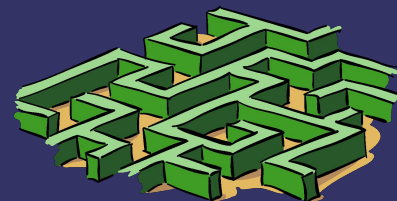


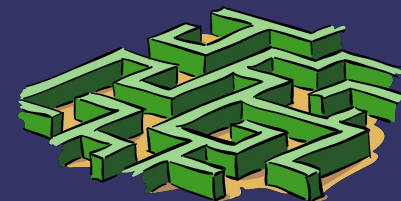
Интеллектуальная игра по ХИМИИ.

Удивительный мир
металлов.



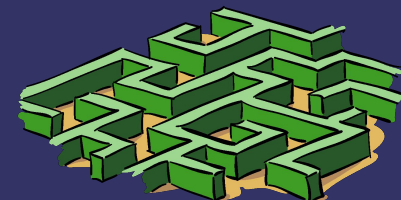
Цель и задачи урока.

1. Обобщить, систематизировать, углубить знания о строении происхождения, 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.

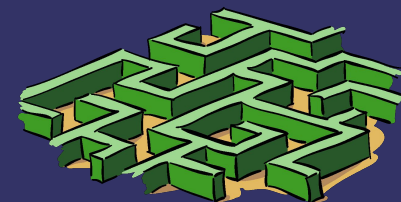


1 этап конкурса.

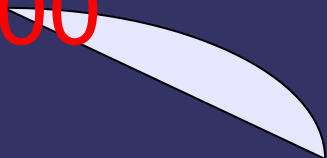
Металлы и их соединения.



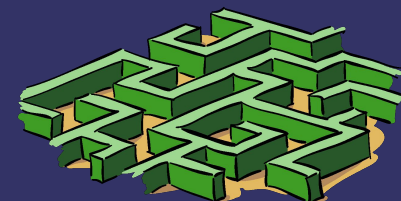
Тимошенко Семен Константинович



100

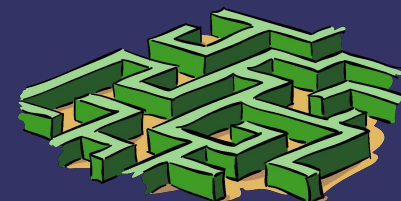


Какие металлы используются в производстве современных фотоэлементов, применяемых в электронике?



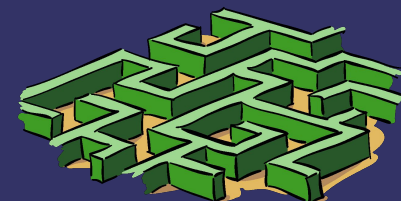
200

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



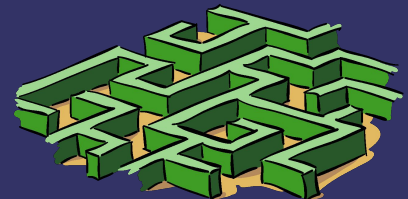
300

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



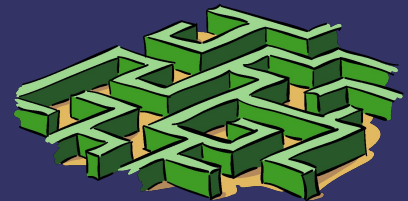
400

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



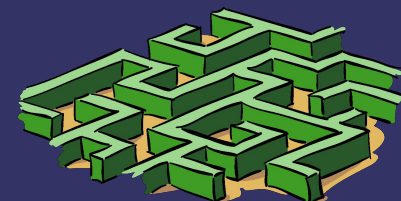
500

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



600

Какое соединение используется для регенерации воздуха на подводных лодках?

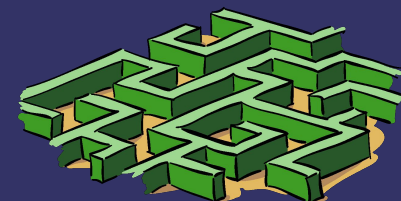


2 этап конкурса.



« Метаграммы »

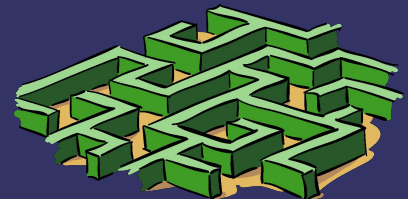
Конеv Иван Степанович



100

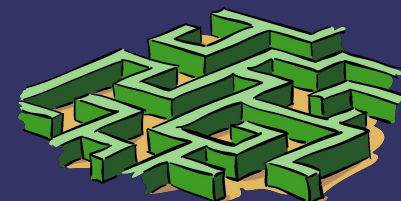
Элемент четвертой группы
перед вами на
виду.

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



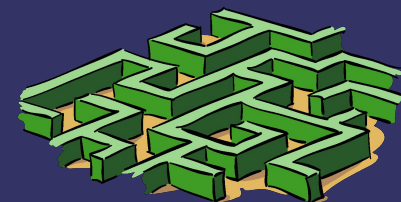
200

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

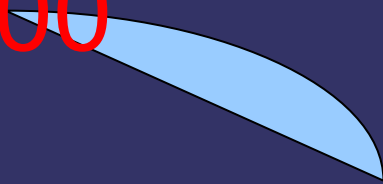


300

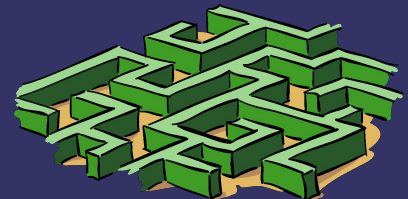
Корабли меня обходят;
знает лоцман
наизусть.
Если «Л» на «Д» заменят,
то металлом окажусь.



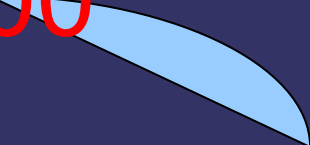
400



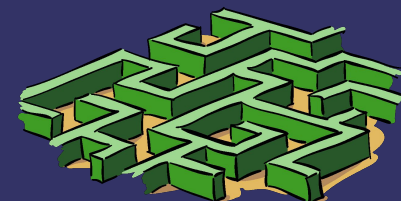
Два элемента химических
В метаграмме я вам загадал:
С «Х» - элемент металлический,
Ну а с «Б» - я уже не металл.



500



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

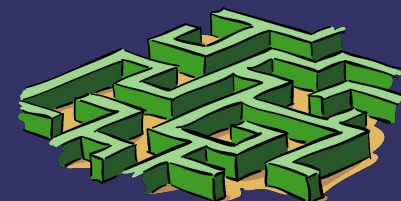


600

Укрощая рек течение, моря при этом
создаю

Запаситесь- ка терпением,
узнать себя я помогу.

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

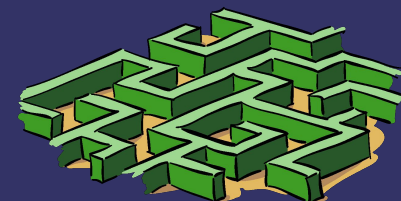


3 этап конкурса

«Отгадай — ка»

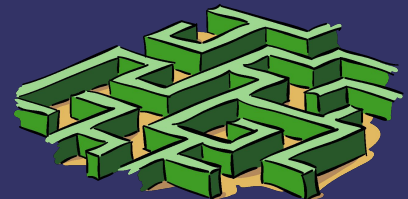


Рокоссовский (Ксаверьевич)
Константин Константинович



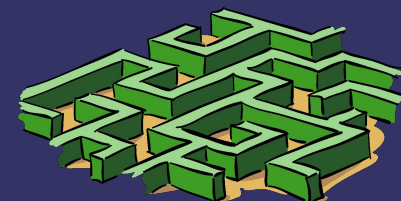
100

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.



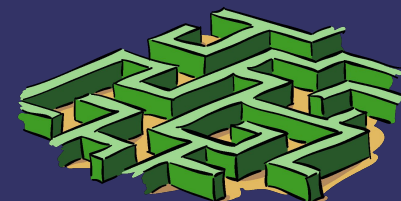
200

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.

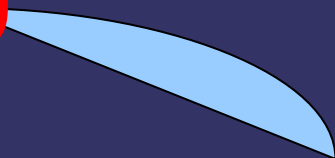


300

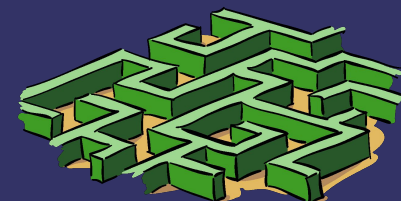
Находится в морской воде,
он — спутник кальция везде.
Свободный легкий и горючий,
фотографам известен он.
Но очень твердый и тягучий,
он — главный в сплаве
«электрон».



400

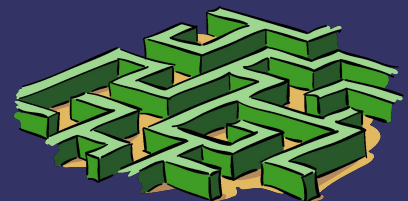


Давно известна человеку:
она пластична и красна,
Еще по бронзовому веку
знакома в сплавах всем она.
С горячей серной кислотой
дает нам серный
купорос,
Но побелеть порой.

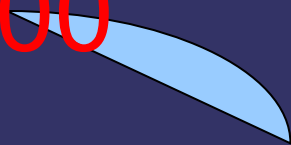


500

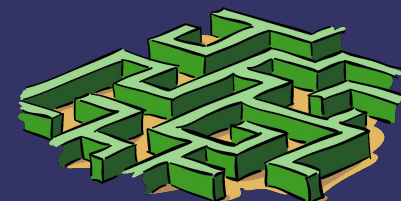
Прославлен всеми письменами,
металл, испытанный огнем,
Манил к себе людей веками,
алхимик жил мечтой о нем.
Но как кумир отвергнут нами,
и блеск его уже не манит.



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.

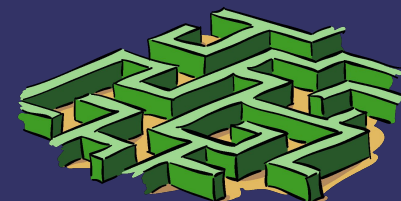


4 этап конкурса

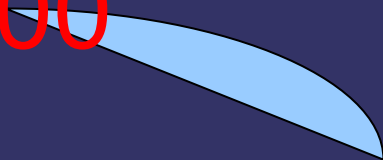


«Химик — переводчик».

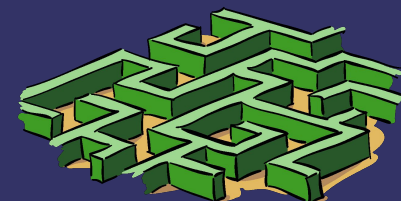
Толбухин Федор Иванович



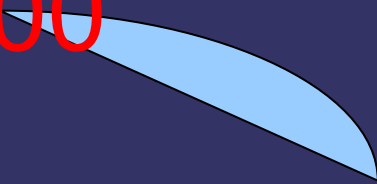
100



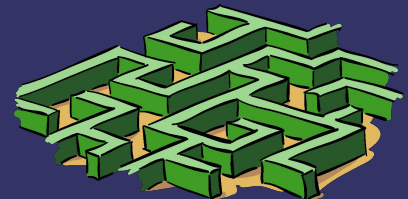
Не все то аурум, что
блестит.



200



Белый, как карбонат кальция.



300

Феррумный характер.

