Схема урока по химии

преподавателя ГБОУ РМ СПО (ССУ3) «Зубово-Полянский педагогический колледж» Половниковой Л.Ю.

Структура урока.

1) Тема урока.

Цель и основные задачи урока. Методы и методические приёмы. Оборудование урока.

2) Ход урока.

Вводная часть.

Сообщение нового материала.

Закрепление нового материала.

Домашнее задание.

Тема «Жиры»

- **Тип урока:** приобретение новых знаний, практических умений и навыков.
 - Форма урока: коллективное изучение нового материала.

Методы и приёмы обучения:

- 1) информационно-развивающие (беседа);
- 2) репродуктивные (работа с учебником и дополнительной литературой, пересказ, инструктаж, выполнение лабораторной работы по инструкции);
- 3) словесно репродуктивные (выполнение тестированных заданий);
- 4) творчески-воспроизводящие (создание опорных конспектов, выводных понятий);
- 5) частично-поисковые (наблюдение);
- 6)метод дидактической игры.

Цели: сформировать представления о жирах как химических веществах; изучить реакции омыления и гидрирования жиров; способах их переработки и применении; актуализировать знания о жирах из курса биологии.

Задачи:

- Образовательные: усвоение новых знаний на основе имеющихся, самостоятельное добывание новых знаний из разных источников и закрепление практических умений и навыков.
- Развивающие: привитие умений и навыков самостоятельной работы в коллективе, группе; развитие познавательных способностей и умений учащихся работать с дополнительной литературой, конспектировать, выбирать главное.
- Воспитательные: воспитание самостоятельности, наблюдательности, умения общаться, творческого подхода к выполнению заданий.
- Оборудование: изображения масличных растений, животных, из которых получают жир; образцы сливочного, подсолнечного масел, маргарин, олифа, глицерин, мыло; таблица «Пищеварительная система человека»; портреты Шёвреля, Бертло; дополнительная литература; персональный компьютер.

Реактивы: пробирки, растительное масло, растворы гидроксида натрия, серной кислоты, перманганата калия.

Литература.

- 1) Артеменко А.И. Органическая химия. М.: Высшая школа, 1994.
- 2) Ермолаев М.В. Биологическая химия. М.: Медицина.
- 3) Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. Л.: Химия, 1987.
- 4) Биологический энциклопедический словарь. М.: Советская энциклопедия, 1986.
- 5) Кузьменок Н.М., Стрельцов Е.А. Экология на уроках химии. М.:Красеко-принт, 1996.
- 6) Бенеш П., Свободова М. 111 вопросов по химии для всех. М.: Просвещение ,1994.
- 7) Электронный учебник., AO3T «1C»,1997-2001.
- 8) http://referat.www4.com/link/frame.php?ky=15223

Этапы урока.

Первый этап урока – установочный.

- Учитель объясняет, что на уроке каждый ознакомится с темой «Жиры» по учебнику О.С.Габриелян, Ф.Н.Маскаев,С.Ю.Пономарёв,В.И.Теренин. Химия 10. С.192-194,а затем прочитает статью из дополнительной литературы.
- В тетрадь написать определение и общую формулу жиров, а так же ответы на вопросы плана темы, которая написана на доске.

План изучения темы.

- 1) Состав, строение, номенклатура и классификация жиров.
- 2) Физические и химические свойства жиров.
- 3) Истории изучения жиров.
- 4) Источники жиров.
- 5) Переработка и применение жиров.
- 6) Биологическая роль жиров.
- 7) Обмен жиров в организме человека.
- Через 10-15 минут работы с литературой начать коллективное обсуждение вопросов плана.
- Второй этап урока этап самостоятельной работы учащихся с учебником и дополнительной литературой.
- **Третий этап урока –** обмен информацией, запись учащимися основного содержания в тетрадь, выполнение лабораторных опытов.
- Четвёртый этап закрепление нового материала.

Третий этап

Работа строится в виде беседы.

Учитель:

- 1) Дать определение жиров.
- 2) Кем, когда и как были изучены жиры?
- 3) Что является источниками жиров? (учитель демонстрирует изображения растений и животных)
- 4) Изобразите на доске общую формулу молекулы жира.
- 5) Какие кислоты могут входить в состав жиров?
- 6) Как даются названия жира?
- 7) Как можно классифицировать жиры?
- 8) Как можно классифицировать растительные жиры?
- 9) Перечислите физические свойства жиров?
- 10) Запишите уравнения гидролиза и омыления тристеароилглицерина; запишите уравнение реакции гидрирования триолеоилглицерина.
- 11) Каковы основные направления применения жиров? (учитель демонстрирует масла, маргарин, глицерин, олифу, свечу, мыло)
- 12) Когда и кем впервые получен маргарин?
- 13) Какова биологическая роль жиров?
- 14) Как происходит усвоение жиров организмом человека?
- 15) Где в клетке синтезируются жиры?
- 16) Какие ещё сведения о жирах в организме человека вы нашли?
- Рассмотрены все вопросы плана.
- В тетрадях у учащихся записана важнейшая информация о жирах.
- Выполнение лабораторных опытов.

Лабораторные опыты

(групповая работа)

- Повторение правил по технике безопасности.
- II. Наличие инструкции по выполнению лабораторных опытов.
- II. Выполнение опытов.

Растворимость жиров, доказательство их непредельного характера, омыление жиров.

- 1) Растворимость жиров.
- **2**) Доказательство непредельного характера жиров. Задания для выводов.
- а) Каково отношение жиров к воде?
- б) В которой из выданных вам жидкостей жиры растворяются лучше всего?
- в) Каким растворителем будете пользоваться для выведения жировых пятен из ткани?
- г) В какой из пробирок бромная вода обесцветилась лучше всего? О чём это свидетельствует?
- 3) Омыление жиров.

Задания для выводов.

- а) Какое вещество появилось на поверхности воды в результате проведённого опыта?
- б) Напишите уравнения происходящей реакции. (помощь учителя)
- в) Для каких практических целей используется процесс омыления жиров?

Четвёртый этап. Закрепление знаний.

І. Игра «Да - нет»

Цель игры: развитие творческой активности, мышления, способности к анализу и нахождения способов решения поставленной проблемы.

Ход игры.

В закрытой коробке находится нечто, относящееся к теме «Жиры». Учитель предлагает узнать, что лежит в коробке. Учащиеся задают вопросы, на которые можно ответить только «да» или «нет». Нужно достичь цели, задав учителю наименьшее число вопросов. Учитель может положить в коробку продукты переработки жиров, глицерин, масло. Целесообразно сыграть несколько раз, уменьшая каждый раз число вопросов, предшествующих разгадке.

II. Проведение теста.

После игры учитель предлагает учащимся в течение 3 минут просмотреть конспект и ответить на вопросы теста.

На тест отводится 5 минут. Предлагается 2 варианта теста. После чего учащиеся, сидящие за одной партой, меняются тестами и проверяют друг друга. Ответы учитель может выписать на доске или проговорить устно.

Тест «Жиры».

Вариант 1

1) Какой из приведённых жиров жидкий?

- 2) Выбранный вами жир является: а) простым; б) смешанным?
- 3) Какие вещества могут образоваться при гидролизе жиров:
- а) этиленгликоль; б) глицерин; в) уксусная кислота; г) этанол; д) пальмитиновая кислота; е) линолевая кислота?
- 4) Как называются ферменты, расщепляющие жиры:
- а) амилазы; б) желчь; в) липазы; г) протеазы?
- 5) Какой из перечисленных учёных синтезировал жиры из глицерина и жирных кислот:
- а) Бутлеров; б) Бертло; в) Бертоле; г) Шееле; д) Шёврель?

Вариант 2

1) Какой из приведённых жиров твёрдый:

- 2) Выбранный вами жир является: а) смешанным; б) простым?
- 3) Какие вещества не могут образоваться при гидролизе жиров:
- а) вода; б) муравьиная кислота; в) глицерин; г) олеиновая кислота; д) этанол; е) масляная кислота?
- 4) В каком отделе пищеварительной системы происходит расщепление жиров:
- а) ротовая полость; б) желудок; в) тонкий кишечник; г) толстый кишечник; д) прямая кишка?
- 5) Какой из перечисленных учёных изучал жиры путём выделения из них жирных кислот:
- а) Шёврель; б) Шееле; в) Бертло; г) Бертоле; д) Бутлеров?

Ответы:

Вариант 1: 1)б; 2)б; 3)б, д, е; 4)в; 5)б. Вариант 2: 1)б; 2)а; 3)а, б, д; 4)в; 5)а. Домашнее задание: выучить конспект, параграф 21, с. 192-194, задача 10, с. 196.