



Всероссийская викторина по химии «Химические элементы»

Участники – ученики 8-11 классов

Прием работ с 13 апреля по 04 мая 2015 года.

Подведение итогов - 11 мая 2015 года (на сайте <http://perspektivs.ru>)

Критерии оценивания: правильность ответов.

21 правильных ответов – 1 место (Диплом победителя 1 степени)

20-19 правильных ответов – 2 место (Диплом победителя 2 степени)

18-17 правильных ответов – 3 место (Диплом победителя 3 степени)

16 и менее правильных ответов - участник (Сертификат участника)

Кураторы получают Сертификат куратора за подготовку победителей или участников.

Требования к оформлению и отправке конкурсных материалов:

1. Материалы должны быть помещены в папку, в качестве названия папки использовать фамилию участника и название конкурса (например, Петров-ХимическиеЭлементы).
2. Упаковать папку в архив.
3. В папке должно быть 3 документа: заявка, отсканированная квитанция оплаты, работа.
4. Отправить папку по адресу evrika@perspektivs.ru.

Заявка на участие во Всероссийской викторине

1. ФИО участника (в именительном падеже)
2. Класс, учебное заведение (полное название и географическая принадлежность)
3. ФИО куратора (в именительном падеже)
4. Должность куратора
5. Электронный адрес для отправки наградных документов.
6. Почтовый адрес (если заказаны наградные документы в печатном виде)

Организационный взнос 100 рублей



Всероссийская викторина по химии «Химические элементы»

1. А это что за элемент?

В нем изменений нет,
Ты измени в нем только ударенье
Построишь ты сооруженье.

2.
При Менделееве последним в системе элементов был,
Недавно стал он не последним и исключительным прослыл,
Он от того стал знаменитым, что в нем цепной распад
И оказался вдруг открытым так, как долго в ядрах скрытый склад .

3.
Река на Украине есть,
Долин ее не перечеть,
В ней одного лишь слога нет,
Чтоб получился элемент.

4.
Он яркой звездой загорается,
Белый и легкий металл,
Он в 13 клетке таблицы
Почетное место занял .

5.
Рассеян по земле он повсюду,
Немного есть его в морской воде
Рассказывать не буду, как обнаружен он везде,
Летучий, темный, кристаллический
Он мало растворим в воде,
Раствор спиртовой столь типичный
В аптеке встретится везде.

6.
Тяжелый, жидкий и пахучий, подвижен, сильно ядовит
Удушлив и весьма летучий сквозь поры пробки он летит
В солях почти везде бесцветен,
Есть в Сакском озере в Крыму,
Лечебным действием замечен и всем известен потому.

7.
Белы его соединения, в воде бывает иногда,
Не вызывает то сомненья, что это жесткая вода
В Финляндии и на Урале цветные карбонаты есть его,
А белоснежные в Карраре
Таким в дворцах, большая честь.

8.
Хранят обычно в керосине
И бегают он по воде
Отныне знай – в свободном виде
В при роде нет его нигде.
В солях открыть его возможно,
Желтеет пламя от него
И получить из соли можно,
Как Деви получил его.



9.

Он режется ножом,
В воде газует, выделяя водород
И, исчезая в весе,
В растворе щелочь образует,
Горит лиловым в кислороде,
Находят лишь в соединениях
И в нем нуждаются растения.

10.

В воде обычно он хранится,
Свет излучает в темноте,
Искать в природе лучше не трудитесь,
Свободным нет его нигде,
Воспламеняться сам он может,
К тому же сильно ядовит,
Так отвечай без промедленья,
Коль в пятой группе он стоит.

11.

Он нужен всем, когда лишь связан,
А вяжется с большим трудом,
Весь мир живых существ обязан
Ему растительным белком.
Распространен во всех трех царствах,
Освобождается в огне,
Есть он и в красках, и в лекарствах,
Он нужен в мире и в войне.

12.

В солях бесцветен, безопасен, полезен
Безусловно всем
Становится весьма опасен, когда свободен,
И совсем тогда он ядовит, окрашен,
Может слаться по земле.
Удушлив, казался страшен, как первый газ
Из отравляющих веществ.

13.

Достоин газ тот удивленья,
Его применяют сейчас
Для резки металлов и сталеваренья,
И в доменных разных печах,
Ведет его летчик в небесные дали,
Подводник с собою берет,
Вы верно уже догадались,
Что газ этот....

14.

Он тверд, тяжел и тугоплавок
И сталь прекрасную дает,
А от небольших его добавок,
Ржаветь она перестает
Его валентность, нет сомненья,
Бывает шесть лишь иногда
А у его соединений окраска разная всегда.



15.

Бесчисленны его соединения, какие образует он
В них происходят изменения, которым имя легион
Он в чистом виде – черный, мрачный, не плавкий и едва горит
Бывает как кристалл прозрачный, в котором блещет солнца луч.

16.

Везде в нашей жизни привычный,
Металл тот сопутствует нам,
На вид он блестящий и в общем обычный,
Активный и мягкий металл,
Он в войнах нашел примененье
И в сельском хозяйстве, в быту.
Металлом войны, преступленья
Я этот металл назову.

17.

Ослепительным пламенем ярким
Как звездочка, чудо горит,
Металл тот и белый и легкий
В двенадцатой клетке стоит
Он в сплавах легчайших, нашел примененье
Как стойкий и легкий металл,
И в деле самолетостроения
Он видное место занял.

18.

Прославлен всеми именами
Металл испытанный огнем,
Манил к себе людей веками,
Алхимик жил мечтой о нем!
Но как кумир он свергнут нами,
Уж блеск его нас не манит
Ведь хорошо мы знаем с вами
Не все так ценно, что блестит.

19.

Заменит букву “й” на “я”
Увидишь дивные поля,
Узнаешь чудную страну
Скажите элемент мне, ну?

20.

Едва ли знаете свободным тот элемент,
Который здесь мы обсуждаем!
Однако помните, он весь, скрывается от наших взоров
В стекле, песке и хрустале!
И без сомненья, вы найдете его повсюду на Земле!

21.

Давно известна человеку,
Она тягуча и красна,
Еще по бронзовому веку
Знакома в сплавах всем она,
С горячей серной кислотой дает нам синий купорос!

**Викторина «ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ»**

Ф.И.О. _____

Школа, класс _____

Куратор (если есть) _____

№	Ответ
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	