

Посвящение в химики



Сегодня рядовой homo sapiens обладает значительной свободой определять собственную судьбу. Поэтому его следовало бы ознакомить с **химией** в достаточной мере, чтобы он представлял результаты применения новых лекарственных препаратов и химикалий или их комбинаций

Д. Уильямс

Действующие лица

- Королева Химического государства – Её Величество Амальгама III –
Никитина Людмила
- Придворный Магистр химических наук Бертоллет – Круглов Егор
- Хранитель времени и истины – Чуванов Антон
- Члены ученого совета (жюри) –
Захаренко Н. С. – директор гимназии (председатель)
Швецова В. Н. – зав. кафедрой естественных наук
Гаврилова О. В. – учитель биологии
Захаров Никита – 11-а
- Советники
- Боронин Максим,
- Стогний Жанна,
- Евдокимова Мария

Вопрос №1

❖ Какой
элемент
всегда рад?



Вопрос № 2

- ❖ Какой элемент утверждает, что он — это не он?



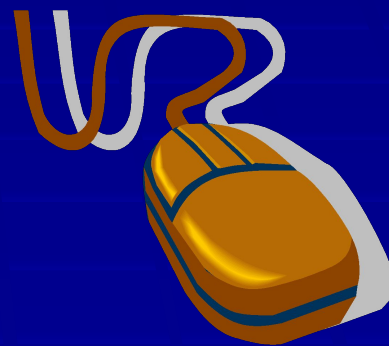
Вопрос № 3

❖ Какой
элемент
является
лесом?



Вопрос № 4

❖ Какой
элемент
состоит из
двух
животных?



Вопрос № 5

❖ Название
какого
элемента
несет в себе
волшебника?



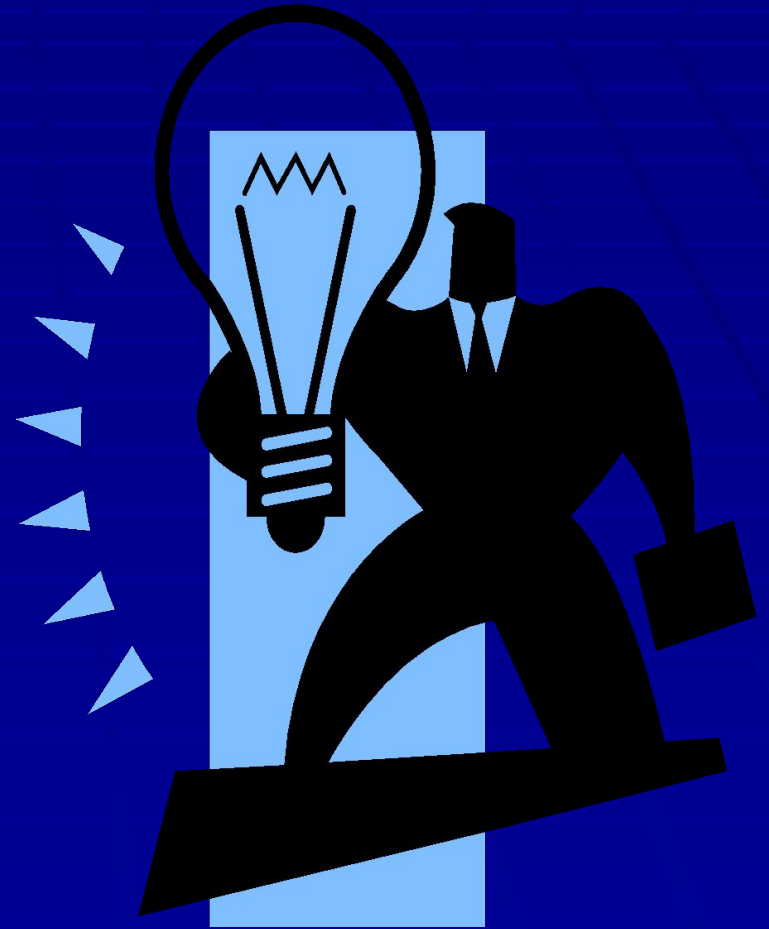
Вопрос № 6

❖ Какой элемент утверждает, что он может воду родить?



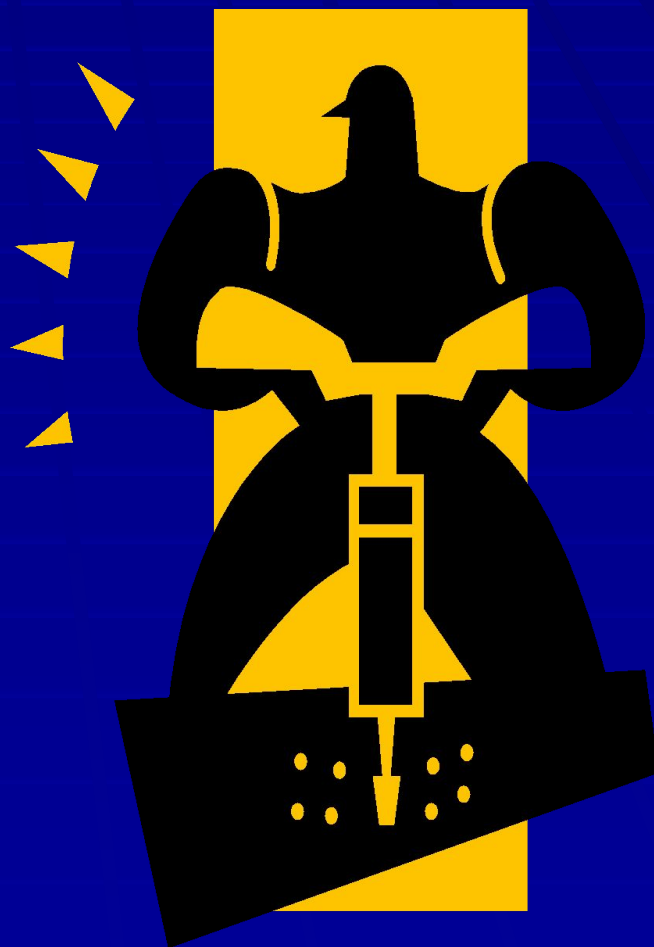
Вопрос № 7

❖ Какой элемент является настоящим гигантом?



Вопрос № 8

❖ Какой элемент может быть твердым, как алмаз и мягким, как графит?



КСТАТИ...

- Без фантазии, без смелой и дерзкой мысли нельзя овладеть природой. Без великих законов физики и химии нельзя раскрыть её тайны

Ферсман

Вопрос команде «Кислоты»



1. Назвать этого человека просто ученым-химиком невозможно. Его перу принадлежала знаменитая ода, восхваляющая Екатерину II, этот человек основал первый на Руси завод по производству цветной мозаики. Сформулировал свой знаменитый закон сохранения и превращения энергии он внес неоценимый вклад в развитие всех естественных наук. Назовите имя этого человека. Автором какого учения, лежащего в основе современной химии, он является?

Вопрос команде «Положительный заряд»

Какое вещество и почему стало
причиной гибели одной из
арктических экспедиций?



Вопрос команде «Алмаз»

В поисках «философского камня», якобы способного превратить неблагородные металлы в золото, гамбургский алхимик Х. Брандт в 1669 г. при перегонке сухого остатка от выпаривания мочи впервые получил аллотропное видоизменение этого элемента.

Брандт поначалу думал, что получил «философский камень, ибо полученное вещество в темноте испускало голубой свет.

Какой элемент открыл Брандт?

Вопрос команде «Стальные химики»



1. Когда этот металл был впервые получен в чистом виде, он ценился дороже золота. Царская семья получила в подарок набор столовых приборов, изготовленных из этого вещества. Довольно долго во время торжественных обедов, когда все придворные пользовались «дешевыми» приборами из серебра и золота, члены царской семьи могли себе позволить пищу с помощью ложек, вилок и ножей из этого металла. Традиция изготовления столовых приборов из металла сохранилась и по сей день. Правда, сейчас они считаются дешевыми и свидетельствуют скорее о нехватке денег, чем о богатстве. Что это за металл?

О ХИМИИ

Химия часто меня озаряла величайшими наслаждениями познания неразведанных тайн природы... И я уверен, что ни один из тех, кто заинтересуется химией не пожалеет о том, что выберет эту науку в качестве своей специальности



Н. Д. Зелинский

Угадай загадку!



Загадка № 1

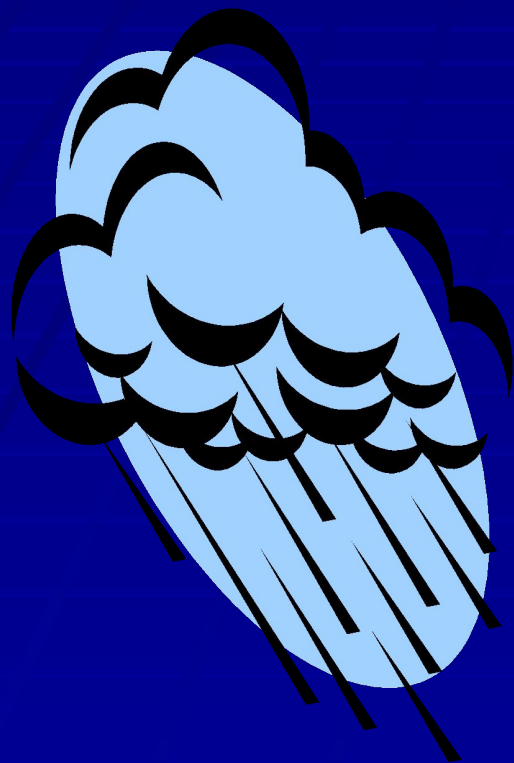


- Нахожусь, друзья везде
В минералах и воде
Без меня вы как без рук:
Нет меня – огонь потух.

Загадка № 2

- Меня любит человек!
Мною назван целый век!
Я блестяща и рыжа,
В сплавах очень хороша!

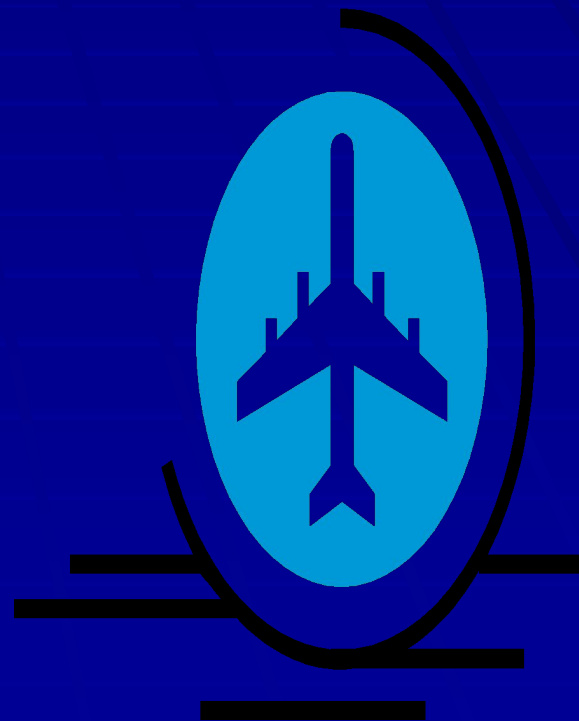
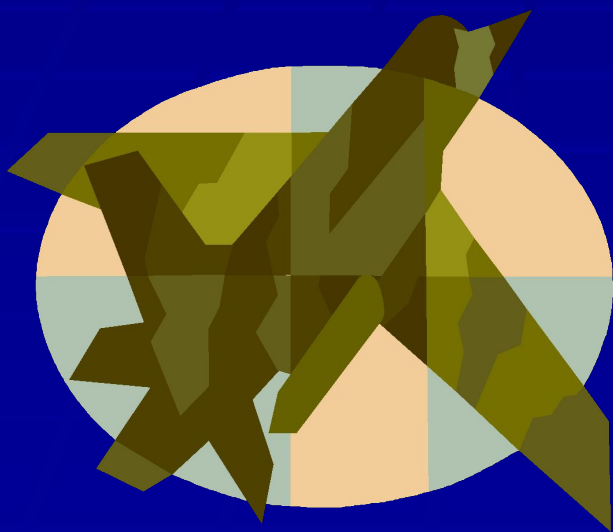
Загадка № 3



□ Хоть составчик мой и
сложный
Без меня жить невозможно.
Я отличный растворитель,
Жажды лучший утолитель.
А разрушите, так сразу
Два получите вы газа.

Загадка № 4

□ Я – металл незаменимый,
Очень летчиком любимый,
Легкий, электропроводный,
А характер – переходный.



Говорить о химии не на
химическом языке
примерно то же, что
исполнять сонату на
скрипке без струн.

Х. О. Химлер

Используя знаки: Al, Al, O, O, O, O,
H, H, S, S

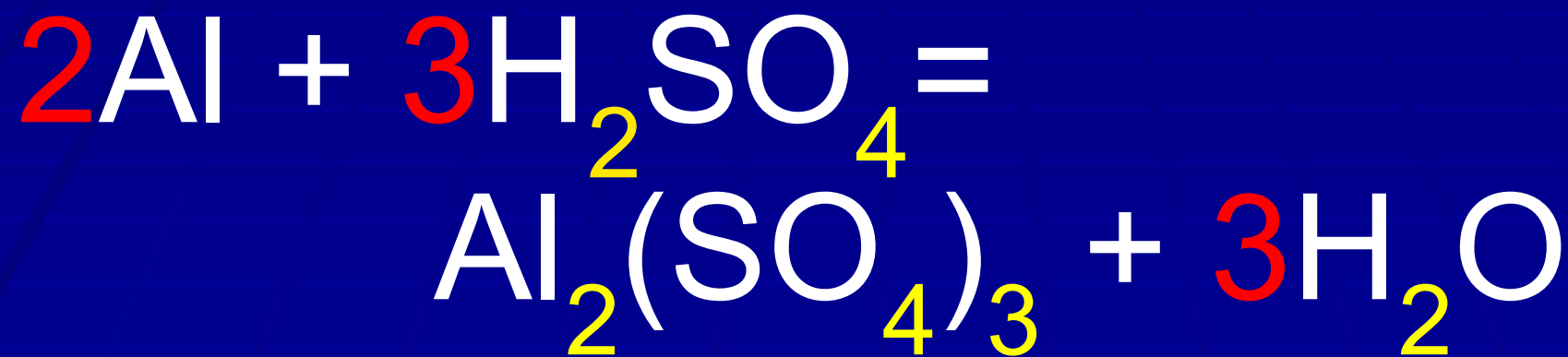
Индексы: 2, 2, 2, 3, 4, 4

Коэффициенты: 3, 3, 2

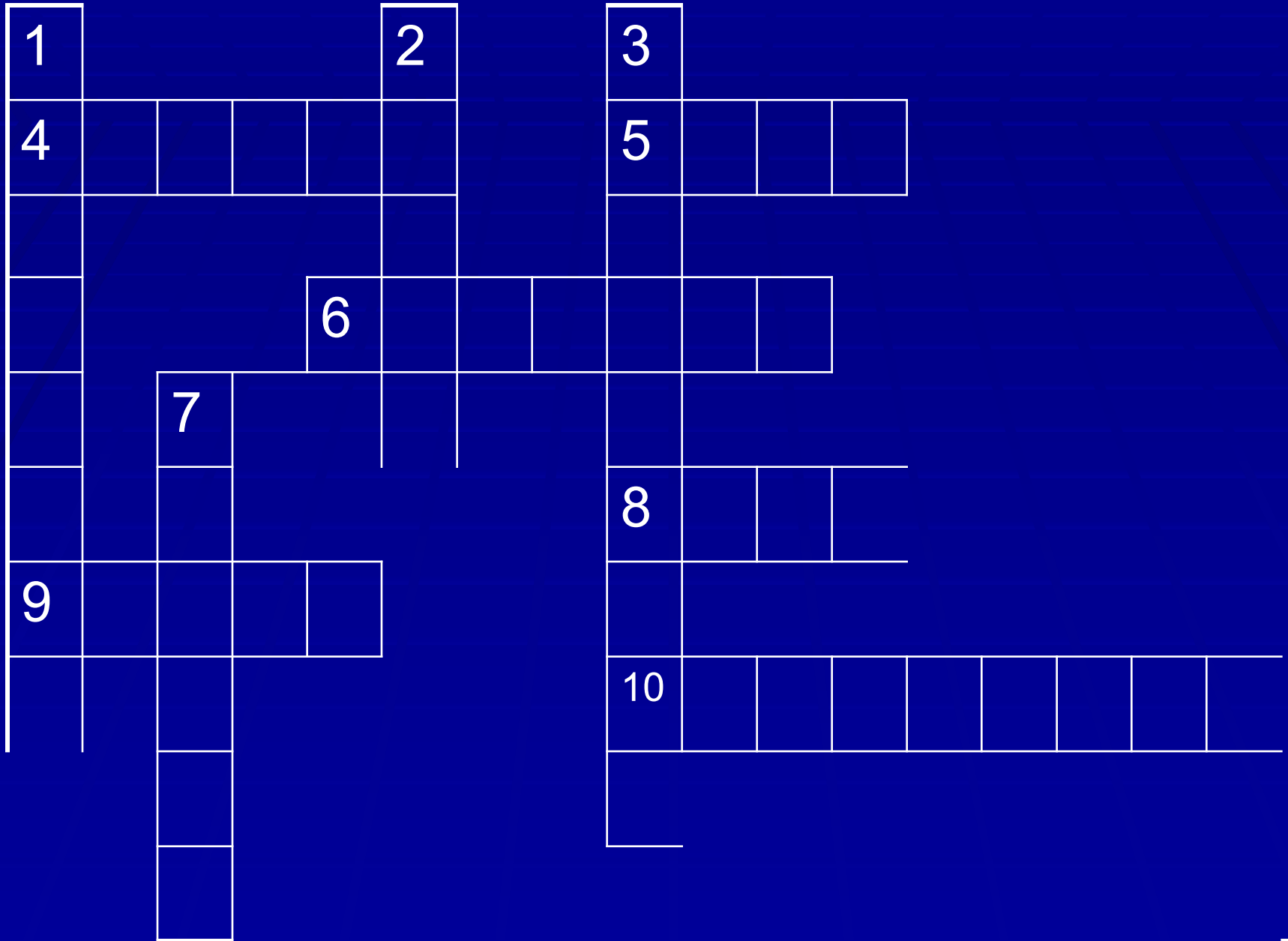
Скобки (,)

Составить уравнение реакции
взаимодействия алюминия с
серной кислотой.

Уравнение реакции



Разгадай кроссворд



По горизонтали:

4. Одно из условий протекания ионных реакций до конца
5. Сложное вещество, которое образовано ионами металла и кислотного остатка
6. Раствор этого вещества изменяет цвет индикатора лакмуса с фиолетового на красный
8. Мельчайшая химически неделимая частица вещества
9. Электроны в атоме этого химического элемента располагаются так:))
2 1
10. Вещество, изменяющее свой цвет в растворах кислот и щелочах

По вертикали:

1. Частица вещества, образованная атомами, соединенными между собой при помощи химической связи
2. Бинарное соединение, в состав которого входит кислород в степени окисления – 2
3. Раствор этого вещества изменяет цвет индикатора фенолфталеина с бесцветного на малиновый
7. Элемент третьего периода, I группы, главной подгруппы

Клятва химика

- Клянемся, не жалея зубов своих, грызть гранит науки. **Клянемся!**
- Клянемся всегда помнить, что атомно-молекулярное учение сформулировал Михаил Васильевич Ломоносов, а периодический закон – Дмитрий Иванович Менделеев. **Клянемся!**
- Клянемся всегда соблюдать правила техники безопасности при работе в кабинете химии. **Клянемся!**
- Клянемся Выливая ведро воды в стакан кислоты, помнить, что ведро жидкости в стакан не помещается. **Клянемся!**

□Клянемся во время контрольной работы и сдачи экзамена пользоваться шпаргалками только собственного изготовления. **Клянемся!**

□Клянемся самостоятельно писать доклады и рефераты, а не «скачивать» их из Интернета **Клянемся!**

□Если я нарушу эту клятву, то пусть мои товарищи заставят меня выпить стакан чая с ложкой

фенолфталеина. **Клянемся! Клянемся! Клянемся!**