

Конкурс интерактивных презентаций «Интерактивная мозаика»

Сайт: Pedsovet.ru

Номинация: интерактивная
игра

Автор презентации: **Омельянчук Татьяна**

Александровна

Место работы: Муниципальное общеобразовательное учреждение
Лопанская средняя общеобразовательная школа №3
села Лопанка Целинского района Ростовской области

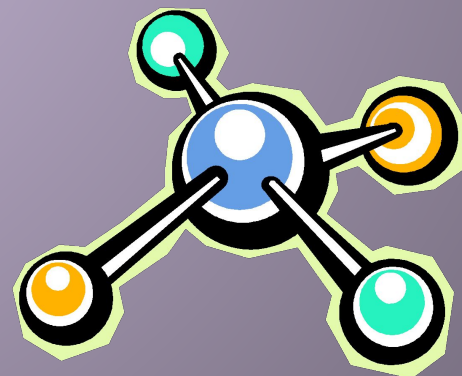
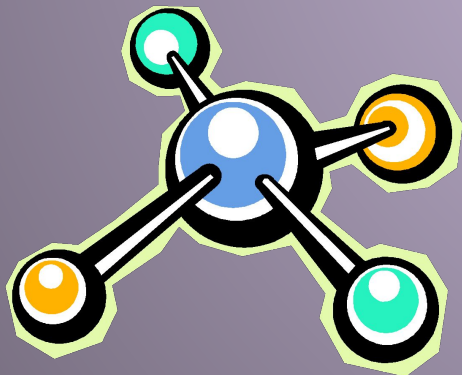
Должность: учитель химии

Квалификационная категория: высшая

Награды и звания автора: победитель конкурса лучших учителей
РФ 2006 год, Грамота Министерства образования и науки
Российской Федерации 2010 год

«Вперед к вершине Химического Олимпа»

