**Кондратьева Л. П**., педагог дополнительного образования ГБУ ДО ДТ «Измайловский» Адмиралтейского района Санкт-Петербурга, [edinslovo@yandex.ru](mailto:edinslovo@yandex.ru)

**КРЕАТИВНОЕ ОБУЧЕНИЕ МЛАДШИХ ШКОЛЬНИКОВ**

***Аннотация.***В статье описывается процесс выбора младшими школьниками темы исследовательского проекта и приводится конкретный пример работы учащегося над проектом.

В 21 веке, когда Интернет стал общедоступен, важно научить детей пользоваться его возможностями при поиске нужной информации. Это поможет в дальнейшем находить выход из любой ситуации. Креативняе люди в наше время очень востребованы.

Креативное обучение - это обучение через исследование и эксперимент, а не только через теорию.

Креативное мышление необходимо при формулировании темы детского исследовательского проекта. Процесс выбора темы можно представить в виде цепочки действий:

- встреча с чудом (необычным явлением);

- установление причин возникновения явления;

- поиск возможных вариантов использования явления;

- постановка задачи выбора наиболее эффективного варианта использования явления;

- проведение экспериментов и анализ их результатов;

- формулирование гипотезы, которая обосновывается в данном исследовании.

Роль педагога - обеспечить встречу с чудом и поддержать возникший интерес. Педагог заранее изучает материалы, относящиеся к теме, чтобы быть в состоянии ответить на основные вопросы, которые могут возникнуть у детей. По мере углубления в тему возникают всё новые вопросы, ответы на которые педагог ищет уже вместе с учащимися. Учащиеся формулируют вопросы, педагог ищет ответы в Интернете (источники) и предоставляет их учащимся.

Далее учащиеся работают с источниками самостоятельно, но всегда могут рассчитывать на помощь педагога. Это особенно актуально на этапах постановки задачи выбора наиболее эффективного варианта использования явления, проведения экспериментов и формулирования гипотезы. Младшие школьники ещё не имеют достаточно опыта, чтобы проводить такие исследования полностью самостоятельно. Но вот сами эксперименты и анализ их результатов - в чистом виде работа школьников. Так же, как и формулирование гипотезы и выводов. При этом гипотезу логичнее формулировать после получения результатов исследования.

Пример.

Учащимся начальной школы было показано видео границы (галоклина) между Тихим и Атлантическим океанами. Воды этих океанов при встрече не смешиваются, образуя чёткую границу. Педагог объяснил основные причины явления и предоставил материалы, из которых было видно, что это явление не уникально и наблюдается достаточно часто при встрече огромных водоёмов: океана с океаном или моря с океаном.

Детей очень удивило это явление (встреча с чудом) и они захотели узнать о нём больше. Так родилась идея исследовательского проекта «Это чудо - галоклин!».

Анализ информации показал, что причина явления - эффект несмешиваемых жидкостей. При этом галоклины бывают не только вертикальными, но и горизонтальными. Вертикальные галоклины возникают при существующих разнонаправленных течениях в морях и океанах, воспроизвести их в эксперименте очень затруднительно, поэтому решили исследовать горизонтальные галоклины, а также хемоклины. Из представленных педагогом материалов следовало, что вокруг нас множество несмешиваемых жидкостей.

Учащийся 4 класса, взявшийся за это исследование, сформулировал гипотезу:

**"Явления, похожие на галоклины и хемоклины, которые мы наблюдаем в природе, можно моделировать в повседневной жизни, когда речь идёт о несмешиваемых жидкостях".**

Для обоснования этой гипотезы он постарался ответить на следующие вопросы:

**1. Какие бывают галоклины и где они встречаются? Можно ли самому смоделировать галоклин?**

**2. Какие жидкости не перемешиваются между собой и почему? Какое практическое применение имеют несмешиваемые жидкости?**

Оказалось, что несмешиваемые жидкости находят широкое применение в быту (средства уборки, кулинария), а также участвуют в биологических процессах в нашем организме..

Учащийся проделал два эксперимента в доказательство выдвинутой гипотезы.

Первый эксперимент - моделирование горизонтального галоклина в домашний условиях. Вот как его описал учащийся:

«1. Я взял стакан с сильносолёной водой и стакан с пресной водой.

2. Для наглядности пресную воду я подкрасил синей гуашью. Затем я добавил в стакан с сильносолёной водой пресную подкрашенную воду.

