

Муниципальное общеобразовательное бюджетное учреждение  
средняя общеобразовательная школа № 16  
г. Таганрога

# Путешествие в мир химии

познавательная игра по химии,  
8 класс

Prezentacii.com

Автор: Лаврентьева Снежана Павловна,  
учитель химии и биологии

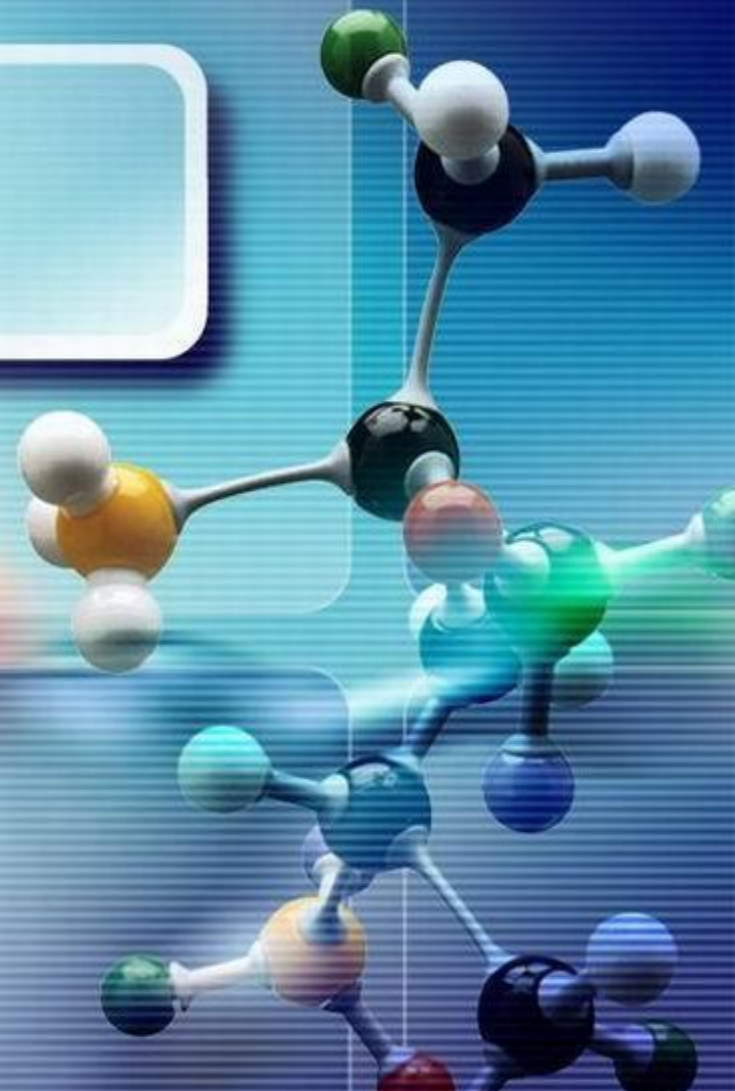


**“Познание  
начинается с  
удивления”**

*(Аристотель)*



# Станция № 1 «Разминка»



# Загадки



В конце периода стоит,  
В нём вода и та горит.

**Фтор**

Давно известно человеку:  
Она тягуча и красна,  
Ещё по бронзовому веку  
Знакома в сплавах всем она.

**Медь**

# Загадки



К восьмой группе отнесён,  
В честь России назван он.

**Рутений**

Сребристо-белый и активный очень,  
Горит под водой, он, между прочим,  
Сверканье бенгальским огням придает  
И в Новый год детям радость несёт.

**Магний**

# Загадки



Седьмой группы элемент  
И в природе его нет.

**Астат**

Был металл серебристо-белым,  
В соединении стал мелом.

**Кальций**

# Загадки



Разглядев мой спектр в оконце,  
Обнаружили меня на Солнце.  
Я с благородными дружу -  
В их семейство я вхожу.

**Гелий**

Чаще чёрный я по цвету,  
Могу и быть прозрачным.  
Мною пишут и рисуют  
Бываю я и мрачным.

**Углерод**

**Станция № 2**  
**«Угадай слово»**







		3.	4.	
				5.
	2.			
1.				





