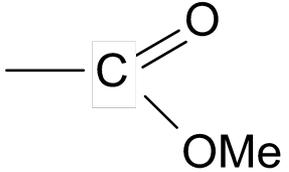
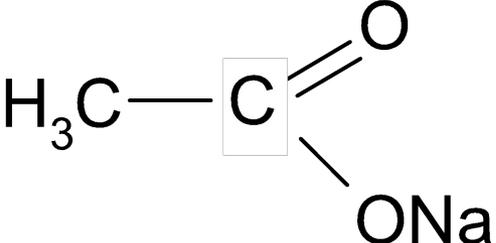
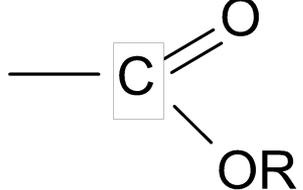
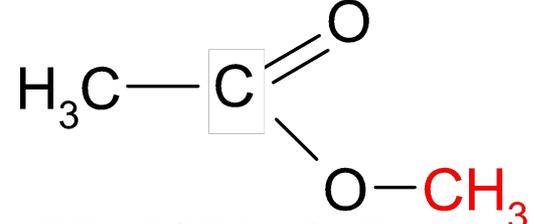
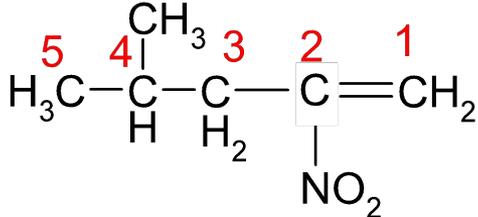


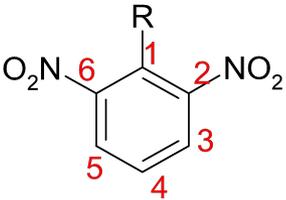
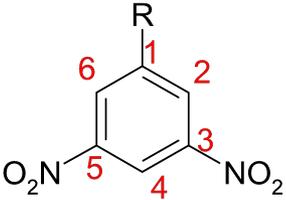
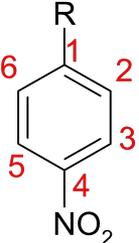
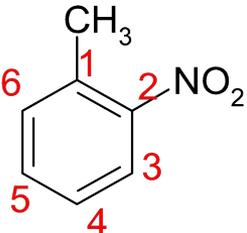
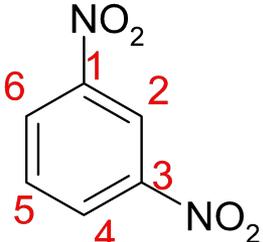
Класс	Функц. группа	Номенклатура	Пример
Карбоновые КИСЛОТЫ	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{—C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$	<p>К названию соответствующего алкана + овая кислота. Нумерацию начинают с функц. группы.</p>	 $\text{H}_3\text{C—C} \begin{array}{l} \parallel \text{O} \\ \backslash \text{OH} \end{array}$ <p>ЭТАНОВАЯ КИСЛОТА (УКСУСНАЯ К-ТА)</p>
		<p>При наличии заместителей: перечисляют в алфавитном порядке с указанием номера-положения заместителя перед названием основной цепи</p>	$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & & & \\ & & & & & & \\ & 4 & 3 & 2 & 1 & & \\ & \text{H}_3\text{C} & \text{—C—} & \text{C—} & \text{C} & \parallel & \text{O} \\ & & & & & \backslash & \\ & & \text{H} & \text{H}_2 & & & \text{OH} \end{array}$ <p>3-МЕТИЛБУТАНОВАЯ КИСЛОТА</p>

ПРОИЗВОДНЫЕ КАРБОНОВЫХ КИСЛОТ:

Класс	Функц. группа	Номенклатура	Пример
Соли	 <p>Me-металл (K, Na)</p>	<p>К названию соответствующего алкана + оат + название металла.</p> <p>Нумерацию начинают с функц. группы.</p>	 <p>ЭТАНОАТ НАТРИЯ (НАТРИЕВАЯ СОЛЬ ЭТАНОВОЙ КИСЛОТЫ) (АЦЕТАТ НАТРИЯ)</p>
ЭФИРЫ	 <p>R-углеводородный радикал (метил, этил...)</p>	<p>Название радикала + название соответствующего алкана + оат</p>	 <p>МЕТИЛЭТАНОАТ (МЕТИЛОВЫЙ ЭФИР ЭТАНОВОЙ КИСЛОТЫ) (МЕТИЛАЦЕТАТ)</p>

АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Класс	Функц. группа	Номенклатура	Пример
Нитросоединения	-NO_2 НИТРОГРУППА	Указывается как <u>заместитель</u> (алфавит. порядок) перед названием основной цепи с указанием номера – положения заместителя (при необходимости)	$\text{H}_3\text{C}-\text{NO}_2$ НИТРОМЕТАН  4-МЕТИЛ-2-НИТРОПЕНТЕН-1

Класс	Функц. группа	Номенклатура	Пример
Ароматические нитросоединения	-NO_2 НИТРОГРУППА и ароматический радикал	  	 

ОРТО-
1,2-
1,6-

МЕТА-
1,3-
1,5-

ПАРА-
1,4-

ОРТО-
НИТРОМЕТИЛБЕНЗОЛ
(**ОРТО-**НИТРОТОЛУОЛ)

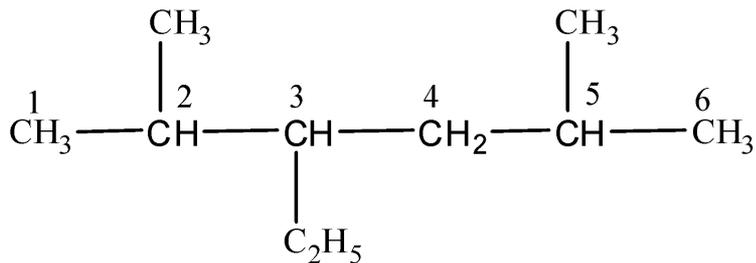
МЕТА-
ДИНИТРОБЕНЗОЛ

Умножающие приставки:

X 2 ди-
X 3 три-
X 4 тетра-
X 5 пента-

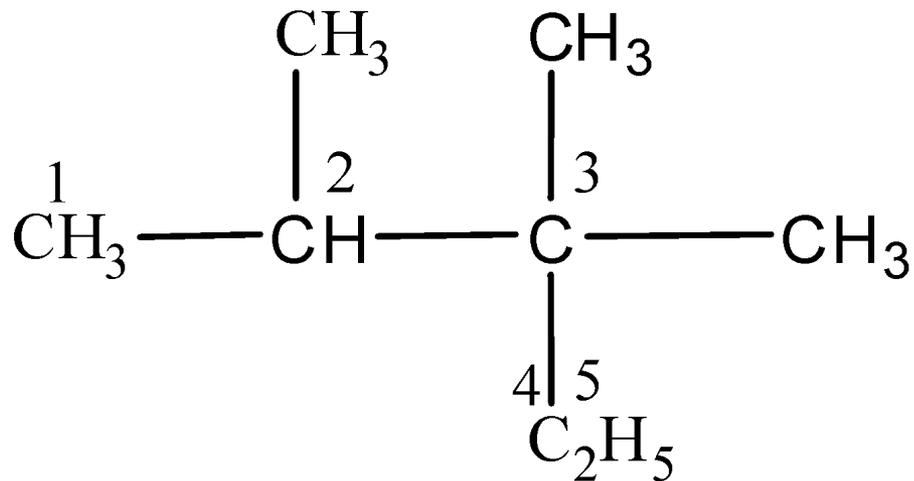
X 6 гекса-
X 7 гепта-
X 8 окта-
X 9 нано-

Класс	Функц. группа	Номенклатура	Пример
<ul style="list-style-type: none"> Амины Первичные 	-NH_2 Амино-группа	Указывается как <u>заместитель</u> (алфавит. порядок) перед названием основной цепи с номером – положение заместителя	$\begin{array}{ccccccc} & & 3 & & 2 & & 1 \\ & & \text{H}_3\text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{NH}_2 \\ & & & & \text{H}_2 & & \text{H}_2 & & \end{array}$ <p>1-АМИНОПРОПАН</p>
		Название углеводородного радикала + слово амин	ПРОПИЛАМИН
<ul style="list-style-type: none"> Вторичные 	$\begin{array}{c} \diagdown \\ \text{NH} \\ \diagup \end{array}$	В алфавитном порядке перечисляют названия углеводородных радикалов + слово амин	$\begin{array}{ccccccc} & & 3 & & 2 & & 1 & & 1 \\ & & \text{H}_3\text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{N} & - & \text{CH}_3 \\ & & & & \text{H}_2 & & \text{H}_2 & & \text{H} & & \end{array}$ <p>МЕТИЛПРОПИЛАМИН</p>
<ul style="list-style-type: none"> Третичные 	$\begin{array}{c} \diagdown \\ \text{N} \\ \diagup \end{array}$		$\begin{array}{ccccccc} & & 3 & & 2 & & 1 & & 1 \\ & & \text{H}_3\text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{N} & - & \text{CH}_3 \\ & & & & \text{H}_2 & & \text{H}_2 & & & & \\ & & & & & & & & \text{CH}_3 & & \end{array}$ <p>ДИМЕТИЛПРОПИЛАМИН</p>



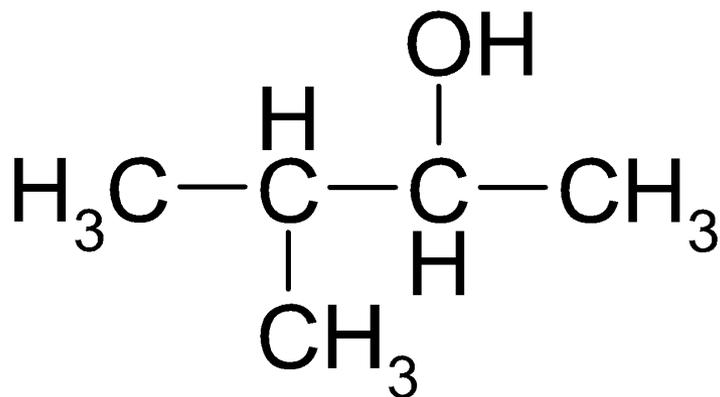
2,5-диметил-3-этилгексан

Данное соединение является алифатическим углеводородом, атомы углерода в котором соединены одной связью – это **алкан**. Т.к. в алканах нет функциональных групп, необходимо выбрать самую длинную углеродную цепочку и пронумеровать атомы углерода так, чтобы заместители имели наименьший номер. Поэтому нумерация идет слева на право. Теперь необходимо перечислить заместители в алфавитном порядке, присваивая им номер атома углерода, с которым они связаны.



Класс: **алкан**

2,3,3-триметилпентан



Класс: **спирты**

3-метилбутанол-2

