**Внеклассное мероприятие по химии в 8 классе.**

**КВН «Наука, творящая чудеса»**

* **Вступительное слово ведущих**
1. Представление команд
2. Конкурс «История химии»
3. Конкурс Загадок
4. Конкурс «Ты мне, я тебе»
5. Конкурс «Кроссворды»
6. Конкурс «Объясни опыт»
7. Конкурс «Химический вальс»
8. Конкурс «Найди родственников»
9. Конкурс «Капитанов»

*1 ведущий*. Химия это наука, умеющая творить чудеса. Это чудесное определение химии, которое лишь по случайности не вошло в учебники.

*2 ведущий*. Химия-это наука о веществах и превращения настолько необыкновенных, что для непосвященного они кажутся чудом.

***(Звучат фанфары. Входит магистр.) «Магистр».***  Химия- страна древняя и волшебная, хранящая множество загадок. Отгадать многие из них еще не удалось ни одному человеку! Лишь самым умным, смелым и настойчивым эта страна приоткроет свои тайны. Итак, начнем! Ее Величество королева Амальгама – блестящая правительница химической страны.

***(Входит королева, садится.)*** «***Королева».*** Добрый день, мои верные подданные. Здравствуйте, Магистр. Сегодня достойным из собравшихся восьмиклассников нужно будет пройти ряд испытаний. Готовы ли вы проявить чудеса смекалки, смелости и блеск ума, чтобы заслужить в честном поединке право стать гражданином моей великолепной страны чудес? Обещайте ли вы бороться честно, без обмана? Вас, уважаемы советники, я прошу стать непредвзятыми судьями и оценивать команды справедливо.

***Магистр.*** А что, если на некоторые вопросы даже члены ученого совета не смогут дать ответ?

***Королева.*** Тогда нам придется обратиться к хранителю времени и истины.

***(Хранитель встает, кланяется. У него в руках – большая книга и большие часы.)***

***Магистр.*** Значит, мы можем начинать?

***Королева.*** Начинайте! Только прежде мне хотелось бы познакомиться с командами. Пусть они представятся нам. Это и будет их первым заданием.

***Магистр.*** Итак, первый конкурс – представление команд. (Идет первый конкурс, члены жюри выставляют оценки по пятибалльной шкале, объявляют результаты.)

***Королева.*** Итак, с командами мы познакомились. Однако мы не можем разрешить стать гражданами нашей страны людям, незнающим ее истории.

***Магистр***. Ваше Величество, вы абсолютно правы. Именно потому, что мы заранее поручили Советнику по истории подготовить вопросы для команд, чтобы выяснить, знакомы ли участники турнира с историей страны, гражданами которой они хотят стать.

**Королева.** Хорошо, Советник, вы можете начинать.

***Советник по истории***. Уважаемые участники турнира! Сначала я попрошу выйти из каждой команды по одному человеку, чтобы провести жеребьевку и выяснить, в каком порядке команды будут отвечать на мои вопросы. На обсуждение заданного вопроса команде дается одна минута. За временем будет следить Хранитель. Каждый правильный ответ оценивается 2 баллами. Если ответ не точный, то команда получает 1 балл. В случае неверного ответа или если команда его не знает, право ответа переходит к болельщикам этой команды. За правильный ответ болельщиков команде присуждается 1 балл.

- Какое вещество и почему стало причиной гибели одной из арктических экспедиций. (Олово)

- Эта женщина – единственная за всю историю – была дважды удостоена нобелевской премии. Кто эта женщина и за что ей вручена одна из премий? (Мария Складовская - Кюри)

-Назвать этого человека только ученым – химиком невозможно. Его перу принадлежала знаменитая ода, восхвалявшая Екатерину II этот человек основал первый на Руси завод производству цветной мозаики. Сформулировав свой знаменитый закон сохранения и превращения энергии, он внес неоценимый вклад в развитие всех естественных наук. Назовите его имя?

**Конкурс загадок.**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Нахожусь, друзья, везде:В минералах и в воде.Без меня вы как без рук:Нет меня - огонь потух (**кислород**). | 4. Меня любит человек!Мною назван целый век!Я блестяща и рыжа,Очень в сплавах хороша! (**медь**). |
| 2. Я блестящий, светло-серый,Образуя хлорофилл,и меня фотограф первыйочень поджигать любил! (**магний**). | 5. Хоть составчик мой и сложный,Без меня жить невозможно.Я – отличный растворитель,А разрушите, так сразуДва получите вы газа (**вода**). |
| 3. Я - металл незаменимый,Очень летчиком любимый,Легкий, электропроводный,А характер – переходный (**алюминий**). | 6. Я парнишка непростой,Если капнешь кислотой,Сразу стану ярко-красным-Поменяю цвет я свой.Если щелочи добавишь,Вновь меня ты не узнаешь,Сразу желтым стану я.Назовите-ка меня! (**индикатор метиловый оранжевый**.) |

**К р о с с в о р д**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  1 |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  3 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. **Что представляет собой водопроводная вода?**
2. **Интенсивный процесс превращения воды в пар.**
3. **То, из чего состоят тела.**
4. **Способ получения дистиллированной воды.**

***Королева***. Мне кажется, что мы имеем дело с людьми, достойными стать гражданами нашего государства. Я попрошу Совет подвести итоги соревнования команд и назвать нам победителя. А пока они совещаются, будьте добры, уважаемый Бертоллет, продемонстрируйте нам некоторые из Ваших чудес.

***Магистр.*** С удовольствием Ваше Величество.

***Магистр (медленно колдуя): вопрос для 1ой команды***

Часто говорят, друзья,

 Что нет дыма без огня.

Поражу сейчас вас я:

Вот он дым, но нет огня!

Каков ваш ответ?

Вопрос для 2ой команды:

Волшебство нас окружает,

***Удивляет, поражает.***

Палочкой волшебной тронь-

Зажигается огонь!

Обойдусь без спичек я

В получении огня!

Раз!

Ваш ответ ?

(опускает палочку в концентрированную серную кислоту.)Два!

(смоченную палочку опускает в кристаллический перманганат калия.)Три!

(быстро прижимает палочку к пропитанной медицинским (96-%)спиртом вате.)

***Вопрос для 3-ей команды:***

Не страшны кислое, даже

Очень сильные.

Но в растворах щелочей становлюсь малиновым.

ярче сока всех малин-

Кто я? (фенолфталеин)

**Королева**. Благодарю вас, Магистр. А сейчас я попрошу членов Ученого совета огласить результаты.

А пока «химический вальс»- по выданным табличкам составить формулу и найти друг друга

Na CI, H 2SO 4, Ba CI 2, Na 3PO 4,K 2CO 3.

**Королева**. Итак, вы доказали нам, что действительно достойны носить почетное звание граждан химической страны.

***Советник***. А сейчас проведём игру  ***«найти родственников».***

Команда «Алмаз» выписывает формулы «оксидов»,

команда «Кислоты» выписывает формулы кислот,

команда «Химики» - основания.

Al(OH)3, CO2, MnО, H2SO3 , Na2HPO4 , Mg(OH)2 , CaCO3 , RbOH , CuO , FeO , CsOH , Ca(OH)2, Ca(OH) CL, H2SO4, K2NaPО4, Al(OH)2CL, NaHCO3, KClO3, VO2, H2WO4, H2B4O7.

***Магистр.*** Итак, последний конкурс - конкурс капитанов.

 Команда «Алмаз» перечисляет элементы, названные в честь стран (франций, полоний, рутений и др.)

Команда «Кислоты» перечисляет элементы, названные в честь частей света (Европий, америций.)

Команда «Химики» перечисляет элементы, названные в честь городов (дубний, лютеций и др.)

 (Идет последний конкурс, члены жюри выставляют оценки по пятибалльной шкале, объявляют результаты.)

**Магистр**. Командам приготовиться к произнесению клятвы химиков.

*Ученики встают. Магистр зачитывает клятву, все хором повторяют: «Клянемся!».*

***Текст клятвы***.

 **Клянемся**, не жалея зубов своих, грызть гранит науки. Клянемся! Клянемся всегда помнить, что атомно-молекулярное учение сформулировал Михаил Васильевич Ломоносов, а периодический закон- Дмитрий Иванович Менделеев**. Клянемся!**

 **Клянемся** всегда соблюдать правила техники безопасности при работе в кабинете химии. **Клянемся!**

 Выливая ведро воды в стакан кислоты, помнить, что ведро жидкости в стакан не помещается. **Клянемся!**

 Во время контрольной работы и сдачи экзамена пользоваться шпаргалками только собственного изготовления**. Клянемся!**

 Самостоятельно писать доклады и рефераты, а не «скачивать» их из Интернета. **Клянемся!**

 Если я нарушу эту клятву, то пусть мои товарищи заставят меня выпить стакан чая с ложкой фенолфталеина**. Клянемся! Клянемся!**

Будем химию учить,

Будем химию любить,

Потому, что нам, друзья,

Без неё прожить нельзя!

Напоследок вам забава-

Поджигание металла.

Очень ярко он горит,

Представленье завершит!

(*горение бенгальских огней*)