Химический турнир

«Незнающие пусть научатся, а знающие вспомнят еще раз»

Античный афоризм

I тур

_	

Теория	<u>10</u>	20	30	40
химического				
строения				
Непредельные	10	20	30	40
углеводороды				
Ароматические	10	20	30	40
углеводороды				

 Как называется порядок соединения атомов в молекуле?

Кто является автором теории химического строения?

Чем отличаются друг от друга изомеры?

• <u>Какие вещества</u> называются гомологами?

Что произойдет, если
через раствор
перманганата калия
пропустить ацетилен?

К какому типу относится <u>Данная реакция</u> $CH_{2} = CH_{2} + H_{2} \square CH_{3} - CH_{3}$ CH_{3}

 Чем по отношению друг к другу являются вещества $CH_2 = CH - CH = CH_2$ $CH_3 - C \equiv C - CH_3$

Как можно доказать непредельность растительного масла?

В каких положениях
замещаются атомы
водорода у гомологов
бензола?

 В 1866году немецкий химик Фридрих Август Кекуле предложил свою знаменитую формулу. Кекуле объяснил свой успех в установлении формулы лишь «игрой воображения». Её картина возникла у него перед глазами во время размышлений перед камином: он увидел змею, кусающую свой хвост. О каком веществе идет речь?

Для чего в бензин добавляют ароматические углеводороды?

 Какое из предложенных веществ является пищевым консервантом:

 $\frac{C_6H_5CH_3-\text{толуол;}}{C_6H_5COOH-\text{бензойная}}$ $\frac{KUCЛОТа;}{C_6H_5OH_-\text{фенол}}$

Птур



Природные				
источники	20	40	60	20
углеводородов	<u>20</u>	40	0	<u>00</u>
Применение				
органических	20	40	60	<u>0</u> 0
веществ	<u>20</u>	<u>40</u>	<u>60</u>	<u>80</u>
Они содержат				
кислород	20	40	60	00
	20	40	<u>00</u>	<u>0U</u>

 Природный газ, болотный газ, рудничный газ, биогаз <u> – какое простейшее</u> органическое вещество их объединяет?

 Эту фракцию нефти, получаемую при первичной переработке, без преувеличения можно назвать «небесной».

• Этот способ переработки нефти Владимир Григорьевич Шухов изобрел в 1890 году, опередив на 20 лет Америку, где патент на подобное производство появился только в 1912

<u> Эта смесь на основе нефти была изобретена в</u> <u>660-х годах греком Каллиником и впервые была</u> использована в 674 году при осаде <u>Константинополя. В 941году с ее помощью был</u> уничтожен флот великого князя Киевского <u>Игоря, прибывший в Константинополь-Царьград</u> <u>ва данью. До 15 века н. э. в морских сражениях и</u> при осаде крепостей применялась эта смесь, <u>несмотря на её запрещение в 1139 году 2-м</u> оружия». Назовите эту смесь.

 Этот алкин применяют и для того чтобы разрезать металл, и в производстве уксусной кислоты.

Согласно легенде, это вещество случайно было открыто арабским алхимиком. В настоящее время у этого кислородсодержащего вещества очень широкое применение: технический растворитель, основа многих лекарств и парфюмерных композиций, оно <u>необходимо и медсестре, и кондитеру да и</u> продавцы с ним сталкиваются.

 Шотландский химик Чарльз Макинтош случайно залил свой плащ раствором некоего вещества. Другой бы на его месте расстроился, так как одежда была испорчена. Но он был настоящий химик, и благодаря этой случайности изобрел непромокаемый плащ, названный по его имени - макинтош.

Какое вещество содержалось в растворе?

В технике широко используются растворы этиленгликоля с концентрацией 52,6% и 66%, замерзающие при температуре -40°С и -60°С соответственно. В каком качестве они используются?

 Какое растение содержит муравьиную кислоту?

• Соль этой кислоты-«свинцовый сахар» смертельно опасна. Без самой кислоты нам не обойтись, особенно при консервировании овощей

• Это вещество вызывает свертывание белка, поэтому без него не обходится приготовление анатомических препаратов. Без него не получить и высокопрочных пластмасс.

• При помощи какой реакции обыкновенную колбу можно превратить ёлочное украшение?

III тур

История открытий

Великие имена

Химическая технология

История открытий

• Этим своим открытием Чарльз Гудьир вошел в историю химии, хотя и не был в ней сведущ. То ли с досады, то ли по наитию он запустил однажды комком каучука в горячую плиту.

Какое вещество и какой процесс были открыты?

Великие имена

<u> Этот выдающийся российский химик – органик</u> был основателем собственной научной школы. Поступив в 1856 году на юридический факультет Казанского университета, он под профессора Бутлерова, МОЛОДОГО посвятить свою жизнь химии. Развивая теорию строения химического исследовал взаимное влияние атомов <u>фрганических соединениях и установил</u> закономерностей (в т. ч. правило, названное его <u>именем, 1869).</u>

Химическая технология

В романе И.Ильфа и Е.Петрова есть такой эпизод: встретив по пути в город Черноморск туристов из Чикаго, Остап Бендер продает им рецепт самогона.

«Сейчас же продиктую, то есть сейчас же по получении денег. Какой угодно: картофельный, пшеничный, абрикосовый, ячменный, из тутовых ягод, из гречневой каши. Даже из обыкновенной табуретки можно гнать самогон. Некоторые любят табуретовку…»

Дайте химическое название способа производства «табуретовки»