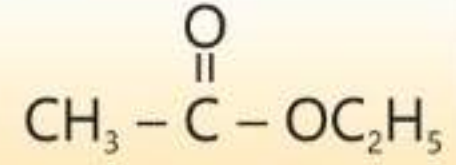
میتھائل ایسٹھنوائٹ



یا میتھائل ایسیٹیٹ

(Ethyl ethanoate or Ethyl acetate)

ایسٹھنوائٹ



یا ایسٹھنوائٹ

(Methyl ethanoate or Methyl acetate)

21.6 آرگینک کمپاؤنڈز کے نام (Naming Organic Compounds)

شروع شروع میں آرگینک کیمیا دانوں نے جو آرگینک کمپاؤنڈز شروع شروع میں آرگینک کیمیا دانوں نے جو آرگینک کمپاؤنڈز بنائے تو جو نام انھوں نے تجویز کیے انھیں کامن یا ٹریویل نام (Common or Trivial Names) کہتے ہیں۔ اکثر استعمال میں آنے والے یہ نام نہ صرف سادہ ہیں بلکہ آسانی سے استعمال میں آجاتے ہیں۔ تاہم جب بہت زیادہ تعداد میں آرگینک کمپاؤنڈز بننا شروع ہو گئے جن میں سے بعض بہت پیچیدہ بھی تھے تو ان سب کو انفرادی طور پر کومن نام دینا ممکن نہ رہا۔ اس مسئلے کو حل کرنے کے لیے انٹرنیشنل یونین آف پور اینڈ ایپلائڈ کیمسٹری (IUPAC) نے آرگینک کمپاؤنڈز کو باقاعدہ نام دینے کا طریقہ نکالا۔ نام دینے کے اس طریقے کو IUPAC نومن کلچر (Nomenclature) کہتے ہیں۔

کاربن ایٹمز کی تعداد	روٹ کا نام
1	میٹھ (Meth-)
2	ایٹھ (Eth-)
3	پروپ (Prop-)
4	بیوٹ (But-)
5	پینٹ (Pent-)
6	ہیکس (Hex-)
7	ہپٹ (Hept-)
8	آکٹ (Oct-)
9	نون (Non-)
10	ڈیک (Dec-)

(i) الکنیز (Alkanes)

ایسے آرگینک کمپاؤنڈز جن میں صرف کاربن اور ہائیڈروجن کے ایٹمز موجود ہوں ان کو ہائیڈروکاربنز کہتے ہیں۔ ایسے ہائیڈروکاربنز جن میں کاربن ایٹم کی چاروں ویلینسیز (Valencies) سنگل بانڈز بنانے کے لیے استعمال ہو چکی ہوں ان کو سیچور ایٹڈ ہائیڈروکاربنز یا





الکینز (Alkanes) کہتے ہیں۔ جبکہ ایسے ہائیڈروکاربنز جن میں کم از کم ایک ڈبل یا ٹریپل بانڈ ہو ان کو ان سچور ایٹڈ (Unsaturated Hydrocarbons) کہتے ہیں۔ سچور ایٹڈ ہائیڈروکاربنز یا الکینز میں ایک یا زیادہ کاربن ایٹمز موجود ہوتے ہیں اور ان میں سیدھی چین یا برانچوں والی چین دونوں ہو سکتی ہیں۔

میتھین (CH_4) سادہ ترین سچور ایٹڈ ہائیڈروکاربن ہے۔

IUPAC سسٹم کے مطابق آرگینک کمپاؤنڈ کے نام کے تین حصے ہیں۔

۱۔ **رُوت (Root):** نام کا یہ حصہ مالیکیول میں موجود کاربن ایٹمز کی سب سے لمبی مسلسل چین (Longer Continuous Chain) میں کاربن ایٹمز کی تعداد بتاتی ہے۔ دس کاربن ایٹمز تک کے مالیکیولز کے رُوتس (Roots) کے نام ٹیبل (21.1) میں دیئے گئے ہیں۔

۲۔ **سفیکس (Suffix):** نام کے اس حصے کو رُوت کے ساتھ رکھا جاتا ہے اور آرگینک کمپاؤنڈ کی فیملی کے بارے میں مطلع کرتا ہے۔

۳۔ **پری فیکس (Prefix):** نام کے اس حصے کو رُوت سے پہلے لکھا جاتا ہے اور یہ اُس گروپ یا اُن گروپس کے بارے میں بتاتا ہے جو سیدھی چین کے ساتھ لگے ہوتے ہیں۔

