***Сценка «Алхимик»***

**Капралов Дима:**В тиши секретных подземелий,

 При свете трепетных свечей

 Искал алхимик способ верный,

 Как золото добыть скорей.

 Мечтал он философский камень

 Найти, чтоб мог он волшебством

 Любые заставлять металлы

 Сверкать в сиянье золотом.

**Бабошкина Татьяна**: Летели дни, века и годы,

 Сменялись троны и цари,

 Заветный камень философский

 Он так и не сумел найти.

 Открыты многие лекарства,

 Стекло, керамика, металл.

 Ведь множество секретов разных

Алхимик в опытах познал.

**Капралов Дима:** Склонясь к таинственным ретортам,

 Он свойства открывал веществ,

 И тайны сплавов и растворов

 Ему открылись наконец.

 И труд его не стал напрасным:

 Алхимия из волшебства

 Дала нам путь простой и ясный.

 Так к людям химия пришла.

**Бабошкина Татьяна:** Но стала истинной наукой,

 Когда свой вклад внесли в нее

 И Ломоносов, Бойль и Бутлеров,

 Открыв законов громадьё.

 Венцом химических теорий

 Стал Менделеева закон,

 В веках прославился ученый,

 Открытий много сделал он.

 **Капралов Дима**:Без химии, как без науки,

 Немыслима нам жизнь сейчас,

 Ведь каждый день, везде, повсюду

 Она поддерживает нас.

 Зовет нас к новым горизонтам.

 Учи, дерзай и открывай

 Законы новые свободно,

 Завет ученых продолжай!

***9 В классОписание опыта «Превращение воды в золото»***

В одном стакане находится свежеприготовленный раствор йодида калия **KI,** в другом – раствор ацетата свинца **Pb(CH3COO)2**. Оба раствора выливают в стакан большей вместимости. Происходит выпадение осадка йодида свинца **PbI 2** ярко-желтого цвета.

**Анна Влад.** Химия – это наука о веществах и их превращениях, настолько необыкновенных, что для непосвященных они кажутся чудесами.

**Чибулаев Игорь,9в Опыт №1.** Вы не раз слышали, что дыма без огня не бывает. Но дым бывает и без огня!

(В стаканчик налить на донышко раствор аммиака, а в другой – соляной кислоты. Стаканчики отверстиями поднести друг к другу, пойдёт “белый дым”).

***Маслов Андрей,9в Опыт №2 «Цветная надпись»***

На листе ватмана заранее делается рисунок – портрет мальчика – спиртовым раствором фенолфталеина. В пульверизаторе находится концентрированный раствор карбоната натрия **Na 2 CO3**, при смачивании которым листа бумаги появляется малиновый надпись.

**Черентаев Д:** Ребята, кто из вас может сделать из воды вино? А я могу! Хотите посмотреть?

***Опыт № 3:*** На столе 2 стакана. В первом стакане – раствор щелочи (имитация воды). Во втором («пустом») стакане на дне несколько капель фенолфталеина

 выливает содержимое первого стакана во второй – раствор приобретает малиновую окраску – получилось «вино.

**КАПРАЛОВ ДИМА:** Как вы думаете, можно ли попробовать эту «воду» на вкус? (Ответы учащихся).

 Правильно, нельзя. В химическом кабинете есть свои правила и заповеди, которые необходимо применять. Чтобы вы их лучше запомнили, мы изложили их в стихах. Химия – предмет один из самых интересных в школе, верьте мне.

**Бабошкина Таня:**Вот вам, дети, несколько советов,

Как себя на химии вести.

Твердо помни: химикаты не цветы,

Это и не жвачка, не арбуз.

Их нюхать надо осторожно

И нельзя их пробовать на вкус.

**Капралов Дима:**Брать для опытов их нужно понемногу

И лопаточкой в пробирку насыпать.

А руками их совсем не надо трогать!

Никогда нельзя об этом забывать.

**Бабошкина Таня:**Нагревая на огне пробирку,

Очень осторожным нужно быть.

Помни: ни в химчистку и ни в стирку

Не возьмут те пятна выводить.

От себя держи ее подальше,

Лучше закрепив ее в штатив.

Если опыт проведешь без фальши,

То получишь новый реактив.

**Капралов Дима**:Иногда иной по форме, цвету,

А какой – не знаешь наперед.

А теперь ищи ответы,

Что, откуда химия берет.

Все, что вы запомнили, детишки,

Постарайтесь четко выполнять.

И тогда за «синяки» и «шишки»

 Не придется на себя пенять

**Анна Владимировна:** Сегодня – праздник посвящения в химики. Прежде чем получить это почетное звание, вам придется пройти испытания на профессиональную пригодность. Ваши знания и умения оценят старшеклассники.

**Открытие чемпионата НХЛ.Бабошкина Татьяна**

«Национальная химическая лига объявляется открытой!

Сегодня на чемпионате НХЛ за право называться химиками сражаются следующие команды...»

*Далее представляет команды.*

***Капралов Дима Представляет жюри чемпионата:Карпунина Валерия,9А кл,Назаров Роман,9В кл, директор школы и учитель химии Юркина Т.И.***

**Бабошкина+Капралов:** Начинаем соревнование.

* Нейтрализуй плохой настрой, ион ума возьми
* Не окисляйся до обиды и кислого не делай вида.
* В раствор удачи окунись, но в хвастовстве не растворись.

**Конкурс «Послание агента 007» Капралов Дима**

Участники каждой команды расшифровывают послание агента 007 с помощью Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева. Буквы текста зашифрованы порядковыми номерами химических элементов.

Участники команд должны найти элементы с указанными номерами в таблице и записать в пустые клеточки под цифрами первые буквы их названий.

*После расшифровки ведущие объединяет два отрывка, и получается фраза: «Химические реактивы на вкус пробовать нельзя!»*

**Конкурс 2. «Химическое оборудование»Бабошкина Татьяна**

Вы должны назвать то химическое оборудование, которое вам предлагают:

**Конкурс-капитанов 3. Химико-географическая викторина Капралов +Бабошкина**

**1.**Какие химические элементы названы в честь частей света?(европий)

2. Какой химический элемент назван по имени острова?(купрум)

3. Какой элемент назван в честь России?(Рутений)

4. Какие химические элементы, названы в честь стран?

5. Какой химический элемент назван в честь города Древней Греции?(магний)

 Капитаны

Состязание между капитанами .

**Конкурс 4.Химическая шарада для болельщиков.**

**Капралов Дима** Два элемента химических

 В метаграмме я вам загадал

 С «Х» элемент металлический,

 Ну а с «Б» - он уже неметалл.(Хром-бром)

**Бабошкина Таня** Ты меня услышать можешь

 В небе летнею порой.

 «Г» на «Х» смени – и что же?

 Элемент перед тобой (Гром-хром)

**Капралов Дима**  С буквой «Й» я –элемент,

 С «Г»-лишь вечности момент.

 Удели минуток пять,

 Постарайся угадать.(Йод-год)

**Конкурс 5.Бабошкина Т**

№1

 Команде 1 выбрать из списка строчку где перечислены только вещества.

Команде 2 выбрать из списка строчку где перечислены только тела.

Команда 3 выбрать из списка строчку где перечислены тела и вещества

№2

Перечисленные явление распределить на 2 группы: физические и химические.

**Конкурс 6 «Ребусы. Загадки» Капралов Д**

Командам поочереди задаются ребусы и загадки.

**Посвящение в Национальную химическую лигу.**

**Клятва Химика**

Я, юный химик, перед лицом своих товарищей торжественно клянусь:

Горячо любить уроки химии и никогда их не прогуливать. Помнить химические свойства любого вещества на Земле. Знать все 110 элементов Периодической системы наизусть. Порошкообразные вещества не просыпать. Жидкие не проливать. Газообразные не выпускать наружу. Не тратить зря спирт в спиртовке.
Жить, учиться и химичить, как завещал великий Менделеев. А если я нарушу свою клятву, то пусть меня покарает суровая рука НХЛ!
Клянусь! Клянусь! Клянусь!

**Закрытие чемпионата НХЛ. Подведение итогов**

Поздравляем чемпионов НХЛ с принятием в химики! Национальная химическая лига объявляется закрытой! Спасибо за участие!