

# ХИМИЧЕСКИЙ КВИЗ

Авторы: Литвиненко Анна Сергеевна, Самогутина 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



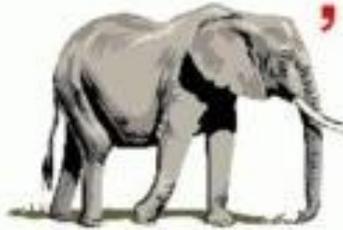
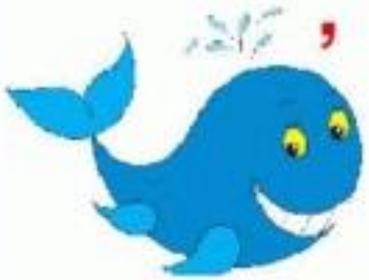
Металл тяжёлый, И тем  
хорош,  
Что его рентгеном не  
возьмёшь.  
Лучи умеет поглощать,  
Людей здоровье защищать.



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



# Ребусы



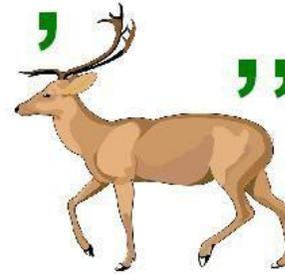
23



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.  $\text{H}_2\text{SO}_3$  - 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 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.