ٹیبل (21.2) میں چند الکینز کے مالیکیولر فارمولاز ڈسپلید فارمولاز (Displayed Formulas) یا کنڈینسڈ (Condensed) سٹرکچرل فارمولاز دکھائے گئے ہیں۔

ٹیکل 21.2 الکینز کے فارمولاز

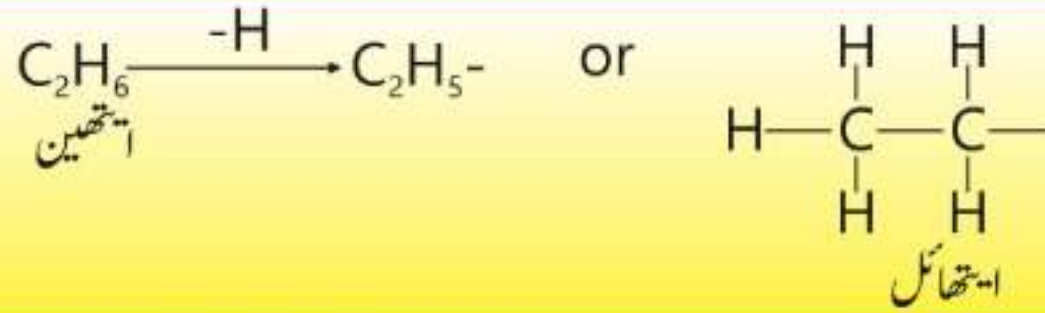
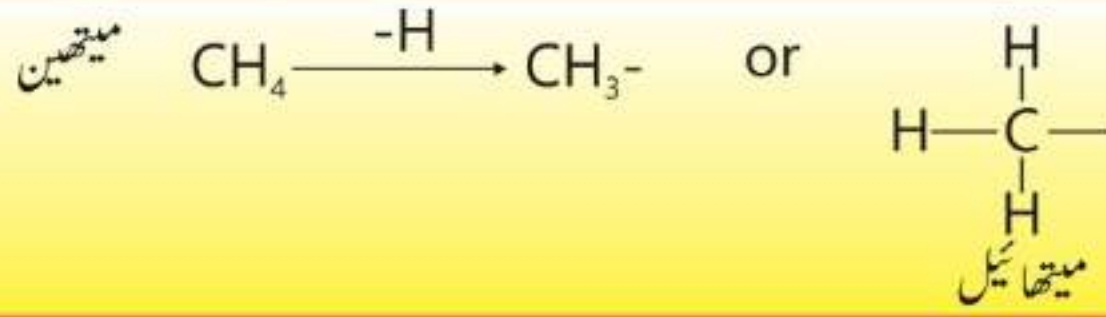
$\begin{array}{c} H \\ \\ H-C-H \\ \\ H \end{array}$	CH_4	میتھین (Methane)
$\begin{array}{c} H & H \\ & \\ H-C & -C-H \\ & \\ H & H \end{array}$	C_2H_6 CH_3-CH_3	ایتھین (Ethane)
$\begin{array}{c} H & H & H \\ & & \\ H-C & -C & -C-H \\ & & \\ H & H & H \end{array}$	C_3H_8 $CH_3-CH_2-CH_3$	پروپین (Propane)
$\begin{array}{c} H & H & H & H \\ & & & \\ H-C & -C & -C & -C-H \\ & & & \\ H & H & H & H \end{array}$	C_4H_{10} $CH_3-(CH_2)_2-CH_3$	بیوٹین (Butane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	C_5H_{12}	پینٹین (Pentane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	C_6H_{14}	ہیکسین (Hexane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	C_7H_{16}	ہپٹین (Heptane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	C_8H_{18}	آکٹین (Octane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	C_9H_{20}	نونین (Nonane)
$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$	$C_{10}H_{22}$	ڈیکین (Decane)





(ii) الکائل گروپ (Alkyl Group)

جب الکلائن کا مالیکیول بہت سے موجود ہائیڈروجن ایٹمز میں سے ایک ایٹم کھودیتا ہے تو الکائل گروپ بنتا ہے۔ مثلاً



عام طور پر الکلائن کو R-H جبکہ الکائل گروپ کو R- سے ظاہر کیا جاتا ہے۔

نام دینے کے IUPAC سسٹم کی وضاحت کے لیے ذیل میں درج کمپاؤنڈ کو نام دیتے ہیں۔



(a) اس کمپاؤنڈ میں موجود سب سے لمبی کاربن کی چین کی نشاندہی کریں۔

(b) اس کمپاؤنڈ کی فیملی کی شناخت کریں۔

اس کمپاؤنڈ میں سب سے لمبی کاربن کی چین میں چار کاربن ایٹمز ہیں اور اس کمپاؤنڈ کا تعلق ہائیڈروکاربنز کی فیملی الکینز کے ساتھ

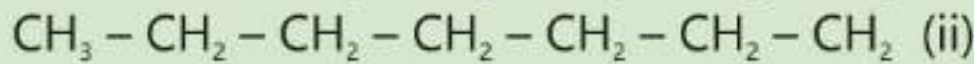
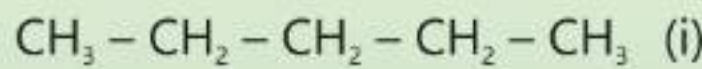
ہے۔ اس لیے اس کا روٹ بیوٹ (But-) اور سفلکس این (ane) ہوگا۔ اس طرح آرگینک کمپاؤنڈ کا نام بیوٹن (Butane) ہوگا۔



سب سے لمبی کاربن کی لڑی بیوٹن (Butane)

21.5 فوری جانچ

IUPAC سسٹم کے مطابق ذیل میں درج کمپاؤنڈز کو نام دیں۔



(iii) الکینز (Alkenes)

ایسے ہائیڈروکاربنز جن میں کم از کم ایک کاربن-کاربن ڈبل بانڈ موجود ہو تو انہیں الکینز کہتے ہیں۔

الکینز کو الکینز کی طرح ہی نام دیئے جاتے ہیں لیکن ان کے لیے سفلکس (Suffix) این-ene استعمال کیا جاتا ہے۔ الکینز کو نام

دینے کے لیے ذیل میں درج نقاط کے مطابق چلیں۔

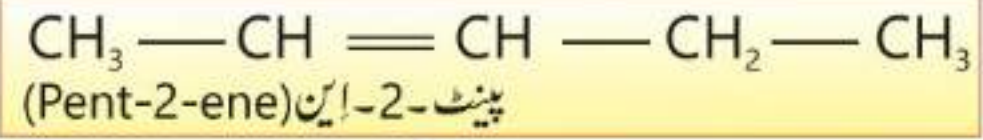
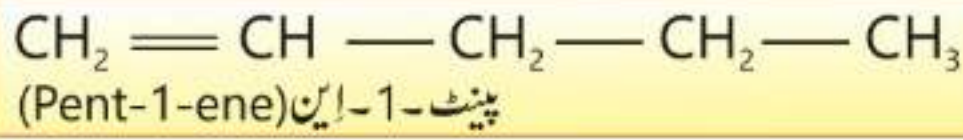
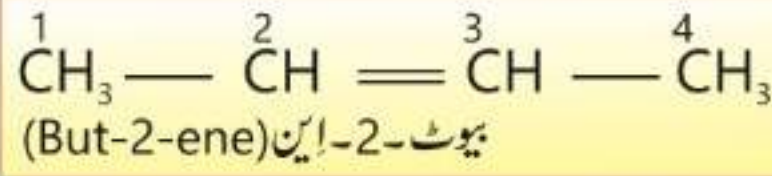
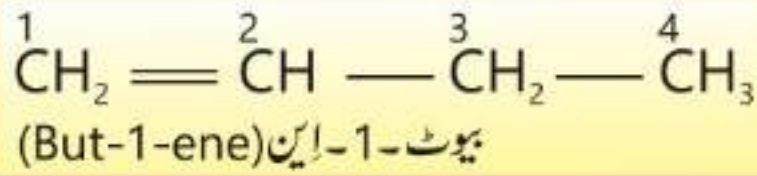
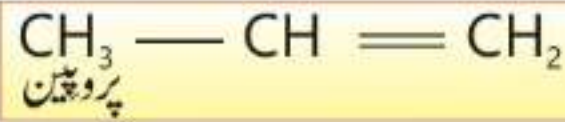
۱۔ کمپاؤنڈ میں موجود سب سے لمبی کاربن ایٹمز کی چین کی شناخت کریں جس میں ڈبل بانڈ سے منسلک دونوں کاربن ایٹمز شامل ہوں۔

۲۔ چین میں موجود کاربن ایٹمز کو اس سرے سے گننا شروع کریں جہاں سے ڈبل بانڈ والی کاربن ایٹم نزدیک ترین ہو۔





الکینز اور ان کے نام



(iv) الکوحل (Alcohols)

الکینز کے مونو ہائڈروکسی ڈیریویٹوز (Monohydroxy Derivatives) کو الکوحل کہتے ہیں۔ الکوحل کا جنرل فارمولا ROH ہے۔ IUPAC سسٹم کے مطابق الکوحل کو نام دینے کے لیے ذیل میں درج قوانین پر عمل کرتے ہیں۔

(i) کاربن ایٹمز کی سب سے لمبی چین کو جس میں وہ کاربن ایٹم بھی شامل ہو جس کے ساتھ ہائڈروآکسل گروپ منسلک ہے بطور پیرنٹ (Parent) ہائڈروکاربن منتخب کیا جاتا ہے۔ اس الکیئن (Alkane) کے آخری حرف (ای) e- کو اول (ol) سے بدل دیتے ہیں۔

(ii) کاربن ایٹمز کی چین میں موجود کاربن ایٹمز کی تعداد کو اس سرے سے گنتے ہیں جہاں سے وہ کاربن ایٹم نزدیک ترین ہو جس کے ساتھ ہائڈروآکسل گروپ لگا ہوا ہے۔

(iii) ہائڈروآکسل گروپ کی پوزیشن کو ظاہر کرنے کے لیے کاربن ایٹم کا نمبر اس کے ساتھ لگاتے ہیں جس کے ساتھ یہ منسلک ہو۔

چند سادہ الکوحل کے نام اور ان کے کنڈینسڈ فارمولا ذیل 21.3 میں دکھائے گئے ہیں۔

$\text{}^3\text{CH}_3 - \text{}^2\text{CH}_2 - \text{}^1\text{CH}_2 - \text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	CH_3OH	الکوحل
پروپائل الکوحل	ایتھائل الکوحل	میتھائل الکوحل	کامن نام
پروپین-1-اول	ایتھانال	میتھانال	IUPAC کے مطابق نام
$\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	$\text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ OH	$\text{}^1\text{CH}_3 - \text{}^2\text{CH}(\text{OH}) - \text{}^3\text{CH}_3$	الکوحل
آئسو بیوٹائل الکوحل	این-بیوٹائل الکوحل	آئسو پروپائل الکوحل	کامن نام
بیوٹین-2-اول	بیوٹین-1-اول	پروپین-2-اول	IUPAC کے مطابق نام

(v) کاربوکسلیک ایسڈز (Carboxylic Acids)

ایسے آرگینک کمپاؤنڈز جن میں کاربوکسل ($-\text{COOH}$) فنکشنل گروپ موجود ہوا نہیں کاربوکسلیک ایسڈز کہتے ہیں۔ ان کو عام طور پر فیٹی ایسڈز (Fatty acids) بھی کہتے ہیں کیونکہ ان میں سے کچھ کاربوکسلیک ایسڈز فیٹس (Fats) یا چربی سے لیے جاتے ہیں۔ ان کا جنرل فارمولا RCOOH ہے۔

کاربوکسلیک ایسڈز کے IUPAC نام ان الکینز سے حاصل کیے جاتے ہیں جن میں اتنے ہی ایٹمز موجود ہوں جتنے کاربوکسلیک





ایسڈز میں پائے جاتے ہیں۔ الکنین (Alkane) کے نام کا آخری حرف ای (e) تبدیل کر کے اونک ایسڈ (Oic acid) لکھ دیتے ہیں۔ کاربوکسلک ایسڈز کے کامن اور IUPAC نام ٹیبل (21.4) میں دکھائے گئے ہیں۔

ٹیبل 21.4 کاربوکسلک ایسڈز کے نام

CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	CH ₃ CH ₂ COOH	CH ₃ COOH	HCOOH	کاربوکسلک ایسڈ
بیوٹائرک ایسڈ	پروپیونک ایسڈ	ایسیٹک ایسڈ	فارمک ایسڈ	کامن نام
بیوٹانوائک ایسڈ	پروپیونک ایسڈ	ایتھانوائک ایسڈ	میتھانوائک ایسڈ	IUPAC نام

