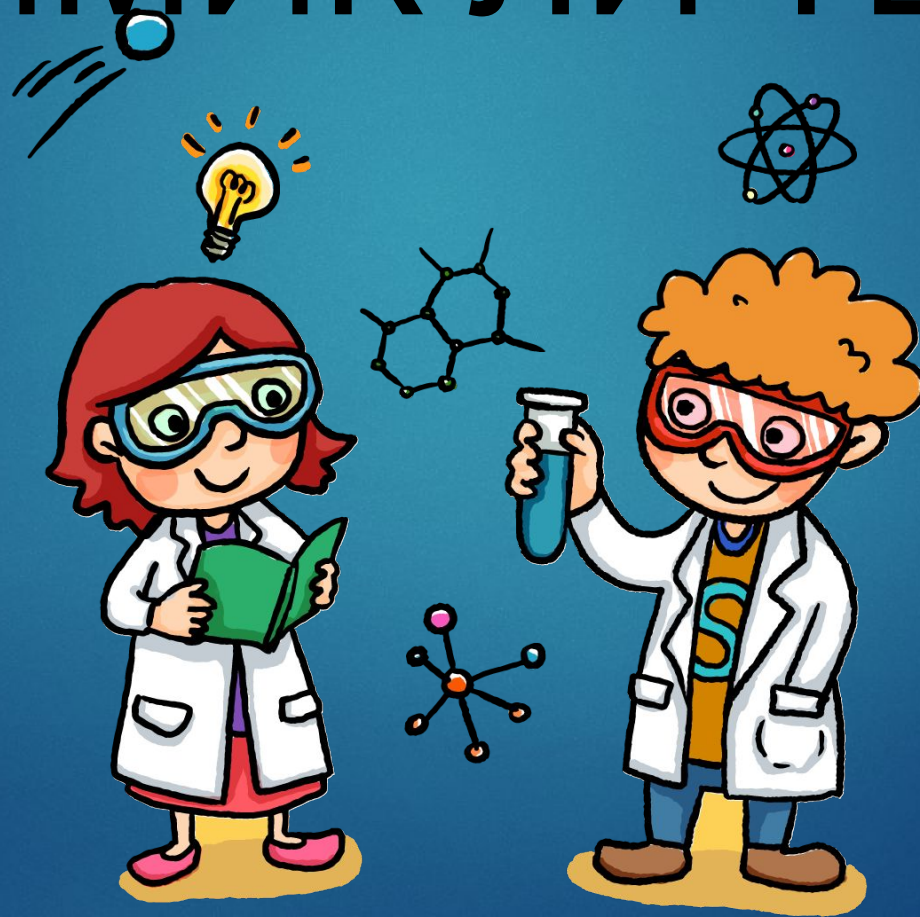


Викторина: А НЕ ХИМИК ЛИ ТЫ?



Вступительное слово

Привет, юный химик! Ты, конечно же, уже знаком с такой наукой, как химия. Эта наука изучает строение веществ, их свойства и превращения. Химия окружает нас повсеместно. Все предметы состоят из определенной материи, представляющей собой химическое вещество.

Химия — интересная и увлекательная наука. И сегодняшняя викторина призвана показать какой ты химик: химик-новичок или опытный химик.
НАЧНЕМ!!!



Правила

1. Приготовь ручку и листок, куда ты будешь записывать свои ответы.
2. Викторина будет проходить в несколько этапов. Какие будут этапы ты узнаешь по ходу викторины.
3. За каждый правильный ответ будет начисляться по одному баллу. Правильные ответы и твой уровень знаний по химии ты узнаешь в конце. За разминку баллы тоже начисляются.

А теперь сосредоточься и приготовься выполнять задания. Удачи!



Разминка «Что за элемент?»

1. Этот элемент самый распространённый во Вселенной.
2. Недостаток этого металла приводит к малокровию.
3. Название этого элемента переводится, как «безжизненный», но в воздухе он содержится в значительном количестве.
4. Газ, применяемый для заполнения рекламных трубок



Этап №1. Химические загадки

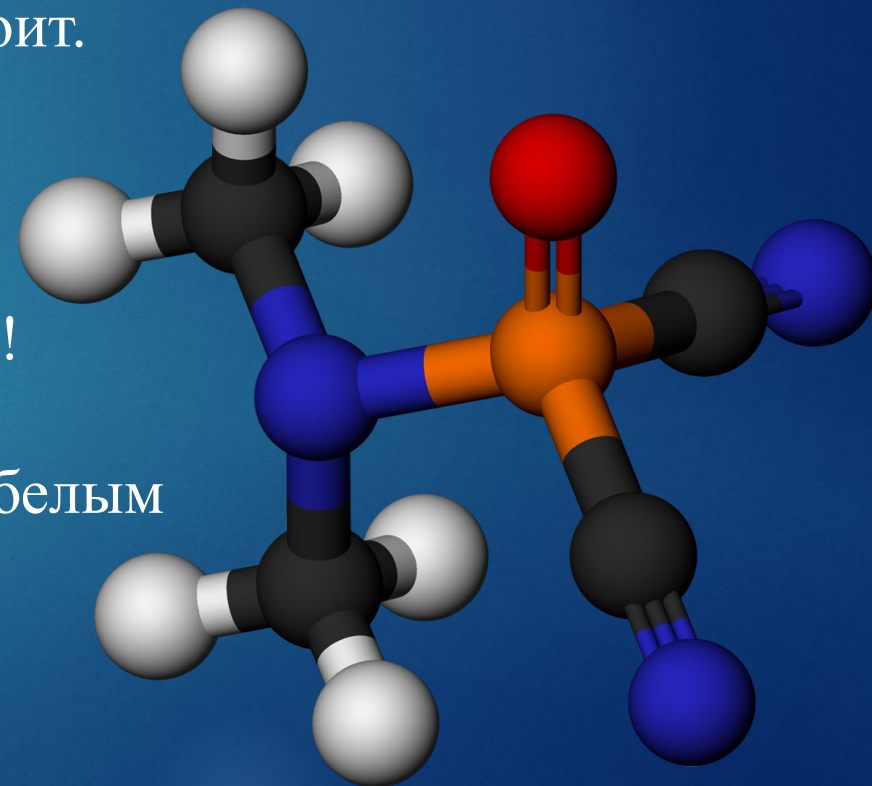
1. Лакмус будет в них краснеть,
Растворяться — цинк и медь.

А мелок в них, посмотри,
Вмиг пускает пузыри!
И опасны для работы
Эти жгучие ...

3. Он с морской капустой дружит.
И лекарством людям служит.
Знает млад и знает стар народ —
Коль ушиб, то нужен...

2. Из названий двух животных
Мое имя состоит,
На таре, где меня хранят,
Знак токсичности стоит.

4. Сообщаю: я спешу!
Я живу, пока пишу.
Исчертил всю доску белым
Исчезаю. Был я



Отдых и немного юмора

Даже если вы ничего не понимаете в химии, лежа в ванне, вы обязательно полностью прочитаете состав шампуня на оборотной стороне.

Если Вам вдруг приснится таблица Менделеева, сразу не просыпайтесь...

А вдруг выучите?

Ученик приходит домой с перевязанной рукой.

Родители спрашивают, что с ним.

– На уроке химии проводили опыты, и мне на руку попала лимонная кислота.

– Ну и что? Она не оставляет ожогов.

– Да, но мой сосед решил её нейтрализовать и насыпал мне на руку NaOH .

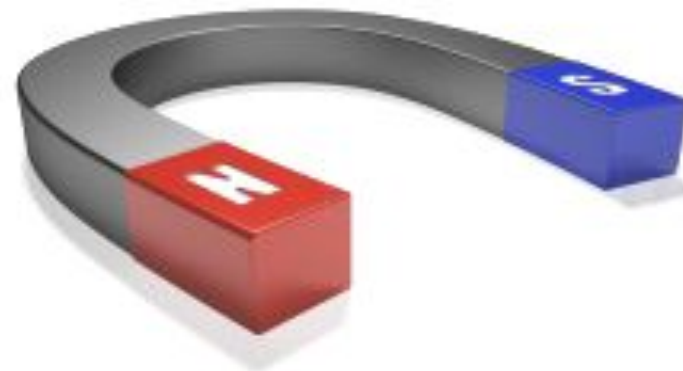
- Где мы находимся?
- Сэр, мы вышли в нейтральные воды.
- С чего ты взял?
- Лакмус не меняет цвет



Этап №2. Ребусы



НИЙ





Этап №3. Верите ли вы что... (да или нет)

1. Верите ли вы, что самая большая доля в воздухе приходится на кислород?
2. Верите ли вы, что от тепла человеческой руки плавится калий?
3. Верите ли вы, что эмульсия – это смесь веществ?
4. Верите ли вы, что самый легкий газ на Земле – это водород?



Этап №4. Задачка на смекалку

Трое друзей задержались после звонка в кабинете химии, стараясь найти правильный ответ на возникший в конце урока вопрос: «Что произойдет, если в банку с керосином опустить кусочек металлического калия?»

Николай, подумав, тихо заметил:

- Калий – металл крайне активный... Попади он в керосин – сразу вспыхнет. Словом, быть пожару!

Евгений не согласился:

- Да брось ты! Ничего не будет. Калий-то воспламеняется в воздухе. Его и до сосуда не донесут – сгорит без остатка.

А Алексей вздохнул и произнес:

- Успокойтесь, ребята. Кусочек калия просто упадет на дно и будет преспокойно лежать там.

Чье же мнение можно считать правильным?

Этап №5. Занимательная задача

У Васи в кармане железный гвоздь, который весит 10г. Какое количество вещества железа лежит в кармане у Васи?



Этап №6. Химия в быту

1. Какая кислота есть в желудке человека?
2. Какая кислота в виде эссенции есть на кухне у каждой хозяйки?
3. Какой металл находится при комнатной температуре в жидком состоянии. Где он используется?
4. Недостаток какого элемента в организме человека приводит к кариесу зубов?

ОТВЕТЫ

Вот мы и подобрались к концу викторины. Время проверить правильность свои ответов. Мы уверены, что вы справились отлично! Итак, напоминаем за каждый правильный ответ дается 1 балл. Максимальный балл – 22.

Разминка

1. Водород
2. Железо
3. Азот
4. Неон

Этап №1. Химические загадки

1. Кислоты
2. Мышьяк
3. Йод
4. Мел



ОТВЕТЫ

Этап №2. Ребусы

1. Кремний
2. Магний
3. Азот
4. Железо

Этап №3. Верите ли вы что....(да или нет)

1. Нет
2. Нет
3. Да
4. Да



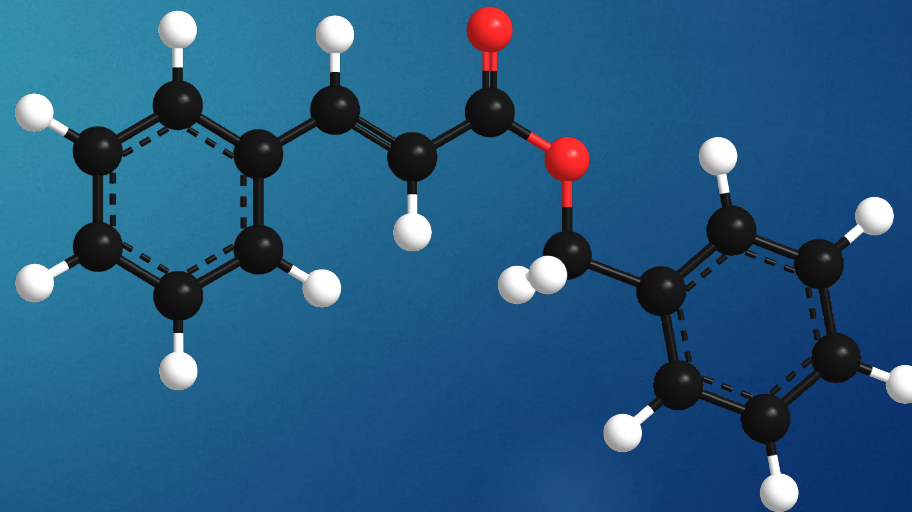
ОТВЕТЫ

Этап №4. Задача на смекалку
Мнение Алексея. будет верным.
Подобные вещества обычно и хранят в банке, заполненной керосином

Этап №6. Химия в быту

1. Соляная
2. Уксусная
3. Ртуть. В термометрах.
4. Недостаток фтора

Этап №5. Занимательная задача
Нам надо найти количество вещества (n). Формула $n=m/M$, где m - масса вещ-ва, M - молярная масса. Молярная масса железа = 56. Подставляем значения и получаем: $n = 10/55,845$ что равно, примерно, 0.179



Результаты

А теперь подсчитайте свои баллы.

Если у вас:

0 – 8 баллов – Ты химик – новичок

Не расстраивайся. Никогда не поздно начать учиться и изучать что – то новое.

9 – 18 баллов – Ты химик среднего уровня

Не плохой, результат, но стремиться есть куда.

19 – 22 балла – Ты уже опытный химик.

Молодец! Но не зазнавайся, всегда есть куда стремиться и чему учиться.

P.S. Помните, независимо от результатов вы все большие молодцы!

УЧИТЕ И ЛЮБИТЕ ХИМИЮ!
УДАЧИ!