**Химическая пауза  
«Посеребрение монеты»**



		Б	К	
		Р	А	Н
	Ц	О	Л	И
Х	И	М	И	К
Л	Н		Й	Е
О	К			Л
Р				Ь



**Станция № 3**  
**«Простое – сложное»**





**Игра со зрителями**

# Карточка № 1

<b>ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>	<b>СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>
<b>1. Хром, сажа, вода.</b>	<b>1. Алюминий, сера, хлорид натрия.</b>
<b>2. Оксид цинка, цинк, иод.</b>	<b>2. Хлороводород, фтор, кислород.</b>
<b>3. Железо, сероводород, медь.</b>	<b>3. Оксид цинка, сульфид цинка, вода.</b>
<b>4. Хлорид натрия, углекислый газ, водород.</b>	<b>4. Фтороводород, хлорид магния, медь.</b>
<b>5. Железо, серная кислота, углекислый газ.</b>	<b>5. Поваренная соль, железо, сероуглерод.</b>
<b>6. Хлор, сульфид цинка, цинк.</b>	<b>6. Бром, хлорид натрия, оксид натрия.</b>

# Карточка № 1

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
1. <b>Хром</b> , <b>сера</b> , вода.	1. <b>Алюминий</b> , <b>сера</b> , <b>хлорид натрия</b> .
2. Оксид цинка, <b>цинк</b> , <b>иод</b> .	2. <b>Хлороводород</b> , <b>фтор</b> , <b>кислород</b> .
3. <b>Железо</b> , сероводород, <b>медь</b> .	3. <b>Оксид цинка</b> , <b>сульфид цинка</b> , <b>вода</b> .
4. Хлорид натрия, углекислый газ, <b>водород</b> .	4. <b>Фтороводород</b> , <b>хлорид магния</b> , <b>медь</b> .
5. <b>Железо</b> , серная кислота, углекислый газ.	5. <b>Поваренная соль</b> , <b>железо</b> , <b>сероуглерод</b> .
6. <b>Хлор</b> , сульфид цинка, <b>цинк</b> .	6. <b>Бром</b> , <b>хлорид натрия</b> , <b>оксид натрия</b> .

# Карточка № 2

<b>ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>	<b>СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>
<b>1. Сахар, медь, кислород.</b>	<b>1. Малахит, золото, серебро.</b>
<b>2. Сера, хлороводород, магний.</b>	<b>2. Графит, оксид натрия, цинк.</b>
<b>3. Сульфид цинка, вода, водород.</b>	<b>3. Железо, поваренная соль, оксид магния.</b>
<b>4. Натрий, иод, железо.</b>	<b>4. Углекислый газ, бромоводород, алюминий.</b>
<b>5. Сульфид натрия, углерод, ртуть.</b>	<b>5. Азот, сульфид кальция, фосфор.</b>
<b>6. Марганец, хлор, оксид лития.</b>	<b>6. Оксид магния, бром, сероуглерод.</b>



# Карточка № 2

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
1. Сахар, медь, кислород.	1. Малахит, золото, серебро.
2. Сера, хлороводород, магний.	2. Графит, оксид натрия, цинк.
3. Сульфид цинка, вода, водород.	3. Железо, поваренная соль, оксид магния.
4. Натрий, иод, железо.	4. Углекислый газ, бромоводород, алюминий.
5. Сульфид натрия, углерод, ртуть.	5. Азот, сульфид кальция, фосфор.
6. Марганец, хлор, оксид лития.	6. Оксид магния, бром, сероуглерод.

# Карточка № 3

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
1. Кислород, железо, оксид алюминий.	1. Сульфид цинка, медь, оксид серебра.
2. Азот, сероводород, вода.	2. Алюминий, графит, оксид натрия.
3. Сульфид железа, водород, хлор.	3. Сера, хлорид натрия, хлороводород.
4. Оксид кремния (IV), углерод, цинк.	4. Оксид серы (VI), фтор, железо.
5. Хром, цинк, оксид алюминия.	5. Сероуглерод, сульфид железа, кремний.
6. Иод, медь, сера.	6. Оксид ртути, серебро, хлорид серебра.

# Карточка № 3

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
1. Кислород, железо, оксид алюминий.	1. Сульфид цинка, медь, оксид серебра.
2. Азот, сероводород, вода.	2. Алюминий, графит, оксид натрия.
3. Сульфид железа, водород, хлор.	3. Сера, хлорид натрия, хлороводород.
4. Оксид кремния (IV), углерод, цинк.	4. Оксид серы (VI), фтор, железо.
5. Хром, цинк, оксид алюминия.	5. Сероуглерод, сульфид железа, кремний.
6. Иод, медь, сера.	6. Оксид ртути, серебро, хлорид серебра.

