

Конкурс:

«Химическое ассорти»

- *учитель: Мазаева И.М.*
- *Школа №129
Приволжского района г.
Казани*

Цели

- В игровой форме закрепить знания учащихся о химических веществах, химических реакциях, вспомнить о заслугах русских ученых в области химии.
- Развивать умения проводить химический эксперимент, анализировать, обобщить.
- Воспитывать активность, работоспособность, деловитость.

Оборудование

Периодическая таблица

Д.И Менделеева, карточки-
задания, тигель, лучина,
спирт, дихромат аммония,
металлический магнит.

1. Приветствие команд

- а) Название команды
- б) Эмблема
- в) Девиз

Конкурс Разминка



Команда 1

- Тип кристаллической решетки алмаза.
- Растворы и расплавы, проводящие электрический ток.
- Наиболее активный неметалл.
- Вещество, поддерживающее горение.
- Ученый, который сформулировал основные положения атомно-молекулярного учения.

Ответы

- Атомная
- Электролиты
- Фтор
- Кислород
- М. В. Ломоносов.

Команда 2

- Вещества, ускоряющие химические реакции.
- Самый легкий газ.
- Реакция при которой выделяется теплота.
- Газ, который применили в качестве химического оружия во время первой мировой войны.
- Ученый, который сформулировал периодический закон.

ОТВЕТЫ

- Катализатор
- Водород
- Экзотермическая
- Хлор
- Д.И. Менделеев

Команда 3

- Единственный жидкий металл.
- Положительно и отрицательно заряженные частицы.
- Бесцветный газ с резким запахом, применяемый в производстве азотной кислоты и удобрений.
- Вещества, которые замедляют химические реакции или отравляют их.
- Какой русский ученый, сформулировал закон сохранения массы веществ.

Ответы

- Ртуть
- Ионы
- Аммиак
- Ингибиторы
- М. В. Ломоносов

Конкурс Эрудит



Тема 1. Металлы.

1. Самый твёрдый металл.
2. Назовите самый распространённый металл в земной коре.
3. Химический элемент, входящий в состав гемоглобина.
4. Самый тяжёлый металл.
5. Металл, обладающий бактериальными свойствами.

Ответы.

- Хром
- Алюминий
- Железо
- Осмий
- Серебро

Тема 2. Диссоциация

1. Положительно заряженный ион
2. Вещества, водные растворы которые не проводят электрический ток
3. Положительно заряженный электрод
4. Сложные вещества которые диссоциируют на ионы металла и кислотного остатка
5. Вещества, водные растворы которых проводят электрический ток

ОТВЕТЫ

- Катион
- Неэлектролиты
- Анод
- Соли
- Электролиты

Тема 3. Неметаллы.

1. Элемент, который образует самые твёрдые и мягкие вещества.
2. Элемент, который лечит и калечит.
3. Вещество, из которого изготовлены простые карандаши.
4. Самый распространённый элемент в земной коре.
5. Элементы, рождающие соли.

ОТВЕТЫ

- Углерод
- Мышьяк
- Графит
- Кислород
- Галогены

Опыт

Что будет, если
нагревать дихромат
аммония?











Уравнение реакции



Реакция экзотермическая,
протекает с выделением
теплоты, протекает бурно.

Загадайка





250
МЛ



ТС

ГОСТ 25336-82

ОРИЕНТИРОВОЧНЫЙ ОБЪЕМ

250

200

150

100

50



Филворды

П	Р	О	В	К	О	Л	Б
С	С	Б	О	Р	О	Н	А
Т	П	И	Р	К	А	К	Ч
А	И	Р	Т	О	В	А	А
К	А	Н	К	А	К	К	Ш
Т	Р	У	Б	В	А	А	А
Ш	Т	А	Т	И	П	Р	К
Ф	И	Л	Ь	Т	Р	О	Б

ОТВЕТЫ:

- 1.Пробирка
- 2.Стакан
- 3.чашка
- 4.колба
- 5.штатив
- 6.спиртовка
- 7.пробка
- 8.трубка
- 9.воронка
- 10.фильтр

Перевести с химического языка на общепринятые фразы.

- Не все то *аурум*, что блестит.

Не все то золото что блестит.

- Белый как *карбонат кальция*.

Белый, как мел.

- *Недонатрий хлористый* на столе,
перенатрий хлористый на голове.

Недосол на столе, пересол на голове.

- *Феррумный* характер.

Железный характер.

- Слово – *аргентум*, а молчание – *аурум*.

Слово – серебро, а молчание – золото.

- Уходит как *аш-два-о* в оксид кремния.

Уходит как вода в песок.

- Аллотропная модификация углерода чистой *аш-два-о*.

Алмаз чистой воды.

- За *купрумный* грош удавился.

За медный грош удавился.

- Прозрачен, как *сплав оксидов свинца и кремния с карбонатом натрия*.

Прозрачен, как хрусталь.

- Много *оксида водорода* утекло с тех пор.

Много воды утекло с тех пор.

Кто быстрее?

- Вода в твердом состоянии.

Лед

- Каким химическим элементом богата морская капуста.

Йод

- Элементарная частица, не имеющая заряда.

Нейтрон

- Оксид водорода.

Вода

- Основное сырье для производства керамических изделий.

Глина

- Металлы, бегающие по воде.

Щелочные металлы

- Какой газ мы выдыхаем.

Углекислый газ

- Какой газ невидим и очень опасен.

Угарный газ

- Самое распространенное вещество на земле.

Вода

- Самый распространенный элемент в атмосфере.

Азот

- Самый тугоплавкий металл, применяемый для изготовления нитей накаливания в лампах.

Вольфрам

- Процесс разрушения металлов под воздействием окружающей среды.

Коррозия

- Какое топливо заправляют в самолеты.

Керосин

- Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

Оксиды

- Русский ученый, который составил вытеснительный ряд металлов.

Н. Н. Бекетов

- Быстро протекающее химическое превращение, сопровождающееся выделением теплоты и света.

Горение

- Реакция, происходящая между кислотой и основанием.

Реакция нейтрализации

- Химическая реакция, при которой происходит отщепление водорода.

Дегидрирование

- Реакция, при которых происходит изменение степени окисления атомов химических элементов.

Окислительно-восстановительные

Подведение итогов

