



ХИМИЧЕСКИЙ КВИЗ

Авторы: Литвинко 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

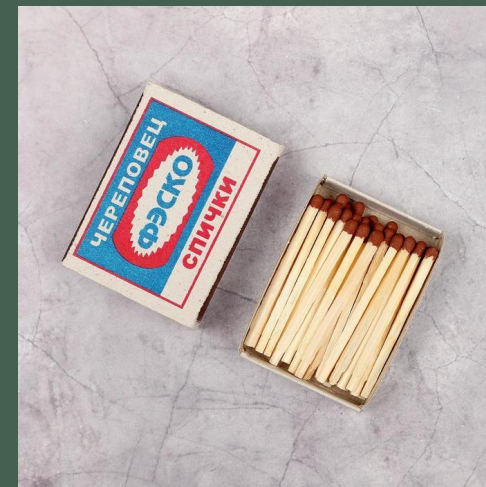
Вы, ребята, мне поверьте -
Этот газ вполне инертен
Он спокойный И ленивый,
В трубках светится красиво.
Для рекламы нужен он,
Незаметный газ



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



23



231

1

Э



325



Шутка-минутка

Все зависит от контекста.
Словосочетание «свободные радикалы» для химика означает одно, для политика другое. А для нормального человека вообще ничего не означает.

Двое химиков в лаборатории:
- Вась, опусти руку в этот стакан.
- Опустил.
- Что-нибудь чувствуешь?
Значит серная кислота в другом стакане.

Основной закон химии:
Горячая калба
Выглядит точно так же, как и холодная.

Что самое важное при изучении химии? Никогда не облизывать ложечки!

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 бескислородной

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.



Спасибо за внимание.