**Технологическая карта урока**

**Преподаватель:** Мартиросян Анна Сергеевна

**Учебный предмет:** Химия

**Группа:** 1ТХ-1

**Тема урока:** Строение и классификация спиртов

**Тип урока:** комбинированный урок

**Цель:** изучить строение и классификацию спиртов

**Требования к результатам освоения:**

**Предметные:**

* сформированность представлений: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;
* владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия, закономерности, символический язык химии, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших органических веществ в быту и практической деятельности человека;
* составлять формулы органических веществ и объяснять их смысл;
* владение основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение);
* сформированность умения анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников;
* сформированность умений устанавливать принадлежность изученных органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и свойства.

**Метапредметные:**

* самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать ее всесторонне;
* формирование научного типа мышления, владение научной терминологией, ключевыми понятиями и методами;
* владеть навыками получения информации из источников разных типов, самостоятельно осуществлять поиск, анализ, систематизацию и интерпретацию информации различных видов и форм представления;
* владеть различными способами общения и взаимодействия; аргументированно вести диалог, уметь смягчать конфликтные ситуации;
* развернуто и логично излагать свою точку зрения с использованием языковых средств; использовать приемы рефлексии для оценки ситуации, выбора верного решения;
* принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности; признавать свое право и право других людей на ошибки.

**Личностные:**

* готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;
* осознание ценности научной деятельности, готовность осуществлять проектную и исследовательскую деятельность индивидуально и в группе;
* сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, способствующего осознанию своего места в поликультурном мире.

**Оборудование/средства обучения:** проектор, компьютер, презентация “Строение и классификация спиртов”

**Реактивы и материалы:** этиловый спирт, раствор яичного белка, чистая вода, сульфат меди (II), гидроксид натрия, глицерин, штатив с пробирками, спиртовка, лучина, спички, фарфоровая чашка.

**Основные понятия (термины):** спирты, гидроксильная группа, классификация спиртов, суффикс “ол”.

**Литература:**

1. Гаршин, А, П Общая и неорганическая химия в схемах, рисунках, таблицах, химических реакциях: Учебное пособие / АП Гаршин. - СПб.: Питер, 2018. - 128 c.
2. 1 Еремин В. В. Химия. 10 класс. Углубленный уровень / В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, В.И., Теренин, А.А. Дроздов, В.В. Лунин. – 2-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2015

**Ход урока**

| **Этапы урока**(наименование этапа, хронометраж времени) | **Деятельность преподавателя** | **Деятельность обучающихся** |
| --- | --- | --- |
| Осуществляемые действия | **Познавательная** | **Коммуникативная** | **Регулятивная** |
| Осуществляемые действия | Формируемые способы деятельности | Осуществляемые действия | Формируемые способы деятельности | Осуществляемые действия | Формируемые способы деятельности |
| **Этап 1.** Организационный1-2 минуты | Приветствует студентов на занятии. Организовывает внимание и проверяет готовность учащихся.Сообщает систему оценивания на уроке - верный ответ = 1 жетонВ конце урока будут по количеству жетонов выставлены оценки. (Слайд 1) Для успешной работы я предлагаю следующие правила: - правило поднятой руки; - уважаем мнение другого; - не критикуем; - говорит один; - говорим кратко, не повторяя сказанного | Отвечают на приветствие учителя  | Выделение существенной информации из слов учителя | Взаимодействуют с учителем | Слушают учителя  | Целеполагание | Умение настраиваться на занятие |
| **Этап 2.**Актуализация знаний7-8 минут | Осуществляет проверку домашнего задания по следующим пунктам: 1. Блиц опрос (5 человек)
2. Название и построение формул по карточкам (5 человек)
3. Тест (5 человек)

(Приложение 1)(Слайд 2) | Отвечают на вопросы учителя.Выполняют задания и тест  | Выделение существенной информации из слов учителя. Компетенция обучающихся в области химии | Взаимодействуют с учителем | Слушают учителя и товарищей, построение понятных для собеседника высказываний | Контроль правильности ответов обучающихсяРазвитие регуляции учебной деятельности. | Умение слушать в соответствие с целевой установкой. Принятие и сохранение учебной цели и задачи. Уточнение и дополнение высказываний обучающихся |
| **Этап 3.**Постановка цели и задач урока. Мотивация учебной деятельности обучающихся.3 минут | Проводит мозговой штурм и ставит проблемный вопрос: «в Россию впервые вещество попало в 1386 году, под названием «аква вита». Естественный продукт брожения органических продуктов. Его растительный напиток был известен человечеству с глубокой древности. Используется в различных отраслях промышленности и в качестве наружного антисептика. Широко используется в кулинарии, при выпечке кондитерских изделий, производстве шоколада и пр. Токсичен. Хорошо горит. Посмотрите на предметы на столе, как вы думаете о чем идет речь?»Слушает ответы обучающихся.«Многие думают, что эти вещества имеют узкую сферу применения из-за простого строения молекулы. На самом деле это не так. Сегодня мы с вами изучим подробно этот класс соединений в частности: строение, название и изомерию. Урок пройдет в особой форме, предлагаю со мной путешествовать по станциям, цель путешествия изучить класс органических соединений «Спирты» и их строение. Первой будет «Станция историческая»(Слайд 3-4)  | Отвечают на вопросы учителя. Делают выводы | Компетенция обучающихся в области химии | Взаимодействуют с учителем | Слушают учителя | Развитие регуляции учебной деятельности.Контроль правильности ответов обучающихся | Регуляция учебной деятельности.Умение слушать в соответствие с целевой установкой |
| **Этап 4.**Первичное усвоение новых знаний20 минут | «Станция историческая»: заслушивает доклад студента.«Итак, нам стало известно, что спирты впервые синтезировали из вина, но исторически мало кто задумывался о спиртах как о классе органических соединений, о их строении и видах. Даже Шарль Жерар открыл гомологическую разность, не зная строения пропилового спирта, а о его строении мы можем узнать на следующей станции»(Слайд 5-8)«Станция информационная» Объясняет общую формулу, изомерию, алгорим названия, изомерию, физические свойства спиртов (Приложение 2)(Слайд 9-14) | Слушают доклад и анализируют его Записывают общую формулу, изомерию, алгорим названия, изомерию, физические свойства спиртов | Выделение существенной информации. Логические умозаключения.Осознанно и произвольно строят речевое высказывание в устной форме. Умение формулировать вопросы | Участвуют в обсуждении содержания материала во фронтальном режиме | Слушание учителя и товарищей, построение понятных для собеседника высказываний | Контроль правильности ответов обучающихся.Самоконтроль и взаимоконтроль выполнения задания  | Умение слушать в соответствие с целевой установкой. Планировать свои действия. Корректировать свои действия. Принятие и сохранение учебной цели и задачи. Уточнение и дополнение высказываний обучающихся |
| **Этап 5.**Первичная проверка понимания5 минут | «Станция познавательная»Предлагаю вам посмотреть опыты (Приложение 3)1. Горение этанола2. Действие спиртов на белок3. Получение глицерата медиПосле каждого химического опыта задаю вопросы: К опыту №1* Почему во второй пробирке получился осадок?
* Как можно описать влияние спирта (алкоголя) на белок?

К опыту №2* До каких веществ горят органические вещества, в данном случае спирты?
* Как можно использовать этот процесс?

К опыту №3* Что наблюдаете?
* Как называется тип такой реакции?

Заслушивает ответы и корректирует их, за правильные ответы дает жетоны. (Слайд 15-17) | Слушают учителяНаблюдают за экспериментом Задают вопросы Анализируют связь эксперимента с пройденным материалом  | Формирование исследовательских действий, исследовательской культуры, умения наблюдать, делать выводы.Осознанно и произвольно строят речевое высказывание в устной форме | Взаимодействуют с учителем  | Понимать на слух ответы обучающихся, уметь формулировать собственное мнение и позицию, уметь использовать речь для регулирования своего действия | Контроль правильности ответов обучающихся.Самоконтроль понимания вопросов и знания правильных ответов | Умение слушать в соответствие с целевой установкой. Принятие и сохранение учебной цели и задачи. Уточнение и дополнение высказываний обучающихся |
| **Этап 6.** Первичное закрепление и контроль усвоения, обсуждение ошибок и их коррекция5 минут | «Станция закрепительная»Предлагаю задания (Приложение 4): 1) Викторина (ответы на вопросы)2) Цифровой диктант (1 верно, 0 неверно)3) Ассоциации с темой (нужно назвать слова-ассоциации с пройденной темой за минуту, кто назовет последнее слово получает жетон)Подводит итоги.Задает проблемный вопрос: итак, снова посмотрите на предметы на столе, как вы думаете о чем идет речь? Анализирует количество жетонов у студентов и выставляет оценки за урок.(Слайд 19-22) | Слушают учителя Отвечают на вопросы | Осознанно и произвольно строят речевое высказывание в устной форме. | Участвуют в обсуждении содержания урока во фронтальном режиме | Понимать на слух ответы обучающихся, уметь формулировать собственное мнение и позицию | Контроль правильности ответов обучающихся | Умение слушать в соответствие с целевой установкой. Уточнение и дополнение высказываний  |
| **Этап 7.**Рефлексия (подведение итогов урока)1 минута | Предлагает провести рефлексию: нарисовать батарейку с тремя секциями: 3 секции - «Я на уроке был (а) активным, мне было все понятно и доступно»2 секции - «Мне что-то мешало быть активным, но в теме было все доступно и понятно»1 секции - «Я был (а) не активным, потому что ничего не понял (а) в теме»(Слайд 23) | Рефлексируют | Умение делать выводы | Взаимодействуют с учителем | Уметь формулировать собственное мнение | Саморегуляция эмоциональных и функциональных состояний | Саморегуляция |
| **Этап 8.** Информация о домашнем задании, инструктаж по его выполнению1 минута | Задает домашнее задание. 1. Написать гомологический ряд спиртов до 10 углерода2. Построить изомеры по всем типам изомерии и назвать их для пентанола. (Слайд 24) | Слушают учителя и записывают домашнее задание в тетради | Выделение существенной информации из слов учителя | Выделение существенной информации из слов учителя | Слушают учителя  | Развитие регуляции учебной деятельности | Регуляция учебной деятельности |

**Приложения**

Приложение 1

*Блиц - опрос*

* Что такое углеводороды?
* Какая особенность есть в формулах алкенов и алкинов?
* Какой суффикс характерный для алкенов и алкадиенов? Почему такая разница?
* Как называется простейший представитель ароматических углеводородов?
* Что такое качественная реакция?
* Что такое гомологи и изомеры?
* Напишите структурную формулу 2-метилбензол
* Где применяются продукты нефтепереработки?

*Карточки “Формулы органических веществ”*

| **Карточка №1**1. Построить формулу 2,5-диметилгексин-32. Постройте один изомер к бутан | **Карточка №5**1. Построить формулу 3-метилбутен-12. Постройте один изомер к пентен-1 |
| --- | --- |
| **Карточка №2** 1. Построить формулу 2,5-диметилгексан2. Постройте один изомер к бутен-1 |
| **Карточка №3**1. Построить формулу 3-метилпентин-22. Постройте один изомер бутин-1 |
| **Карточка №4**1. Построить формулу 4-метилпентин-2 2. Постройте один изомер к пентан |

*Тест*

| **Вариант 1** | **Вариант 2** |
| --- | --- |
| 1. Двойные связи характерны для: а. Алканов б. Алкенов в. Алкинов г. Алкадиенов2. Oбщая формула алкинов:а. СnН2n-2б. СnH2n+2в. СnН2n г. СnН2n-63. Гомологом пентена является:а. гексен б. пропанв. бутинг. бензол4. Укажите вещество являющееся изомером 2,3- диметилпентана:а. пентанб. 3-метилпентанв. 2-метил-4-изопропилгептанг. 2,2,3-триметилбутан5. Укажите молекулярную массу гексанаа. 72б. 74в. 70г. 86 | 1. Две двойные связи характерны для: а. Алканов б. Алкенов в. Алкинов г. Алкадиенов2. Oбщая формула алканов:а. СnН2n-2б. СnH2n+2в. СnН2n г. СnН2n-63. Гомологом пентана является:а. гексен б. пропанв. бутинг. бензол4. Укажите вещество являющееся изомером 2-метилпентана:а. пентанб. гексанв. 2-метил-4-изопропилгептанг. 2.2.3-триметилбутан5. Укажите молекулярную массу пентанаа. 72б. 74в. 70г. 86 |
| Ответы: 1 - б2 - а3 - а4 - г5 - г | Ответы: 1 - г2 - б3 - б4 - б5 - а |

*Приложение 2*

**Классификация спиртов**

Спирты - органические соединения, содержащие одну или несколько гидроксильных групп (-ОН),

Общая формула : СnН2n+1ОН или ROH

1. По числу гидроксильных групп

У одноатомных спиртов одна группа ОН−. Пример — этиловый спирт (этанол): CH3—CH2—OH(C2H5OH).

Двухатомный спирт этиленгликоль (этандиол) и трехатомный спирт глицерин:



Двух и трехатомные спирты называют многоатомные спирты

1. По строению радикала
* Предельные (этанол СН3—СН2—ОН);
* Непредельные (пропенол СН2=СН—СН2—ОН);
* Ароматические (фенилметанол С6Н5—СН2ОН).
1. По связи с углеродом



При составлении международных названий спиртов алгоритм будет идентичный, как и при названии, например, алкенов. Вещество называют так, как назвали бы соответствующий углеводород, добавить окончание -ОЛ. Если гидроксильных групп несколько, то перед окончанием добавляется числительная приставка в соответствии с числом функциональной группы.

**Алгоритм названий спиртов:**

1. Главную цепь необходимо начинать нумеровать с того края ближе к которому стоит ФГ

2. Указывают положение и название заместителей.

3. После корня, указывающего число атомов в цепи, идет суффикс, показывающий наличие или отсутствие двойных, тройных связей, их положение.

4. Далее добавляется окончание -ОЛ. Если гидроксильных групп несколько, то перед -ОЛ ставится числительное ( ди, три, тетра, пента, гекса, гепта-.).

**Изомерия спиртов**

1. Изомерия цепи для спиртов, в состав которых входит четыре и более атомов углерода.



1. Изомерия положения гидроксильной группы.



1. Для спиртов межклассовыми изомерами являются простые эфиры. Общая формула спиртов и простых эфиров — CnH2n+2O



**Физические свойства**

Первые десять членов гомологического ряда - жидкости, высшие - твердые вещества. Спирты обладают аномально высокими температурами кипения, по сравнению с алканами. Все спирты легче воды и бесцветны. Метанол и этанол хорошо растворимы в воде и ядовиты. С увеличением числа углеводов растворимость в воде снижается.

*Приложение 3*

**Некоторые химические свойства спиртов**

**1) Действие спиртов на белок**

**Оборудование:** пипетка-капельница, пробирки - 2 шт., штатив для пробирок.

**Реактивы и материалы:** этиловый спирт (96% или одеколон), раствор яичного белка, чистая вода

**Ход работы:**

1. Налейте в две пробирки по 2 мл раствора яичного белка.
2. В одну пробирку добавьте 4-8 мл воды, а в другую - столько же этилового спирта.
3. Срав­ните оба раствора.

**Вопросы:**

* Почему во второй пробирке получился осадок?
* Как можно описать влияние спирта (алкоголя) на белок?

**2) Горение этанола**

**Оборудование:** спиртовка, лучина, спички, фарфоровая чашка.

**Реактивы и материалы:** этиловый спирт (96% или одеколон)

**Ход работы:**

1. В фарфоровую. чашку налейте спирт и подожгите
2. Подожгите спиртовку
3. Наблюдайте что происходит в двух случаях

**Вопросы:**

* До каких веществ горят органические вещества, в данном случае спирты?
* Как можно использовать этот процесс?

**3) Получение глицерата меди (качественная реакция на спирты)**

**Оборудование:** пробирки - 2 шт., штатив для пробирок.

**Реактивы и материалы:** сульфата меди (II), гидроксид натрия, глицерин.

**Ход работы:**

1. В пробирку внесите 2-3 капли раствора сульфата меди (II) и 2 капли раствора гидроксида натрия.
2. К полученному осадку гидроксида меди (II) добавьте 4 капли глицерина и встряхните пробирку.
3. Напишите соответствующую реакцию.

**Вопросы:**

* Что наблюдаете?
* Как называется тип такой реакции?

Приложение 4

**1** **задание:** Викторина:

***Вопросы***

**1.** Какое окончание в названии имеют спирты? *Ответ. ОЛ*

**2.** Какие типы изомерии характерны для спиртов? *Ответ. изомерия цепи, положения ФГ, межклассовая.*

**3.** Как отличаются физические свойства высших и низших спиртов?

*Ответ. высшие твердые вещества, низшие - жидкие.*

**4.** Что получается при взаимодействии белка и спирта? .*Ответ. Белый осадок.*

**5.** Что наблюдается при взаимодействии многоатомного спирта и оксида меда? *Ответ. Синий цвет раствора.*

**6.** Какие спирты бывают по числу гидроксильных групп? *Ответ. одноатомные, двухатомные и трехатомные*

**7.** Какой спирт используют в спиртовке и для чего? *Ответ. этиловый спирт, так как он выделяет при горении большое количество теплоты.*

**8.** Как называются спирты, где ФГ связана с вторичным атомом углерода? *Ответ. Вторичные спирты*

**9.** Укажите два названия первого спирта в гомологическом ряду? *Ответ. Метанол или метиловый спирт.*

**10.** Где чаще всего применяют спирты? *Ответ. Дезинфекция*

**2 задание:** Цифровой диктант утверждение: **При правильном утверждении ставить цифру «1», при неправильном - «0»**

**Я утверждаю, что:**

1. Спирты имеют окончание ОН

2. Спирты в огромном количестве вредны для здоровья

3. Спирты бывают многоатомные

4. Спирты в реакции с оксидом меди дают красный осадок

5. Спирты впервые получили из продуктов брожения

6. Спирты активно горят с образованием углекислого газа и воды

7. Метанола по-другому называется метиловй спирт

8. Спирты относятся к классу кислородсодержащие органические соединения

9. Трехатомный спирт называется грицирон

10. Все спирты не растворимы в воде

Студенты проводят самопроверку второго задания.

Правильные ответы: 0, 1, 1, 0, 1, 1, 1, 1, 0, 0