интеллектуальная игра



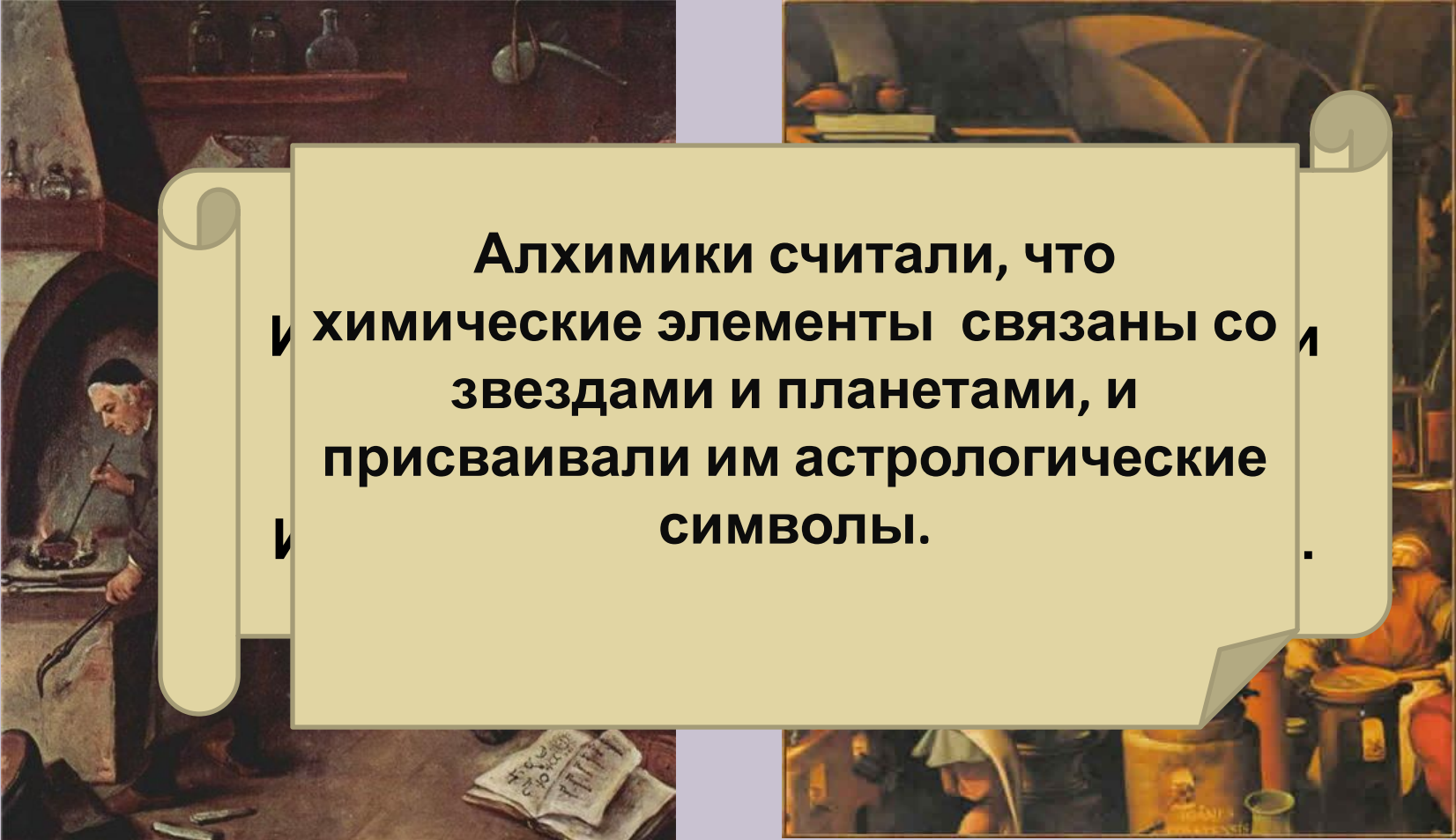


Правила игры

1. В игре участвуют три команды.
2. Правило первого хода разыгрывается жеребьевкой.
3. Команда, завоевавшая право первого хода, выбирает квадрат с заданием и в случае правильного ответа продолжает игру, выбирая следующий ход.
4. Если команда затрудняется с ответом или дает неполный ответ, право ответа переходит другой команде.
5. Побеждает команда, сумевшая ответить на задания трех лежащих на одной линии квадратов (по вертикали, горизонтали или диагонали).

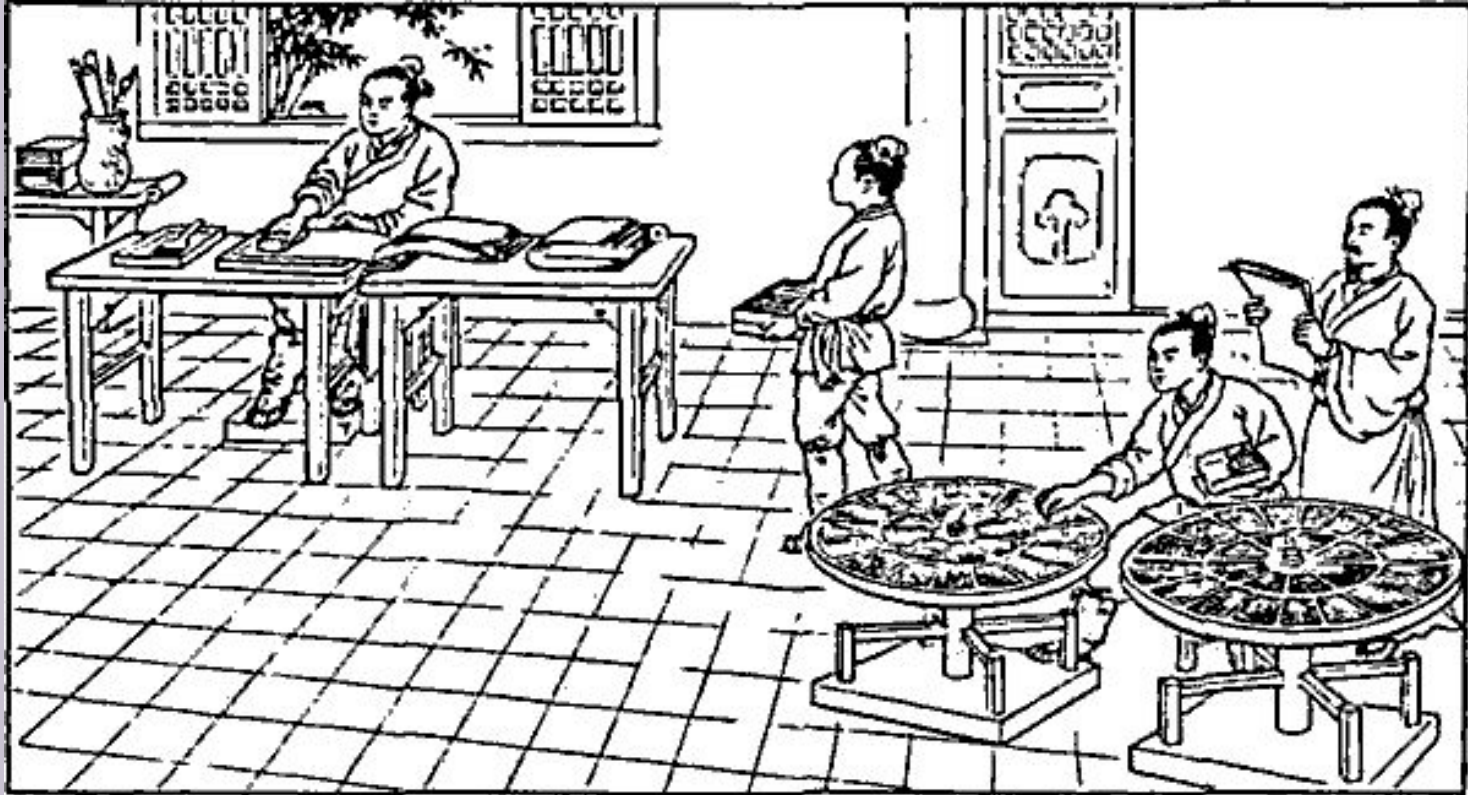
<u>ЧТО? Где?</u> <u>Когда?</u>	<u>Черный</u> <u>ящик</u>	<u>Загадка-</u> <u>кроссворд</u>
<u>Головоломк</u> <u>а</u>	<u>Колесо</u> <u>истории</u>	<u>???</u>
<u>Задача -</u> <u>загадка</u>	<u>«Блеф-</u> <u>Клуб»</u>	<u>Химический</u> <u>элемент</u>

Что имели в виду алхимики, излагая реакцию оксида ртути с соляной кислотой:



Алхимики считали, что химические элементы связаны со звездами и планетами, и присваивали им астрологические символы.

Где впервые была изобретена бумага



В 105 г. до н. э. министр китайского императора организовал производство бумаги из растений с добавками тряпья

Когда и кем был открыт химический элемент иод?



1811 год –
французский ученый
Б.Куртуа



Головолом

П Q R O N I З W V H L D A F S H Q Y -

И R V E H N I A W R Ч X Y И T J H -

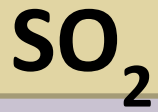
D S A R I E S V T Q N C I V Я C X D

У V S Д J R И R I B R E Л D C E W F -

H X T И F F Я



Задача - загадка



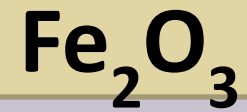
+



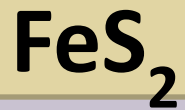
=



+



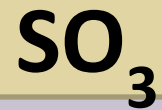
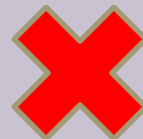
11



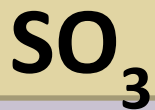
+



=



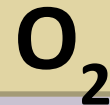
8



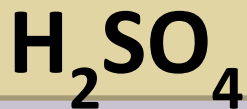
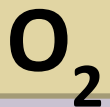
+



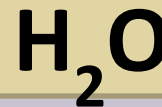
=



2



2



2

4



Черный

ЯЩИК

Однажды Роберт Гук пригласил Роберта Бойля на одну из публичных демонстраций своих опытов. Гук поставил на стол горящую свечу и прикрыл её стеклянным колпаком. Прошло немного времени, и свеча погасла. Это обстоятельство не смущало учёных: кто не знает, что без притока свежего воздуха свечи горят плохо? Гук снова зажег свечу, положив рядом какой-то белый порошок, прикрыл свечу колпаком. Свеча не погасла. Бойля это возмутило, нарушая законы здравого смысла. Джентльмены стали заключать пари, сколько времени продержится пламя. Свеча горела!.... Что за волшебное вещество положил Гук под колпак???

Нитрат калия



Коле со истор ии

1

2

Марковников

3

4



Химический элемент

1. Этот элемент - аналог азота, электронные конфигурации их атомов сход...



6. Этот элемент проявляет наивысшую валентность

ФОСФОР



Загадка- крессворд

- 1.Международное название формальдегида.
- 2.Остаток перегонки мазута.
- 3.Металл, первый признак отравления соединениями которого – появление сине-черной каймы на деснах.
- 4.Минеральное удобрение, которое наиболее опасно для здоровья человека при накоплении в пищевых продуктах.
- 5.Фотохимический туман.
- 6.Вулканический каучук.
- 7.Установка для получения чугуна.
- 8.Как называют токсические вещества?

Какое химическое вещество вызывает генетические изменения у живых организмов?





**Что связывает
видеоролики с
химией?**



«Блеф-клуб»

1. Д.И. Менделеев отверг теорию электролитической диссоциации. да нет
2. Азотную кислоту называют «царской водкой». да нет
3. Барит – это раствор гидроксида бария в воде. да нет
 да нет
4. Кальцинированная сода – это соль кальция. да нет
5. Больному с пониженной кислотностью желудка выписывают раствор соляной кислоты. да нет
 да нет
6. Азотная кислота образует кислые соли.
7. Из раствора хлорида цинка металлический цинк вытесняет водород.



Список источников основного содержания

- 1.Волынова Л.Г. Предметные недели в школе - химия. -Волгоград: Учитель, 2005г.
- 2.Горковенко М.Ю. Поурочные разработки по химии 9 класс.- М.: Вако, 2008г.
- 3.Габриелян О.С. Химия 9 класс.- М.: Дрофа, 2010г.
- 4.Курганский С.М. Интеллектуальные игры по химии-М.: 5 за знания, 2006г.

Список источников

иллюстрации

1. www.anoyu.okis.ru

2. 26512.ua.all-biz.info

3. jodis-k.at.ua/index/choto_takoe_iod/-13

4. physchem.chimfak.stedu.ru

5. promportal.su

6. translang.org/de/ru

7. www.1tv.ru

8. sceptic_ratio.narod.ru