3. Солёная вода сконцентрировалась на дне стакана, а подкрашенная голубая пресная расположилась на ее поверхности. Водораздел между этими слоями как видно на фотографии - горизонтальный.



Итак, у меня получается горизонтальный галоклин! При этом эксперименте я использовал приёмы ТРИЗ (теории решения изобретательских задач):

• объединение (смешал жидкости);

• посредник (краска для подкрашивания жидкостей)».

Во втором эксперименте учащийся смешал подкрашенную воду, подсолнечное масло и жидкость для мытья посуды. Вот как он описал в проекте этот эксперимент:

« Жидкости у меня отличаются:

• цветом - это для наглядности;

• плотностью - именно плотность отвечает за положение слоя в

банке;

• способностью смешиваться (или не смешиваться).

В таблице приведены данные эксперимента.

|  |  |
| --- | --- |
| Название вещества | Плотность, кг/ |
| Жидкое мыло | 1050 |
| Вода простая | 1000 |
| Растительное масло | 930 |

Чтобы расположенные слой за слоем жидкости не смешивались, необходимо располагать их от более плотной к менее плотной.

Именно несмешиваемость позволяет жидкостям оставаться отдельными слоеями. Я убедился в ходе эксперимента, что растительное масло и вода не смешиваются даже на следующий день. С другой стороны, вода и жидкость для мытья посуды (изначально она была розового цвета) через 8 часов смешались и образовали единый слой. А ведь плотности пар жидкостей («жидкое мыло и вода» и «вода и растительное масло») различаются не на много.



В источнике [4] я нашёл объяснение: что ещё, кроме плотности, определяет, смешиваются жидкости или нет: «Существуют различные физические и химические свойства, которые определяют несмешиваемость жидкостей. Одним из таких свойств является различие в полярности молекул вещества. Если молекулы имеют одинаковую полярность, то вещества будут хорошо смешиваться. Но если молекулы имеют разную полярность, то вещества будут несмешиваемыми. Также влияние на несмешиваемость может оказывать различие в плотности и взаимодействии между молекулами».

И там же: «Одним из главных преимуществ несмешиваемых жидкостей является их способность образовывать эмульсии, которые могут использоваться, в том числе, для создания лекарственных форм, таких как мази и кремы».

Таким образом, в результате смешивания несмешиваемых жидкостей может иметь место **системный эффект**, т. к. получившиеся продукты (эмульсии) приобретают новые свойства.

**Гипотеза** получила подтверждение: в результате обоих экспериментов мы получили горизонтальные слои несмешиваемых жидкостей.

# 

# Выводы

1. Явления, похожие на галоклины и хемоклины, которые мы наблюдаем в природе, можно моделировать в повседневной жизни, когда речь идёт о несмешиваемых жидкостях.

2. Исследование показало, что несмешиваемые жидкости широко применяются в быту, а также обеспечивают протекание важнейших процессов в организме.

3. То, смешаются жидкости или нет, определяется, в том числе, соотношением их плотностей: чем больше плотность жидкости, тем она тяжелее.

Но есть жидкости, которые, обладая разной плотностью, тем не менее, со временем могут смешаться. В моём эксперименте это вода и жидкость для мытья посуды.

4. В результате смешивания несмешиваемых жидкостей может иметь место системный эффект, т. к. получившиеся продукты (эмульсии) приобретают новые свойства по сравнению со свойствами составляющих их веществ.

5. Для наглядности экспериментов с несмешиваемыми жидкостями обычно используют приём «посредник», подкрашивая жидкости в разные цвета».

Из приведённого примера видно, что, анализируя полученные в прцессе исследования результаты, учащийся получил новые знания, выходящие за рамки учебной программы. При этом у него появился интерес к исследованиям. То есть налицо рост его креативности.

**Источники информации:**

1. <https://travel-z.ru/galoklin-interesnoe-i-neobychnoe-yavlenie-prirody/>

2. <https://www.americanoceans.org/facts/what-is-halocline/>

3. <https://fishki.net/3881591-udivitelynoe-mesto-gde-dva-okeana-soprikasajutsja-no-ne-smeshivajutsja-mezhdu-soboj.html>

4. <https://helpdoma.ru/voda/nesmesivaemye-s-vodoi-zidkosti>