



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.

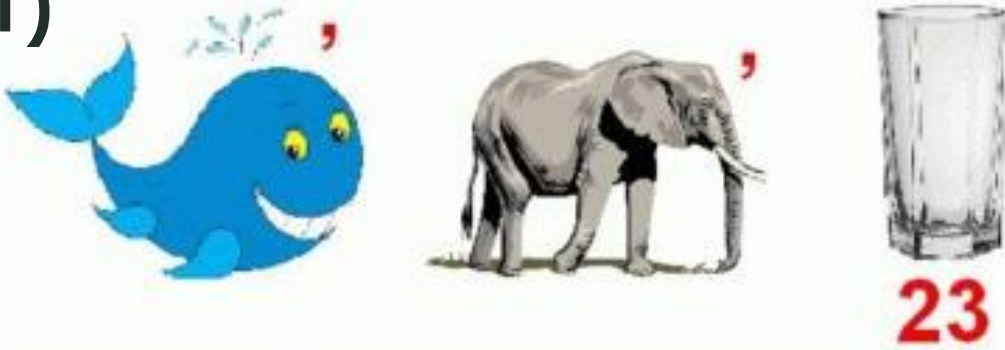


Смог с наружи показать
Электронов целых пять.
И судьбою не обижен,
Аллотропии привычен:
Красный, белый, чёрный цвет,
В рыбе главный элемент.



Ребусы

1)



3)

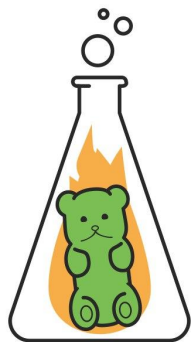


2)

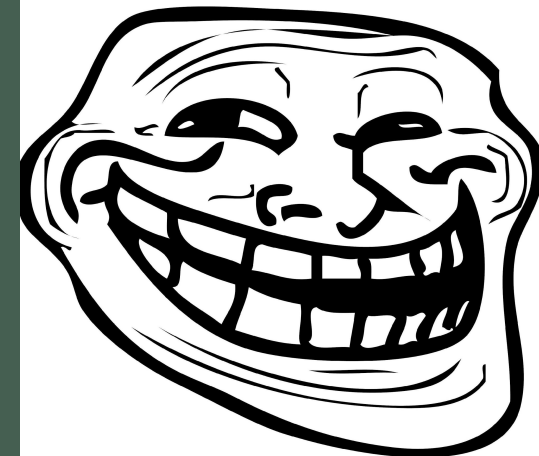


4)





Шутки-минутки



Вовсе не химиком в актиборгатории уроки химии.
На выпускном экзамене ему досталось задание:
Экспериментально доказать свойства азотной кислоты.
Что самое важное по обучению химии?
На помощь пришла глобальная сеть. Первое, что выдал
поиск был чувствительный датчик ложечки!
Нитрат церина...
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. H_2SO_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 - 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 and branches on a white background. The leaves are arranged in a dense, overlapping manner, creating a lush, naturalistic feel. The pattern is consistent across the entire slide.

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ.