



# ХИМИЧЕСКИЙ КВИЗ

Авторы: Литвиненко Анна Сергеевна, Самотугина Анна Игоревна,  
Дергачев Константин Юрьевич

# История одного мага...

Фрагменты названий химических элементов часто представляют собой самостоятельные слова. Попробуйте догадаться, фрагменты названий, каких элементов использованы в рассказе и запишите их в бланке ответов.

В одном городе стоял небольшой **цирк** (\_\_\_), в котором работал знаменитый **маг** (\_\_\_). Возле цирка раскинулся красивый **бор** (\_\_\_). Маг был **рад** (\_\_\_) этому, если бы не **мышь** (\_\_\_), которая выбрала своим местом обитания большой **дуб** (\_\_\_). Больше всего на свете маг любил **крем** (\_\_\_) и **желе** (\_\_\_), которые замечательно готовил **сам** (\_\_\_).

# Загадки

Вы, ребята, мне поверьте -  
Этот газ вполне инертен  
Он спокойный и ленивый,  
В трубках светится красиво.  
Для рекламы нужен он,  
Незаметный газ...



Металл тяжёлый, и тем хорош,  
Что его рентгеном не возьмёшь.  
Лучи умеет поглощать,  
Людей здоровье защищать.

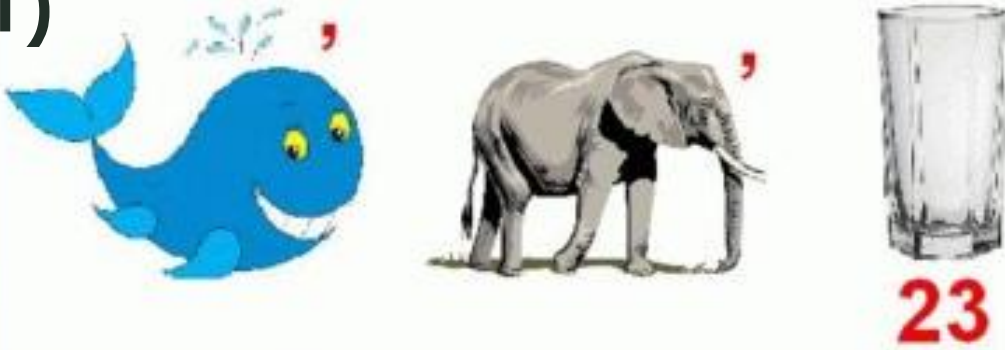


Смог с наружи показать  
Электронов целых пять.  
И судьбою не обижен,  
Аллотропии привычен:  
Красный, белый, чёрный цвет,  
В рыбе главный элемент.



# Ребусы

1)



3)

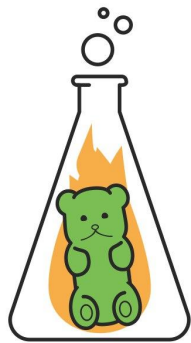


2)

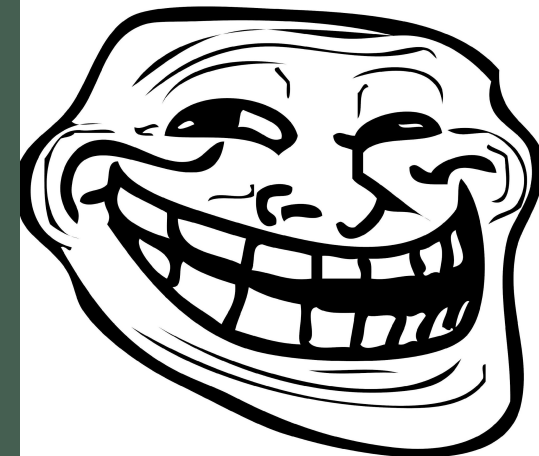


4)





# Шутки-минутки



Вовсе не химиком в школе проглотил уроки химии. На выпускном экзамене ему досталось задание: экспериментально доказать свойства азотной кислоты. Что стало важным в этом опыте? На помощь пришла глобальная сеть. Первое, что выдал поиск был чувствительный датчик ложечки! Нет, это не нитраты, а нитраты... Это значит серная кислота в другом стакане.



# Верю - не верю

1. Вода относится к классу оксидов
2. Основания состоят из металла и гидрид-иона
3. Обугливает бумагу концентрированная серная кислота
4. Нужно лить кислоту в воду при разбавлении
5. Нерастворимые основания называются щелочами
6.  $\text{H}_2\text{SO}_3$  - формула серной кислоты
7. При скисании молока образуется молочная кислота
8. Соли азотной кислоты называются нитриты
9. Из карбоната кальция образованы раковины ракообразных
10. Оксид кальция - негашеная известь

# Верю – не верю

11. В природе существуют яблочная, лимонная, муравьиная, щавелевая кислоты
12. Формула углекислого газа -  $\text{CO}_2$
13. В щелочах лакмус красный
14. Формула гашеной извести  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
15. Соли серной кислоты называются сульфидами
16. В оксидах степень окисления кислорода -2
17. В состав костей входит фосфат кальция
18. В желудке содержится соляная кислота
19. Для собирания кислорода пробирку держат вверх дном
20. Кремниевая кислота относится к бескислородным

# Кроссворд

## ***По горизонтали***

2. Растворимые в воде основания.
3. Связь, возникающая за счет образования общих пар электронов.
4. Прозрачный аморфный материал, изготовленный из кварцевого песка, соды и известняка.
5. Связь между атомами разных неметаллов. Разновидность ковалентной.
6. Соединения, состоящие из ионов металла и кислотного остатка.
7. Связь между атомами одного элемента неметалла. Разновидность ковалентной.

## ***По вертикали***

1. Используется при малокровии и входит в состав гемоглобина.
3. Кислоты, в состав которых входит кислород.





The background of the slide is a repeating pattern of stylized green leaves on a white background. The leaves are arranged in a dense, overlapping manner, creating a lush, naturalistic feel. A dark green rectangular box is centered on the slide, containing the text. A small, solid green rectangle is positioned at the top center of the dark green box, partially overlapping its top edge.

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ.