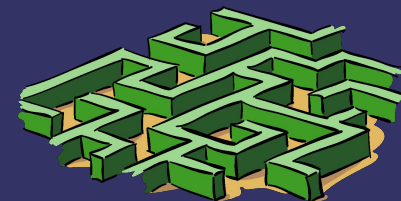


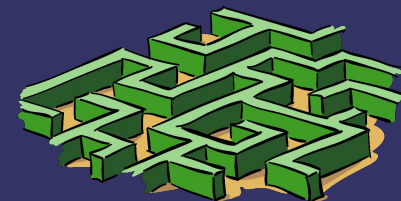
Интеллектуальная игра по ХИМИИ.

Удивительный мир
металлов.



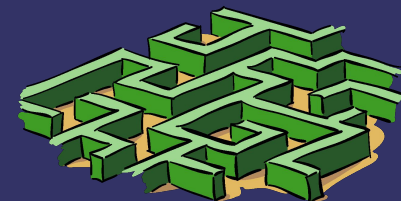
Цель и задачи урока.

1. Обобщить, систематизировать, углубить знания о строении происхождении, применении свойств металлов периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева.
2. Раскрыть значение металлов и их соединений.
3. Расширить кругозор, умение осуществлять самостоятельную деятельность на уроке.
4. Воспитывать патриотизм, гордость за свою Родину, чувство сострадания к людям и всему живому.



Темы конкурсов.

- ⇒ 1. Металлы и их соединения.
- ⇒ 2. Метаграммы.
- ⇒ 3. Отгадай — ка.
- ⇒ 4. Химик — переводчик.
- ⇒ 5. Кто быстрее.
- ⇒ 6. Угадай — ка, для капитанов команд.
- ⇒ 7. Рефлексия.
- ⇒ 8. Подведение итогов.

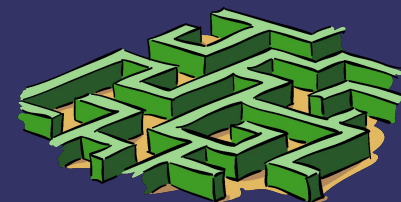


1 этап конкурса.

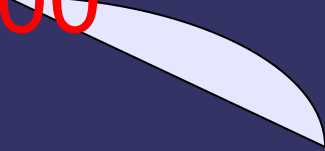
Металлы и их соединения.



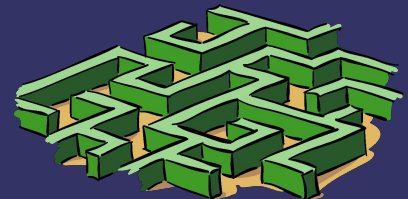
Тимошенко Семен Константинович



100

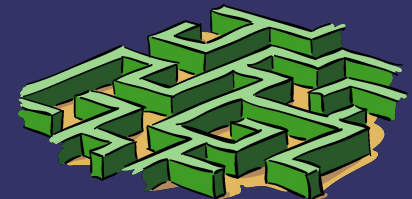


Какие металлы используются в производстве современных фотоэлементов, применяемых в электронике?



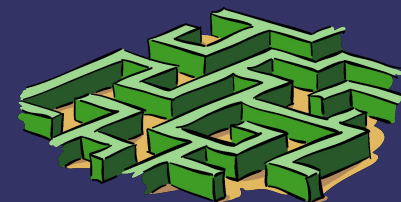
200

Какой металл используется для изготовления осветительных и зажигательных снарядов, сигнальных ракет, трассирующих пуль?



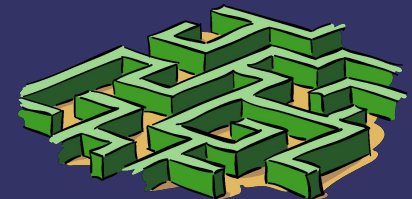
300

Какой сплав железа широко применяется для создания различных видов современного вооружения (стрелкового, бронетанкового и др.)?



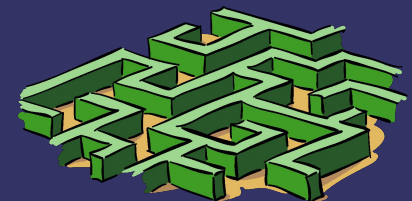
400

Какой металл и его сплавы широко
используются
в авиа — и ракетостроении?



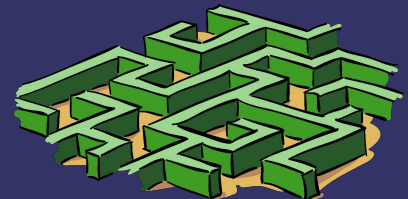
500

Из какого металла делают
упаковку для пищевых продуктов,
отправляемых космонавтам, и



600

Какое соединение используется для регенерации воздуха на подводных лодках?

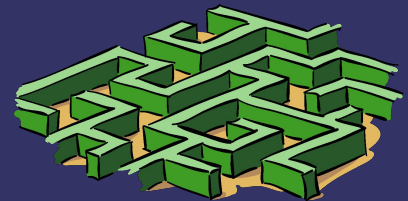


2 этап конкурса.



« Метаграммы »

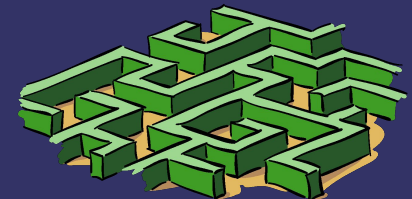
Конеv Иван Степанович



100

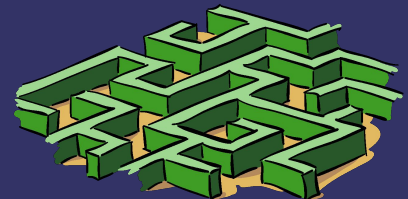
Элемент четвертой группы
перед вами на
виду.

Стоит «Т» на «Р» исправить,
будет деспот наяву.



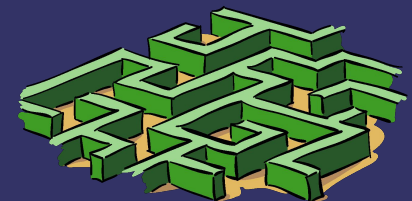
200

Я — горная область на нашей
планете,
Повсюду известны
богатства мои.
Но если же «Л» на «Н» мне
Заменишь,
Среди актиноидов меня ты ищи.



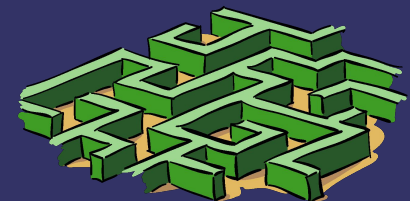
300

Корабли меня обходят;
знает лоцман
наизусть.
Если «Л» на «Д» заменят,
то металлом окажусь.



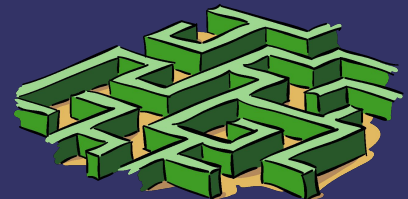
400

Два элемента химических
В микрограмме я вам загадал:
С «Х» - элемент металлический,
Ну а с «Б» - я уже не металл.



500

С «Ка» - активный я
металл,
С «Ге» я очень легкий газ,
Чтобы нас ты разгадай,
Взгляни в таблицу еще раз.

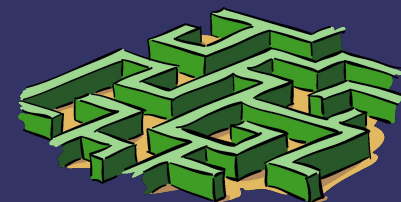


600

Укрощая рек течение, моря при этом
создаю

Запаситесь- ка терпеньем,
узнать себя я помогу.

Вы подумайте немного,
Вместо «О» поставьте «А»:
Потечет река свободно,
Ведь металлом стала я.

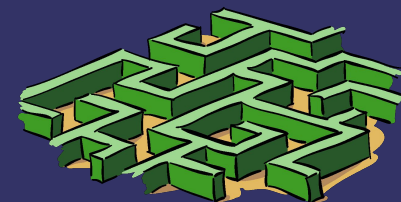


3 этап конкурса

«Отгадай — ка»



Рокоссовский (Ксаверьевич)
Константин Константинович



100

Если его соединения

в воде бывают иногда,

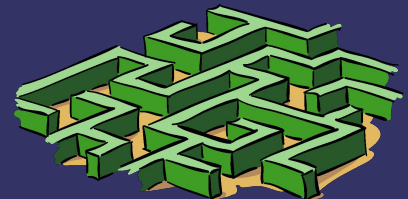
Не вызывает сомнения, что это жесткая
вода.

В Финляндии и на Урале

цветные карбонаты есть.

И белоснежные в кристалле,

таким в дворцах почет и честь.



200

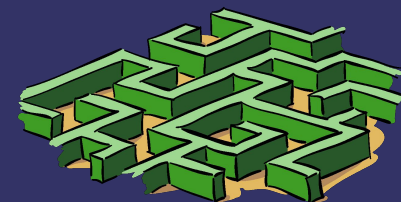
Живет обычно в керосине
бегает он по воде,

В природе, комнате —
свободным

нет его нигде.

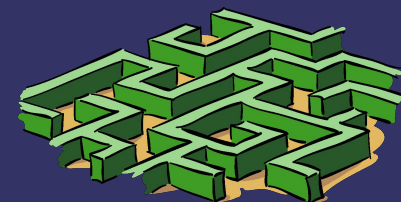
В солях открыть его возможно:
желтеет пламя от него.

И получить из соли можно,
как Деви получил его.



300

Находится в морской воде,
он — спутник кальция везде.
Свободный легкий и горючий,
фотографам известен он.
Но очень твердый и тягучий,
он — главный в сплаве
«электрон».



400

Давно известна человеку:

она пластична и красна,

Еще по бронзовому веку

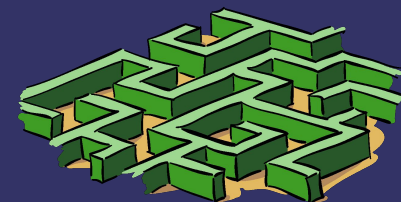
знакома в сплавах всем она.

С горячей серной кислотой

дает нам серный

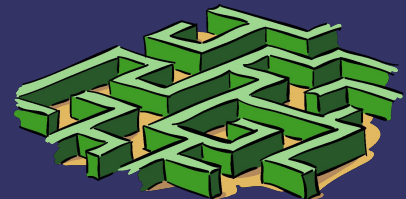
купорос,

Но побелеть порой.

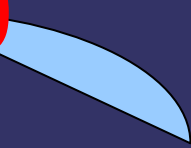


500

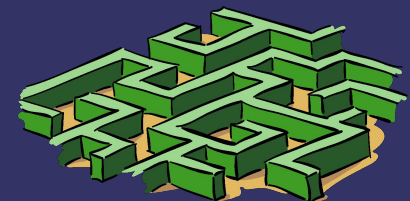
Прославлен всеми письменами,
металл, испытанный огнем,
Манил к себе людей веками,
алхимик жил мечтой о нем.
Но как кумир отвергнут нами,
и блеск его уже не манит.



600



Прошу назвать этот металл,
который в ряд важнейших встал.
Он удивление в человеке
Своими свойствами рождал.
Из глины был получен в прошлом веке,
Девиль же серебром его назвал.

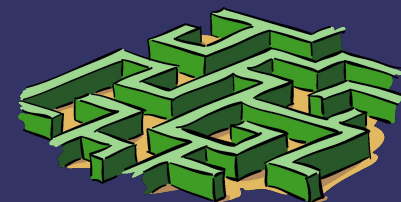


4 этап конкурса

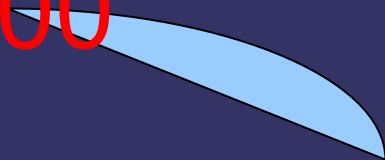
«Химик — переводчик».



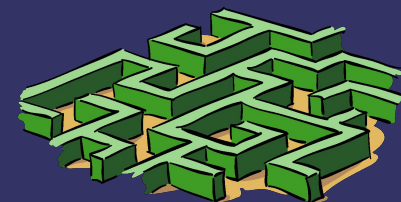
Толбухин Федор Иванович



100

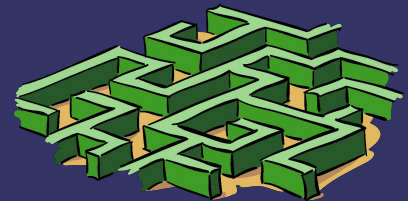


Не все то аурум, что
блестит.



200

Белый, как карбонат кальция.



300

Феррумный характер.

