

Викторина по Химии

1. Первый элемент Периодической системы Д.И. Менделеева.
2. Формула поваренной соли.
3. Наука о веществах и их свойствах.
4. В огне не горит и в воде не тонет.
5. Вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.
6. Как называются растворимые основания.
7. Сколько групп в Периодической системе Д.И. Менделеева.
8. Какой легкий металл используют в самолетостроении?
9. Формула воды.
10. В этой стеклянной посуде смешивают малые количества вещества и проводят химические реакции.
11. Металл, обнаруженный в упавших метеоритах.
12. Какой инертный газ используют для заполнения дирижаблей.
13. Назовите кислоту, которую прописывают при некоторых заболеваниях желудка.
14. Чему равно число электронов в атоме?
15. О каком веществе писал Антуан де Сент-Экзюпери "... Ты самое большое богатство на свете..."

Металлы и неметаллы

10. Назовите металл, вызывающий "лихорадку"?
20. Какой неметалл придает твердость и белизну зубной эмали?
30. Какой неметалл был назван "элементом жизни и мысли"?
40. Какой металл может болеть "чумой"?
50. Если верить древнему историку, то во времена похода Александра Македонского в Индию офицеры его армии страдали желудочно-кишечными заболеваниями гораздо реже, чем солдаты, еда и питье были у них одинаковые, а вот металлическая посуда разная. Из какого чудодейственного металла была изготовлена офицерская посуда?

Химические загадки

10. Гость из космоса пришел в воде приют себе нашел.
20. Давно известна человеку.
Она тягуча и красна.

Еще по бронзовому веку
Знакома в сплавах всем она.

30. Меня в составе мрамора найди,
Я твердость придаю кости,
В составе извести еще меня найдешь
Теперь меня ты, верно, назовешь.

40. Я крылатый элемент
В небеса лечу на керосине,
Провожу тепло и ток,
Нахожусь в природе в глине.

*50. Он безжизненным зовется, но жизнь без него не создается.

Закончите фразу

10. 21% по объему в воздухе занимает ...

20. Дождь – это ... явление

30. Алюминиевые и железные стружки можно разделить ...

40. Формула угарного газа ...

50. Купоросное масло – это...

Верите ли вы, что... (Да или нет)

10. Аргентина названа в честь серебра?

20. Платину называли “гнилое золото”, “лягушачье золото”, “серебришко”.

30. Гривна – это слиток серебра массой 200 г. Если этот слиток рубили пополам, то получали гривенники?

*40. Первый исторически известный паспорт был бронзовый?

50. Эйфелева башня “железная мадам”, так ее часто называют в Париже, летом на 15 см выше, чем зимой?

Первоначальные химические понятия

10. Как называется цифра перед формулой или знаком?

20. Единица измерения количества вещества.

30. Явление, при котором происходит превращение одних веществ в другие называется ...

40. Мельчайшая частица вещества химически неделимая. (*Атом*)

50. Молярный объем любого газа при н. у. равен ...

Превращение без превращений

10. Какой химический элемент носит название соснового леса?

20. В названии благородного металла замените первую букву и получите название избыточно увлажненного участка земли, заросшего растениями

30. От какого металла нужно отрезать $1/3$, чтобы получилось известная кость?

40. В название какого химического элемента входит название дерева?

50. В названии галогена измените порядок букв и получите название твердого топлива, которое часто используется как органическое удобрение.

Химия и экология

20. Назначение очистных сооружений.

40. В какой части огурца содержится больше всего нитратов.

60. Какое топливо является самым экологически чистым?

****80.** Вещество дезинфицирующее воду не оставляющее привкус.

100. Назовите не менее трех важнейших глобальных экологических проблемы человечества.

Галерея химиков

****20.** Что отвечал Михаил Васильевич Ломоносов на вопрос “Кто Вы по профессии?”

40. Любимое занятие Дмитрия Ивановича Менделеева в часы отдыха.

60. Назовите фамилию выдающегося русского химика и композитора, автора оперы “Князь Игорь”.

80. Какой ученый предложил в качестве символов химических элементов начальные буквы латинских названий.

100. Этот знаменитый ученый в одиночку совершил полет на воздушном шаре для наблюдения солнечной короны во время солнечного затмения. Он за 4 часа пролетел путь в 100 км. Назовите его имя

Химия в быту

20. Без какого вещества нельзя отутюжить пересушенные вещи?

40. Назовите металл, находящийся при комнатной температуре в жидком состоянии. Где он используется?

60. Человечество с древних времен использовало консерванты для хранения продуктов. Назовите не менее трех основных консервантов

80. Какое вещество используется для обработки слишком кислых почв?

100. Без чего нельзя испечь пирог из кислых яблок?

Химические элементы

20. Самый распространенный на Земле элемент.

40. Какой химический элемент не имеет постоянной прописки в Периодической системе химических элементов?

60. Какой элемент называется как планета Солнечной системы?

80. Какой химический элемент содержится в морских водорослях?

*100. Какой химический элемент назван в честь России?

Вещество привычное и необычное

20. Почему лед не тонет, а плавает на поверхности воды.

40. Почему для аквариума не пригодна кипяченая вода?

60. Химическая связь в молекуле воды.

*80. Как называется чистая вода, не содержащая примесей?

100. Почему трудно хлопнуть в ладоши под водой.

Вопрос 1. Угадайте химический элемент.

1. В организме человека его содержится около 3 г, из них примерно 2 г – в крови.

2. По распространению в земной коре он уступает лишь кислороду, кремнию и алюминию.

3. Первоначально источником соответствующего этому элементу простого вещества были упавшие на Землю метеориты, которые содержали его почти в чистом виде.

4. Первобытный человек стал использовать орудия из этого вещества за несколько тысячелетий до н. э.

5. В честь этого элемента был назван целый период человеческой истории.

Вопрос 2. Угадайте вещество.

1. Упадок и распад Римской империи (по мнению некоторых ученых) были обусловлены отравлением этим веществом.

2. Раньше его добавляли в плохое вино для улучшения вкуса.

3. В Древнем Риме его широко использовали для изготовления кухонной утвари, водопроводных труб, монет, гирь.

4. В настоящее время он применяется для предохранения от коррозии телеграфных и электрических подземных проводов, изготовления аккумуляторов. Его соли используют в производстве красок.

5. Оловянный припой представляет собой сплав олова с этим металлом.

Вопрос 3. Угадайте химический элемент

- 1.Образованное им простое газообразное вещество оказывает сильное раздражающее действие на слизистую оболочку глаз и дыхательную систему.
- 2.Он входит в состав некоторых гербицидов, инсектицидов и пестицидов.
- 3.Соответствующее простое вещество получают главным образом в результате электролиза солей.
- 4.Войска Антанты и германские войска применяли это вещество в боевых действиях.
- 5.Соединения этого элемента используют для дезинфекции воды в плавательных бассейнах.

Вопрос 4. Угадайте металл.

- 1.Это очень ковкий металл.
- 2.Это один из первых металлов, известных человеку.
- 3.С незапамятных времен притягивала человеческий взор редкая красота этого металла.
- 4.Самые агрессивные кислоты не способны растворить его.
- 5.Его называют царем металлов.

Вопрос 5. Угадайте вещество.

- 1.В 1890 г. оно явилось причиной гибели экипажа океанского парусника “Мальборо”. Корабль не получил никаких повреждений, но, потеряв управление, блуждал в океане.
- 2.Оно вызывает массовые самоубийства китов.
- 3.Оно входит в состав вулканических газов.
- 4.Оно образуется при неполном сгорании углерода.
- 5.При отравлении им наступает кислородное голодание тканей, в особенности клеток центральной нервной системы.

Вопрос 6. Угадайте вещество.

- 1.Кристаллическая решетка этого вещества такая же, как у алмаза.
- 2.Его используют в качестве полупроводника.
- 3.При высоких температурах он восстанавливает многие металлы из оксидов.
- 4.Это самый распространенный химический элемент на Земле после кислорода.
- 5.Он входит в состав речного песка.

