

# Кроссворд по теме «Металлы»



**Выполнила: Тутукова Елизавета Леонидовна**  
**Учитель химии высшей категории**  
**МОУ «Травниковская СОШ»**

# **ИНСТРУКЦИЯ**

- Кроссворд начинают отгадывать со слайда № 5**
- Чтобы появился вопрос, нужно нажать на кнопку, на которой записана цифра (например № 1), находящаяся перед отгадываемым, отдельно стоящим словом;**
- В автофигуре «облако» появится вопрос, на который отвечают учащиеся;**
- Если ответ верный, то учитель нажимает на кнопку «ответ»;**
- Правильно отгадываемые слова вставляются в кроссворд последовательно и автоматически.**

# **Цель: Закрепление пройденного материала по теме «Металлы»**

## **Задачи:**

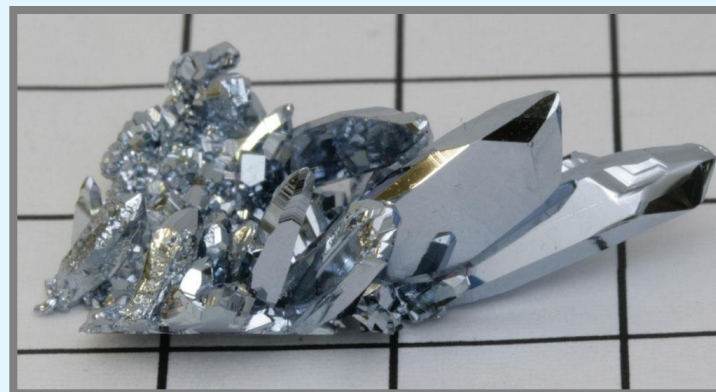
- Закрепить знания по данной теме, узнать как можно больше о металлах;**
- Развивать умения и навыки работы с учебником, с дополнительной литературой, с Интернет-ресурсами;**
- Воспитывать интерес к предмету через познавательно-развлекательную форму.**



1	О	С	М	И	Й
---	---	---	---	---	---

ОТВЕ  
Т

1. Самый тяжелый  
серебристо-белый металл,  
с атомной массой 190,2.





ОТВЕ  
Т

2 с е р Е б р о

2. благородный, белый  
блестящий металл,  
обладает  
бактерицидными  
свойствами



1	о	с	М	и	й					
2	с	е	р	Е	б	р	о			
3			Т							
			4	А						
			5	Л						
6				Л						



ОТВЕТ

З н а Т р и й

3. Принадлежит к числу  
щелочных металлов.  
Перевод с греческого  
«Природная соль».



1	о	с	М	и	й							
2	с	е	р	Е	б	р	о					
3	н	а	Т	р	и	й						
			4	А								
			5	Л								
6				Л								

ОТВЕТ

4

А

Л

Ю

М

И

Н

И

Й

4. Перевод с латинского означает квасцы, которые издавна использовались при выделке кож и как вяжущее вещество



1	о	с	М	и	й						
2	с	е	р	Е	б	р	о				
3	н	а	Т	р	и	й					
			4	А	л	ю	м	и	н	и	й
			5	Л							
6				Л							

ОТВЕ  
Т

5

Л

И

Т

И

Й

5. Самый легкий металл,  
имеющий большое  
значение для атомной  
энергетики.



1	о	с	М	и	й						
2	с	е	р	Е	б	р	о				
3	н	а	Т	р	и	й					
			4	А	л	ю	м	и	н	и	й
			5	Л	и	т	и	й			
6				Л							

ОТВЕ  
Т

6	т	а	л	л	и	й
---	---	---	---	---	---	---

6. Название этого элемента происходит от греческого «Таллос» - зеленая ветвь.







# Источники информации

- ✓ Видеоурок «Учимся создавать интерактивные кроссворды PowerPoint с использованием триггеров» <http://pedsovet.su/load/270-1-0-5432>
- ✓ О.С. Габриелян Химия. 11 класс. Базовый уровень. Дрофа. Москва 2011г.
- ✓ О.С. Габриелян Химия. 9 класс. Дрофа. Москва 2011г.
- ✓ Приложение «Большая энциклопедия Кирилла и Мефодия» Москва. 2007 г.
- ✓ Слайд №1
- ✓ <http://900igr.net/kartinki/khimija/Metally/003-N.-A.-Morozov-KHimicheskie-elementy.html>
  - Картинки:
- ✓ Осмий  
<http://periodictable.ru/076Os/slides/Os5.jpg>
- ✓ Серебро  
[http://sevchern.ru/images/news/m\\_id-226/4020002405.png](http://sevchern.ru/images/news/m_id-226/4020002405.png)
- ✓ Натрий  
<http://periodictable.ru/011Na/slides/Na3.jpg>
- ✓ Алюминий  
[http://baloven.info/wp-content/uploads/2012/02/main\\_big1.jpg](http://baloven.info/wp-content/uploads/2012/02/main_big1.jpg)
- ✓ Литий  
<http://periodictable.ru/003Li/slides/Li5.jpg>
- ✓ Таллий  
<http://periodictable.ru/081Tl/slides/Tl1a.jpg>