دلچسپ معلومات

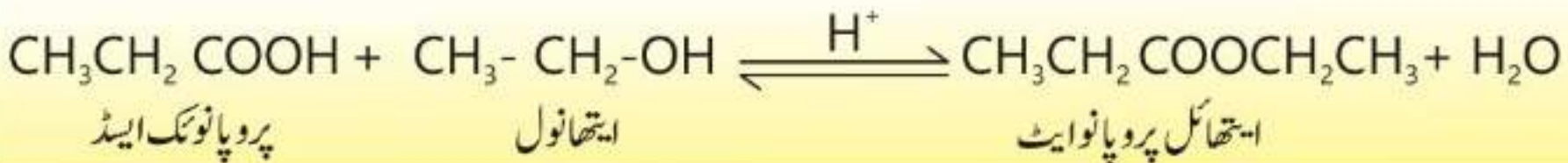
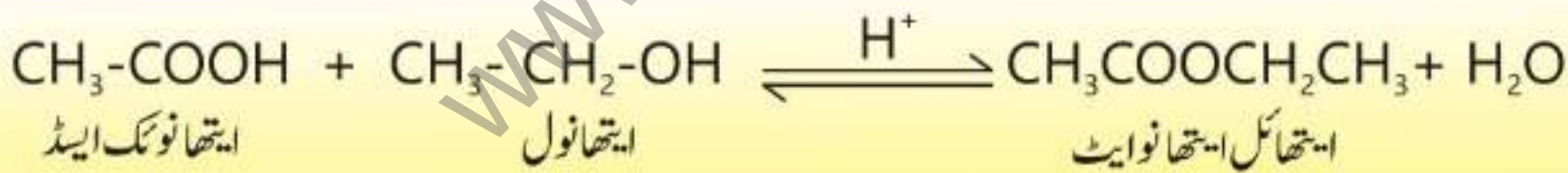
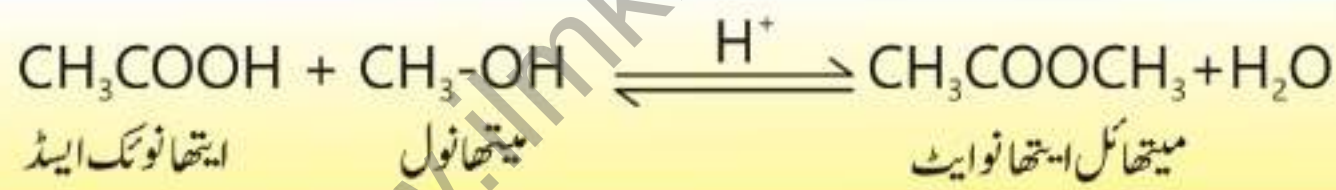


کاربوکسلک ایسڈز کے کامن نام کو ان کے ماخذ کے ساتھ نسبت سے دیا جاتا تھا۔ فارمک ایسڈ کو سب سے پہلے سرخ چیونٹیوں سے حاصل کیا گیا تھا۔ لاطینی زبان میں فارمیکا (Formica) کا مطلب چیونٹی ہے۔ اسی طرح ایسیٹک ایسڈ کو سب سے پہلے سر کے سے حاصل کیا گیا تھا۔ سر کے کو لاطینی زبان میں اسٹیم (Acetum) کہتے ہیں۔

(vi) ایسٹرز (Esters)

ایسٹرز خوشبودار کمپاؤنڈز ہیں۔ عام طور پر انہیں بعض کھانے والے اشیاء کو ذائقہ دار بنانے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ R-COOR ایسٹرز کا جنرل فارمولا ہے۔

ایسٹرز بنانے کے لیے ہم الکوحل کو ایسڈ کیٹالسٹ کی موجودگی میں کاربوکسلک ایسڈ سے ری ایکٹ کرتے ہیں۔



ٹیبل 21.5 ایسٹرز کے کامن اور IUPAC نام

HCOOCH ₂ CH ₃	CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	CH ₃ COOCH ₃	ایسٹرز
ایتھائل فارمیٹ	ایتھائل ایسیٹ	میتھائل ایسیٹ	کامن نام
ایتھائل میتھانوائٹ	ایتھائل ایتھانوائٹ	میتھائل ایتھانوائٹ	IUPAC نام
CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOCH ₃	CH ₃ CH ₂ COOCH ₃	CH ₃ CH ₂ COOC ₂ H ₅	ایسٹرز
میتھائل بیوٹائرٹ	میتھائل پروپائیٹ	ایتھائل پروپائیٹ	کامن نام
میتھائل بیوٹانوائٹ	میتھائل پروپانوائٹ	ایتھائل پروپانوائٹ	IUPAC نام





(v) الکان فیملی کا جنرل فارمولا بتائیں:

(الف) C_nH_{2n} (ب) C_nH_{2n-1} (ج) C_nH_{2n-2} (د) C_nH_{2n-1}

(vi) پانچ کاربن ایٹموں والے سپورینڈ ہائیڈروکاربن کے لیے کتنے سٹرکچرل آئسومرز ہوں گے؟

(الف) 2 (ب) 3 (ج) 4 (د) 5

(vii) مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایسٹریٹھائیٹیل پروپانوائٹ کہلائے گا؟



(viii) الکنیز (Alkenes) میں کونسا فنکشنل گروپ موجود ہوتا ہے؟

(الف) کوئی فنکشنل گروپ نہیں (ب) کاربن-کاربن ٹریپل بانڈ
(ج) کاربن-کاربن ڈبل بانڈ (د) کاربن-کاربن سنگل بانڈ

B مختصر جوابی سوالات:

- 21.1 سپورینڈ اور آن سپورینڈ ہائیڈروکاربنز میں کیا فرق ہے؟
21.2 بیوٹین-2-اول کا سٹرکچرل فارمولا تحریر کریں۔
21.3 میتھائیٹیل امائن کو آرگینک کمپاؤنڈ کیوں کہتے ہیں؟
21.4 میتھائیٹیل میتھانوائٹ کا فارمولا تحریر کریں۔
21.5 سٹرکچرل آئسومرزم کی تعریف کریں۔
21.6 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ کا IUPAC نام تجویز کریں۔
21.7 کاربوکسل گروپ، امائیڈ فنکشنل گروپ اور ایسٹریٹھائیٹیل گروپ میں کیا مشترک ہے؟

C تعمیری فکر پر مبنی سوالات:

- 21.1 ہومولوگس سیریز کے ارکان میں ایک جیسی خصوصیات کیوں ہیں؟
21.2 2-میتھائیٹیل پروپین کی خصوصیات این-بیوٹین سے کس طرح مختلف ہیں، جبکہ دونوں ایک جیسے کاربن ایٹمز پر مشتمل ہیں؟
21.3 پانچ کاربن ایٹمز پر مشتمل سپورینڈ ہائیڈروکاربن کے سٹرکچرل آئسومرز کے سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔
21.4 بیوٹین کے آئسومرز کا سٹرکچرل فارمولا تحریر کریں۔
21.5 ایلڈی ہائیڈ، کیٹون اور کاربوکسلک ایسڈ میں پائے جانے والے فنکشنل گروپ کے درمیان فرق کی وضاحت کریں۔

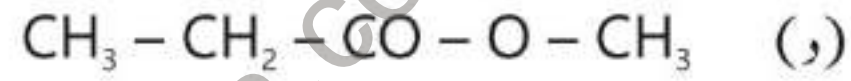
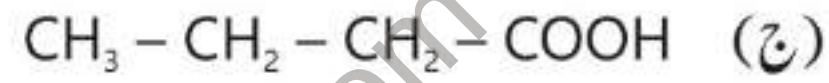
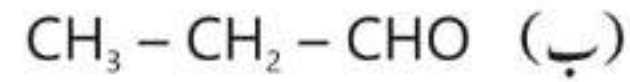
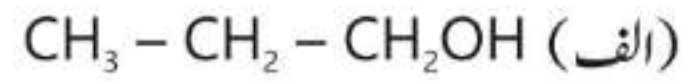




تفصیلی سوالات:

D

- 21.1 آرگینک کمپاؤنڈ کسے کہتے ہیں؟ ان میں موجود کاربن چین کی نوعیت کی بنیاد پر درجہ بندی کیسے کی جاتی ہے؟
- 21.2 مثالیں دے کر سٹرکچرل فارمولا کی وضاحت کریں۔
- 21.3 ہومولوگس سیریز کی پانچ خصوصیات تحریر کریں۔
- 21.4 الکوئل کو نام دینے کے لیے IUPAC اصول بیان کریں۔
- 21.5 درج ذیل کمپاؤنڈز کے نام تحریر کریں۔



www.ilmkidunya.com

