

Игра –викторина « САМЫЙ-САМЫЙ»

Игра-ВИКТОРИНА « самый-самый» - одна из прогрессивных форм интеллектуальных конкурсов. Данный конкурс расширяет возможность школьников для приобретения опыта участия в интеллектуальных конкурсах, олимпиадах, работы с информационным материалом.

Цель интеллектуальной игры – викторины « Самый- самый»

Способствовать развитию компетенции самосовершенствования учащихся.

Задачи:

- 1.Формирование навыков управления информацией (способность извлекать и анализировать информацию из различных источников),
- 2.Формирование способности защищать и отстаивать свои права, интересы, обязанности, потребности,
- 3.Формирование способности строить и исполнять жизненные планы и проекты, способности действовать внутри широкого контекста,
- 4.Формирование уверенности в своих способностях.

Добрый день! Я рада приветствовать Вас на интеллектуальной **игре – викторине «САМЫЙ – САМЫЙ»**. Для участия в игре приглашаются команды 8 – 9 классов. В каждой команде должно быть 5 участников, после первого конкурса в команде должно остаться 3 участника (выбор участников предоставляется самой команде).

-Слово « ВИКТОРИНА» в толковом словаре Ожегова, трактуется как «ИГРА в вопросы и ответы», мы — же с Вами сегодня это понятие представим несколько шире и будем не только отвечать на вопросы, но и отгадывать анаграммы, перифразы, ребусы.

И первый конкурс- конкурс химических анаграмм. Анаграмма- это слово, в котором порядок букв переставлен (изменен), а для лучшего отгадывания обычно предлагается еще и какое-то определение этого слова.

- 1.ЕЗЕЛОЖ — без этого элемента Вы не отрежете и куска хлеба (железо)
- 2.СЛИКОДОР – а без этого не проживете и десяти минут (кислород)
- 3.НАПЛИТА – блеснит, да не золото (платина)
- 4.ОРРЕБЕС – младший брат НАПЛИТЫ (серебро)
- 5.МНИКРЕЙ – и в зажигалке и среди камней (кремний)
- 6.ТУТРЬ – единственный жидкий металл (ртуть)
- 7.ЛЕОДРУГ – без этого элемента в печке не будет огня (углерод)
- 8.ДОДОВОР – самый легкий газ (водород)

Второй этап конкурса. Перед Вами 12 тем, каждая тема содержит 7 вопросов, на которые отвечаем за 30 секунд. Если Вы ответили на все вопросы, Вам прибавляется дополнительный балл. По окончании второго этапа конкурса каждой команде предоставляется право выбора **одного** финалиста из трех участников. На финальный конкурс мы оставляем четыре темы и выберем одного лидера – **самого – самого**.

ТЕМЫ И ВОПРОСЫ

История – жизнь	Обществознание – и общие знания	Русский язык – игра	Физика – строение атома
---------------------------	---	-------------------------------	-----------------------------------

деятельность Д.И.Менделеева	классах химических соединений	слов	
Математика – химические уравнения	Естествознание – элементы и вещества в природе	Химия — химические свойства веществ	География открытий элементов
Иностранный язык – названия элементов в переводе на русский	Технология металлов	Общая безопасность жизни – вещества в моем доме	Секрет

География открытий элементов

- 1.Этот элемент был назван в честь города в России, где он был получен. (Дубний)
2. Элемент, названный в честь родины немецкого ученого Винклера. (Германий)
- 3.Элемент, названный в честь части света. (Америций)
- 4.Элемент, названный в честь России. (Рутений)
- 5.Этот элемент открыл француз Лекок де Буабадран и назвал его в честь своей родины. (Галлий)
- 6.Этот элемент назван в честь Польши. (Полоний)
- 7.Этот химический элемент был открыт шведским ученым Нильсоном и назван в честь полуострова, расположенного на северо-западе Европы. (Скандий)

Технология металлов

- 1.Белый мягкий драгоценный металл, проводит тепло и электрический ток лучше других металлов. (Серебро)
- 2.Единственный « Жидкий» металл, применяется в термометрах. (Ртуть)
- 3.Тугоплавкий металл, применяется для изготовления нитей накаливания электроламп. (Вольфрам)
- 4.Металл красного цвета, применяется для изготовления латуни, бронзы, мельхиора. (Медь)
- 5.Металл, используют преимущественно в виде сплавов: чугуна и стали. (Железо)
- 6.Драгоценный металл желтого цвета, применяют в зубоврачебном деле. (Золото)
- 7.Тяжелый металл необходимый нам на рыбалке. (Свинец)

Общая безопасность жизни — вещества в моем доме

- 1.Назовите формулу угарного газа. (CO)
- 2.Химическое название поваренной соли. (Хлорид натрия)
- 3.Солью, какой кислоты является пищевая сода. (Угльной кислоты)
- 4.Назови элемент, из которого состоит вещество активированный уголь. (Углерод)
- 5.Какая кислота используется для гашения соды. (Уксусная)

6. Как называют соль, уксус, аспирин как вещества замедляющие скорость порчи продуктов. (Ингибиторы)

7. Какой газ используют для отопления в вашем доме. (Природный газ, метан)

Секрет. Загадки на тему « Химия»

Я — металл серебристый и легкий,

И зовусь «самолетный металл»,

И покрыт я оксидною пленкой,

Чтоб меня кислород не достал. (Алюминий)

Я — газ легчайший и бесцветный,

Не ядовитый и безвредный,

Объединяясь с кислородом,

Я для питья даю Вам воду. (Водород)

Из меня состоит все живое,

Я – графит, антрацит и алмаз.

Я на улице в школе и в поле,

Я в деревьях и в каждом из Вас. (Углерод)

Элемент четвертой группы

Перед всеми на виду,

Стоит «Т» на « Р» исправить, Будет деспот наяву. (Титан, тиран)

В холод прячется в нору,

Но зато растет в жару. (Ртутный столбик термометра)

Только в воду окунется,

Невидимкой обернется. (Растворимое вещество)

Я – бегу, бегу, бегу,

С места все- же не сойду,

Если — ж слог один убавить,

А другой туда добавить,

То могу я для примера, Показать Вам массы меру. (Часы, весы)

Естествознание — Элементы и вещества в природе

Самый распространенный элемент в природе. (Кислород)

Вещество, находящееся в природе в трех агрегатных состояниях. (Вода)

Газ, находящийся в нижних слоях атмосферы, защищает все живое. (Озон)

Водная оболочка земли. (Гидросфера)

Смесь газов, из которых состоит атмосфера (Воздух)

В составе известняка, мрамора, мела содержится... (Карбонат кальция)

Второй по распространенности в земной коре элемент (Кремний)

Математика – химические уравнения

1. Как называется число, стоящее перед химической формулой?
(Коэффициент)

2. Чему равен индекс при атоме водорода в молекуле воды? (2)
3. Чему равна молярная масса воды? (18 г/моль)
4. Чему равен объем 2 моль водорода? (44,8 литров)
5. Как рассчитать количество вещества, зная массу и молярную массу? (Делением)
6. Определите тип реакции по уравнению $2Al + 3 S = Al_2S_3$ (Соединение)
7. Сколько моль вещества содержится в 2 г водорода (1 моль)

Физика – строение атома

1. Заряд протона... (положительный)
2. Атом состоит из... (ядра и электронов)
3. Ядро состоит из... (протонов и нейтронов)
4. Атом, какого элемента самый легкий? (Водорода)
5. Заряд электрона ... (отрицательный)
6. Элемент с зарядом атома +6 (Углерод)
7. Число электронов в атоме углерода ... (шесть)

Химия – химические свойства веществ

1. Щелочи и кислоты можно распознать с помощью... (индикаторов)
2. При взаимодействии вещества с кислородом образуются ... (оксиды)
3. Реакции, протекающие между кислотами и основаниями с образованием воды и соли называются... (реакции нейтрализации)
4. Назовите любые три признака химической реакции (на выбор: образование газа, осадка, тепла, запаха, изменение цвета)
5. К какому классу веществ относятся: хлорид натрия, сульфат меди, карбонат кальция? (соли)
6. Степень окисления натрия в соединениях (+1)
7. Для прекращения реакции горения необходимо... (на выбор: накрыть брезентом, засыпать песком, залить водой, прекратить доступ воздуха)

Иностранный язык – названия элементов в переводе на русский

1. Название этого металла происходит от латинского слова, которое в переводе означает «известь» (кальций)
2. Этот элемент получил свое название от латинского названия острова Кипр (Медь)
3. Этот газ нашел применение в рекламной индустрии, в переводе с греческого означает «новый» (Неон)
4. Ядовитый газ, в переводе с греческого «зеленый» (Хлор)
5. Элемент 7 группы, название которого происходит от греческого «разрушительный» (Фтор)
6. Элемент в переводе с греческого «несущий свет» (Фосфор)
7. Элемент, название которого произошло от латинского названия нашей планеты (terra – Теллур)

Русский язык – игра слов

1. Этот элемент получил название от словосочетания «рождающий воду» (Водород)
2. Переведите с химического языка на общепринятый фразы: «Не все то *аурум*, что блестит» (*Не все то золото, что блестит*)

3. Феррумный характер (Железный характер)

4. Слово *аргентум*, а молчание *аурум* (Слово *серебро*, а молчание *золото*)
5. Много *оксида водорода* утекло с тех пор (Много *воды* утекло с тех пор)
6. Уходит как *аш-два-о* в *оксид кремния* (уходит как *вода* в *песок*)
7. Недонатрий *хлористый* на столе, перенатрий *хлористый* на спине (Недосол на столе, пересол на спине)

Общественное — общие знания о классах химических соединений

1. На какие две группы делятся простые вещества? (Металлы и неметаллы)
2. Как называют бинарные вещества, один из элементов в которых кислород со степенью окисления -2? (Оксиды)
3. Сложные вещества, состоящие из атомов водорода, способных замещаться атомами металлов, и кислотных остатков, называются... (Кислотами)
4. По составу вещества бывают... (простые и сложные)
5. Вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка, называются... (Соли)
6. Растворимые в воде основания называют... (Щелочами)
7. К какому классу соединений относится вода? (Оксиды)

История – Жизнь и деятельность Д.И. Менделеева

1. Когда и где родился Д.И. Менделеев? (в 1834 г. в городе Тобольске)
2. Кем работал отец Д.И. Менделеева? (Он был директором гимназии)
3. Откуда произошла фамилия Менделеев? (Мену делать)
4. Какое высшее учебное заведение окончил Д.И. Менделеев? (Главный педагогический институт в Петербурге)
5. Профессором, какого университета был Менделеев, когда открыл Периодический закон? (Петербургского)
6. Какое важное событие произошло в 1860 году в немецком городе Карлсруэ? (Международный химический конгресс)
7. Когда и отчего умер Д.И. Менделеев? (в 1907 году от воспаления легких)