



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)



23

3)



2)



231



1



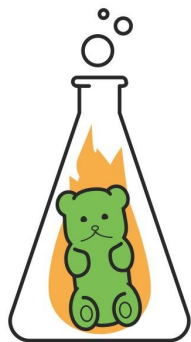
4)

Э

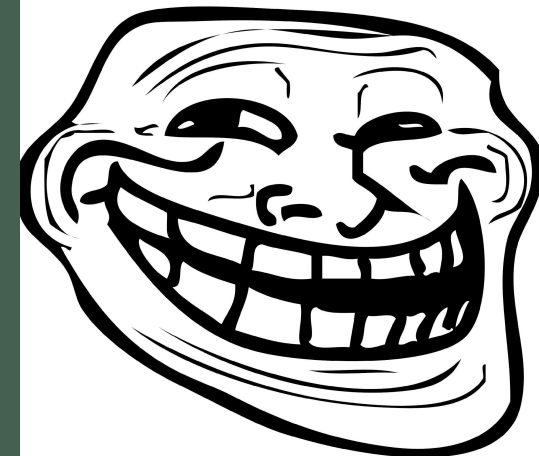


325





Шутки-минутки



Вовсе химиком в школе не был, уроки химии.
На выпускном экзамене ему досталось задание:
Осуществить синтез азотной кислоты.
Экспериментально доказать свойства азотной кислоты.
Что самое важное при изучении химии?
На помощь пришла родная сестра. Первое, что выдал
поиск был: «Азотная кислота – это ложка!»
Чувствительность? Вот же ложка!
Выйди ты тоже так же,
нитраты...
Как и холодная
Эта азотная 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.





СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ.