**Посвящение в химики**

Внеклассное мероприятие для учащихся 8 классов

**Цель:**

* Контроль и закрепление знаний,
* развитие умения работать в группе,
* развитие речевых навыков,
* развитие интереса к предмету через нестандартную форму .

Задачи:

* создать психологически благоприятный микроклимат
* глубоко и всесторонне проверить знания учащихся, выяснив причины появления пробелов в знаниях.

Ведущий: «Сегодня мы с вами проверим свои знания и умения в форме игры, отвечая на вопросы играючи.»

Без химии жизни, поверьте, нет

Без химии стал бы тусклым весь свет,

С химией ездим, живем и летаем

В разных точках земли обитаем,

Чистим , стираем, пятна выводим.

Химией лечимся, клеим и шьем.

С химией бок о бок живем!

Так что вы без нее пропадете,

Если значения ее не поймете!

А чтоб больше и лучше все знать,

Надо химию понимать.

Сегодня играют три сборные команды.

И так, начинаем первый тур

I «Кто быстрее?»

Расставить коэффициенты и определить тип реакции.

А. 1) Fe(OH)3 → Fe2O3 +H2O

 2) Al+O2→ Al2O3

 3) Mg+CuCl2→ MgCl2 +Cu

Б. 1) Al2O3+ H2SO4 →Al2 (SO)3+ H2O

 2) Fe+Cl2 → FeCl3

 3) Na+ H2O→NaOH + H2

 4) CaCO3→ CaO+CO2

B. 1) Cr+O2→Cr2O3

 2) K+ H2O→KOH + H2

 3) Al(OH)3 → Al2O3+ H2O

 4) Al2O3+HNO3→AL(NO3 )3

II Пока команды работают , по одному представителю команды называют химический знак и его произношение (каждый ответ 1 балл)

(O. C. Cl. Fe. P. S. H. Na. Cu. Zn. Ba. Br. B. N. Al).- «Узнай меня»

III Правильно или нет?

По два человека от каждой команды записывают формулы оксидов (на слух).

H2SO4, HCl. CuO. NaOH. Al2O3. Fe(OH)2. . FeSO4. CaO. CO2. NaCl. MgCO3. P2O5.

CaCO3. MgO. Zn(OH)2. SO3. BeO.

IV Дальше, дальше, дальше

1. Вещества, состоящие из нескольких химических элементов, называются…
2. Соль, которая у нас на столе, называется (поваренная, пищевая).
3. Универсальный растворитель…
4. Реакция , в которой из одного вещества получаются несколько, называется реакцией…
5. Вещества, состоящие из одного вида атомов, называются…
6. Реакция, в которой из нескольких веществ получают одно, называются…
7. Реакция, в которой участвуют одно простое и одно сложное вещество и образуется одно простое и одно сложное вещество, называется…
8. Цифра, которая стоит после химического знака, справа, снизу называется…
9. Условная запись химической реакции с помощью химических формул и символов.
10. Бинарные соединения, которые содержат кислород, называются…
11. Условная запись состава вещества с помощью символов и индексов называется…
12. Реакция, идущая с выделением тепла и света , называется…
13. В одном моль любого вещества содержится частиц –
14. Самый легкий газ…
15. Объём 1 моль любого газа при нормальных условиях …

V Грамотейка

А знаете ли вы , как пишутся названия химических элементов: Анаграммы:ТАЗО ЙТНАРИ ЙГМАНИ РХОЛ МНИКРЕЙ СОРФОФ

VI «Посчитай – ка» (капитаны)

Что получится из веществ, состоящих из этих элементов (используй задание №5), если они сгорят? Составьте формулы их оксидов, рассчитайте процентное содержание кислорода в соединении с валентностью: I-I. II-II. III-IV.

Пока идет проверка, стихи о технике безопасности читают старшеклассники.

В кислоту не лейте воду, а совсем наоборот

Тонкой струйкой подливая,

Осторожненько мешая,

Не лей водичку в кислоту-

Так отвадишь ты беду.

Если ты работаешь с твердым веществом,

Не бери его лопатой и не вздумай брать ковшом.

Ты возьми его немножко,

Одну восьмую чайной ложки.

При работе с жидкостью,

Каждый должен знать,

Мерить надо в каплях-

Ведром не наливать.

Задай себе вопрос,

Но не суй в пробирку нос:

Будешь кашлять и чихать,

Слезы градом проливать.

Помаши рукой ты к носу-

Вот ответ на все вопросы.

Если на руки тебе кислота или щелочь попала,

Руки быстро промой водой из под крана,

И, чтоб осложнений себе не доставить,

Не забудь учителя в известность поставить.

При работе с веществами

Не берите их руками

И не пробуйте на вкус,

Реактивы не арбуз:

Слезет кожа с языка

И отвалится рука.

***Участники игры произносят клятву Химика***

Мы рождены пролить все то , что льётся

Просыпать то, чего нельзя пролить

Наш кабинет химическим зовется

Так будем вечно химию учить

Клянемся, клянемся, клянемся (*хором)*

***Гимн химиков***

Если с химией в пути,

Если с химией в пути-

Веселей дорога,

Знаний без нее чуть-чуть,

Знаний без нее чуть-чуть,

Ну , а с нею – много.

Что мне снег, что мне зной

Что мне дождик проливной

Ведь химия моя со мной.

Ведущий подводит итоги, вручает грамоты, призы.

**Литература**

1. Журнал Химия в Казахстанской школе ; №4 2007, № 6 2008, № 2,3 2009.
2. Журнал Практическая помощь учителю №2 2006.

Автор Радченко Галина Револьдовна, учитель химии средней общеобразовательной специализированной школы профильной адаптации №7

г. Павлодара.

140000 г. Павлодар, пл. Победы 13, телефон 32-30-88, 32-34-40 (домашний)