**Сценарий**

**КВН «Самая прекрасная и загадочная!».**

(для учащихся 8 классов)

**Цель**: расширить кругозор учащихся, привить интерес к предмету, развивать познавательную активность и самостоятельность.

**Задачи:**

а) Расширение кругозора знаний учащихся.

в) Развитие отношений сотрудничества и коллективизма, формирование умений выступать перед товарищами, находить с ними контакт .

г) Воспитание чувства коллективизма.

**Место проведения:**кабинет химии

**Форма проведения**: КВН

**КВН проводится по следующему сценарию:**

* Приветствие команд.
* Разминка команд.
* Домашнее задание
* Черный ящик
* Конкурс капитанов
* Вопросы и ответы.

**Ход мероприятия**:

* **ВЕДУЩИЙ.** Дорогие ребята, гости! Мы рады видеть вас на нашем КВН. Сегодня у нас встречаются команды 8 классов . Встречу судит жюри. (Представляет членов жюри)------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------ **Приветствие команд «Визитная карточка».** Выступление должно быть не более 7-10 минут. Обязательно соответствовать выбранной теме. Должна быть защита эмблемы и название команды . Желательно музыкальным и веселым. Выступление оценивается в 10 баллов
* **ПРИВЕТСТВИЕ** (визитка)
* Ведущий 2:Первой представит себя команда ------------- класса.(визитка 8 класса)
* Ведущий 1:А теперь предоставим слово для приветствия команде восьмого класса.
* Ведущий 2: Итак, мы послушали приветствия команд. Жюри оценит приветствия по пятибалльной системе.

Ведущий 1:Ну а сейчас каждая команда представит нам свое домашнее задание на тему **«Самая прекрасная и загадочная!».**

* свое домашнее задание продемонстрирует нам команда восьмого класса.
* Ведущий 2: Спасибо команде восьмого класса , а теперь приглашаем на сцену команду 8 класса!!!!!
* Ведущий 1:теперь настало время традиционного конкурса любого КВН – разминки, кто первый займет свободный микрофон, тот и отвечает.
* **РАЗМИНКА**
* (За каждый верный ответ – 1 балл.)
* Ведущий 1:.Определенный вид атомов (хим. элемент)
* Ведущий 2: Какие элементы утверждают, что "могут другие вещества рождать"? (Углерод, водород, кислород).
* Ведущий 1: Какая среда будет при растворении карбоната натрия в воде? (Щелочная).
* Ведущий 2: Как называется положительно заряженная частица, которая образуется при пропускании тока через раствор электролита? (Катион).
* Ведущий 1:. Молярный объем газов (22,4 л/моль)
* Ведущий 2: Соль этого металла есть у каждого на кухне?(натрий)
* Ведущий 1: Ну, а теперь, друзья, пришло время посоревноваться вам в смекалке и находчивости. Объявляем 1 конкурс.
* Ведущий 2:Растворимые в воде основания (щелочи)
* Ведущий 1:Процесс отдачи электронов (окисление)
* Ведущий 2:Оксид, реагирующий и с кислотами и с основаниями (амфотерный)
* Ведущий 1: Число Авогадро (6 . 1023 частиц)
* Ведущий 2:Масса 1 моль вещества (молярная)
* Ведущий 1:Перходим к конкурсам.

**ЗАДАНИЙ ДЛЯ КОНКУРСА «ЧЕРНЫЙ ЯЩИК»**

**Задание**

Это очень редкий и очень рассеянный в природе элемент, в виде примесей он присутствует везде. До 1914г Россия этого вещества не производила, а покупала его в Чили. Во время войны 1914-1918гг. из-за блокады Германией морских путей все запасы этого вещества иссякли, а лазареты, госпитали и больницы требовали его во все возрастающих количествах. Вот тогда и вспомнили, что некоторые водоросли, содержат его. Первый в России завод по производству этого вещества был пущен в 1915 г в Екатеринославле (ныне Днепропетровск). Он дал стране 200кг вещества, полученного из золы черноморской водоросли филлофоры. Какое вещество находится в черном ящике?

**Ответ: йод**

**Задание**

Это вещество древнегреческий поэт Гомер, автор «Илиады» и «Одиссеи» называл «божественным». В те времена оно ценилось выше золота. Из-за местрождений этого вещества происходили военные столкновения, а нехватка этого вещества вызывала бунты. Природный минерал –галлит. О каком веществе идет речь?

**Ответ: поваренная соль**

**Задание**

Люди еще до начала новой эры использовали это вещество. В 1747г немецкий химик и металлург Андреас-Сигизмунд Маргграф обнаружил присутствие этого вещества в свекловичном соке. Но это открытие не использовалось до 1801г., когда ученик Маргграфа немецкий химик и физик Франц-Карл Ахард орагнизовал в Силезии небольшой завод по получению этого вещества из свеклы.

О каком веществе идет речь?

**Ответ:** **сахар**

**Конкурс болельщиков**

1. Сапоги мои того, пропускают ... (Н2О)
2. Отличаются ли молекулы воды, водяного пара, льда? (Нет)
3. Реакция, при которой из нескольких веществ образуется одно. (Соединения)
4. Вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород, называются… (Оксиды)
5. Формула углекислого газа. (СО2)
6. Каким химическим элементом образован графит?(Углеродом)
7. Жидкий металл. (Ртуть)
8. В огне не горит и в воде не тонет. (Лед)
9. Первый элемент Периодической системы Д.И.Менделеева. (Водород)
10. Наука о веществах и их свойствах.(Химия)
11. Как называется газ, являющийся аллотропным видоизменением кислорода, который образуется в небольшом количестве после грозы? (Озон)
12. Формула серной кислоты. (Н2SО4)
13. Опасна ли ртуть в градуснике, если он разобьется? (Да)
14. Как называются растворимые основания?(Щелочи)
15. Формула воды. (Н2О)
16. Какой легкий металл используется в самолетостроении? (Алюминий)

**Конкурс каиптанов**

1… Элемент с металлическими свойствами, который входит в состав поваренной соли(натрий)

1. Вещество, поддерживающее дыхание и горение(кислород)
2. Самый легкий газ (водород)
3. Мельчайшие частички вещества, сохраняющие его свойства( молекула)
4. Какое вещество мы выдыхаем, а растения поглощают? (углекислый газ)
5. Реакция окисления с выделение света и тепла ( горение)
6. В какой части пламени самая высокая температура? ( в верхней)

8.Какого названия не существует: агрохимия, нефтехимия, геохимия,космохимия, неохимия. (неохимия)

9.В 1839 г изобретена фотография. С каким химическим элементом связано это открытие?( серебро)

10. От соединений какого металла зависит зеленая окраска растений? (магний)

11. Какая кислота содержится в щавеле?

12. В какой капусте много йода? ( в морской)

13.Какая кислота содержится в яблоках? (яблочная)

14. Какому химику отрубили голову? (Лавуазье)

15.Какая планета солнечной системы и химический элемент имеют одно название?

16.С каким известным поэтом находился в родстве Д.И.Менделеев? (Блок)

17.Какие химические элементы названы в честь ученых? (Менделеевий, Курчатовий)

18.Название какого химического элемента созвучно с названием нашего города?( Самарий)

19.Самый тугоплавкий металл (вольфрам)

20.От соединения какого металла зависит красный цвет крови? (железо)

21.Какая кислота называется «купоросным маслом»? (серная)

22.Почему свежий разрез яблока на воздухе буреет?(содержится железо)

23. Газ, используемый для обеззараживания воды (хлор)

24.Какой металл находится всегда в жидком состоянии? (ртуть)

25.Какой галоген используют для обработки ран (йод)

26.Какая кислота используется для консервирования? (уксусная)

27.Газ, основная составная часть воздуха(азот)

28.Соединения , состоящие из двух элементов, один из которых кислород (оксид)

29. «Крылатый» металл (алюминий)

30.Элемент название которого в переводе с греческого означает «светоносец» (фосфор)

31.Газ, выделяющийся при действии соляной кислоты на цинк.(водород)

32.Шведский химик, открывший винную кислоту (Шееле)

33.Какое вещество используется в выпечки бисквитов, которое поднимает объем изделия? (Сода)

34.О каком минерале говорится в сказках Бажова (малахит)

35.Какой цвет имеет твердый йод? (фиолетовый)

36.Какой элемент самый распространенный в космосе? (водород)

37.Какая кислота содержится в муравьях? ( муравьиная)

38.Царь металлов (золото)

39.Какое вещество применяется для сварки металлов?( кислород)

40.Смесь газов, содержащая 78% азота и 21% кислорода (воздух)

41.Какое вещество используется для отбеливания волос ( перекись водорода)

42.Изделие из стекла для проведения химических опытов (пробирка)

43.Ядовитый газ, применяемый как отравляющее вещество во время Первой мировой войне?(хлор)

44.Бытовое название сахарозы (сахар)

45.Газ, образующейся в воздухе во время грозы. (озон)

46.Металл, широко применяемый в электротехнике (медь)

47.Вещество, содержащееся в картофеле, хлебе, макаронах (крахмал)

48.Металл, который обеззараживает воду, убивая вредные микроорганизмы (серебро)

49.Грифель карандаша сделан из ….. (графита)

50. Природный газ ( метан)

51.Вещество из которого сделана бумага (целлюлоза)

52.Какой элемент был сначала открыт на солнце, а потом на Земле? (гелий)

53.Ядовитый неметалл (мышьяк)

54.Кислота, которая есть в желудке (соляная)

55.Что такое царская водка (смесь азотной и соляной кислот)

56.Какова плотность воды? (1)

57.Наука о веществах, их свойствах, превращениях одних веществ в другие. (химия)

58.Предмет, который в руках детей может оказаться «опасной игрушкой»

59.Вещество, которое образуется при горении водорода и кислорода. (вода)

60.Заряженные частицы (ионы)

**Награждение победителей.**

**ВЕДУЩИЙ: (ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОЕ СЛОВО)**

Роль химии заметней год от года,  
Решить задач ей много предстоит.  
Растёт число химических заводов,  
И химия упорно входит в быт.

Химию любить и не лениться.  
Значит и понятно будет всё:  
Почему на газе посуда коптится,  
На морозе сушится бельё.

Без химии ты глуп и слеп.  
И шагу не шагнешь порой.

Не вырастишь хороший хлеб.

И дом хороший не построишь.

У химии большие перспективы.  
Она во всём на помощь к нам идёт.

Чтоб жил народ и лучше и красивей,  
Чтобы шагал уверенно вперед.

Химии законы почитайте.  
Вливайте! Грейте! Получайте!  
Вот вам дружеский совет:  
Да будет химия вовек!