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		M				
2			Ε				
	3		Т				
		4	Α				
		5	Л				
6			Л				



	1	0	С	M	И	й			
2				Е					
	3			Т					
'			4	Α					
			5	Л					
6				Л					

ОТВЕ

2 с е р **Е** б р о

2. Благородный, белый блестящий металл, обладает бактерицидными свойствами



	1	О	С	M	И	й			
2	С	е	р	Е	б	р	0		
	3			T					
			4	Α					
			5	Л					
6				Л				4	

ответ

3 на Трий

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



	1	0	С	M	И	Й		_		
2	С	е	р	Ε	б	р	0			
	3	Н	а	Т	р	И	й			
·			4	A						
			5	Л						
6				Л						

П

ответ

4 Алюминий

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



	1	0	С	M	И	Й					
2	С	е	р	Е	б	р	0				
	3	Н	а	Т	р	И	Й				
			4	Α	Л	Ю	M	И	Н	И	Й
			5	Л							
6				Л							

ОТВЕ

5 Литий

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



	1	0	С	M	И	й					
2	С	е	р	Е	б	р	0				
	3	Н	а	Т	р	И	Й				
·			4	A	Л	Ю	M	И	Н	И	Й
			5	Л	И	Т	И	Й			
6				Л							



6 тал<mark>л</mark>ий

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



	1	0	С	M	И	Й		_			
2	С	е	р	Е	б	р	0				
	3	Н	а	Т	p	И	Й				
,			4	Α	Л	Ю	M	И	Н	И	Й
			5	Л	И	Т	И	Й			
6	Т	а	Л	Л	И	Й			•		

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

✓ Натрий

http://periodictable.ru/011Na/slides/Na3.jpg

✓ Алюминий

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/Tla.jpg