# Карточка № 4

<b>ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>	<b>СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА</b>
1. Хлор, сероводород, вода.	1. Натрий, сера, хлорид натрия.
2. Оксид цинка, хром, иод.	2. Хлор, фтор, оксид кальция.
3. Серная кислота, сероводород, медь.	3. Оксид цинка, сульфид кальция, вода.
4. Хлорид натрия, углекислый газ, водород.	4. Фтор, хлорид магния, медь.
5. Железо, серная кислота, углерод.	5. Поваренная соль, железо, сера.
6. Хлор, сульфид цинка, цинк.	6. Бром, хлорид натрия, оксид натрия.

# Карточка № 4

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА	СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА
1. <b>Хлор</b> , сероводород, вода.	1. Натрий, сера, <b>хлорид натрия</b> .
2. Оксид цинка, <b>хром</b> , <b>иод</b> .	2. Хлор, фтор, <b>оксид кальция</b> .
3. Серная кислота, сероводород, <b>медь</b> .	3. <b>Оксид цинка</b> , <b>сульфид кальция</b> , вода.
4. Хлорид натрия, углекислый газ, <b>водород</b> .	4. Фтор, <b>хлорид магния</b> , медь.
5. <b>Железо</b> , серная кислота, <b>углерод</b> .	5. <b>Поваренная соль</b> , железо, сера.
6. <b>Хлор</b> , сульфид цинка, <b>цинк</b> .	6. Бром, <b>хлорид натрия</b> , <b>оксид натрия</b> .

**Станция № 4  
«Что исчезло?»**



**Станция № 5**  
**«Агент 007»**





**Химическая пауза  
«Много крови без ран»**



# Карточка № 1

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	N	B	Br	Na	K	P	Mg	Hg	C	Au
2	Zn	Na	O	H	O	Hg	C	Ag	Na	Fe
3	F	Cl	S	C	Au	P	Hg	Ba	H	P
4	Al	B	P	Br	Hg	I	C	K	Na	Ca
5	O	Si	C	Mg	Mn	Na	Cu	Hg	P	Pb
6	S	Na	F	Zn	Hg	Fe	Al	C	P	Ba

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Na         , C          ?

# Карточка № 1

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	N	B	Br	Na	K	P	Mg	Hg	C	Au
2	Zn	Na	O	H	O	Hg	C	Ag	Na	Fe
3	F	Cl	S	C	Au	P	Hg	Ba	H	P
4	Al	B	P	Br	Hg	I	C	K	Na	Ca
5	O	Si	C	Mg	Mn	Na	Cu	Hg	P	Pb
6	S	Na	F	Zn	Hg	Fe	Al	C	P	Ba

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Na – 6, C – 6.

# Карточка № 2

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	N	B	Br	Na	K	P	Mg	Hg	C	Au
2	Zn	Na	O	H	O	Hg	C	Ag	Na	Fe
3	F	Cl	S	C	Au	P	Hg	Ba	H	P
4	Al	B	P	Br	Hg	I	C	K	Na	Ca
5	O	Si	C	Mg	Mn	Na	Cu	Hg	P	Pb
6	S	Na	F	Zn	Hg	Fe	Al	C	P	Ba

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

P \_\_\_\_\_, Hg \_\_\_\_\_ ?

# Карточка № 2

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	N	B	Br	Na	K	P	Mg	Hg	C	Au
2	Zn	Na	O	H	O	Hg	C	Ag	Na	Fe
3	F	Cl	S	C	Au	P	Hg	Ba	H	P
4	Al	B	P	Br	Hg	I	C	K	Na	Ca
5	O	Si	C	Mg	Mn	Na	Cu	Hg	P	Pb
6	S	Na	F	Zn	Hg	Fe	Al	C	P	Ba

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

P – 6, Hg – 6.

# Карточка № 3

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	Zn	Fe	Cl	F	S	Fe	Na	Mn	Si	Cu
2	S	H	Ba	Fe	Ca	N	Cl	S	Au	K
3	Ca	S	Si	Mg	Cu	Na	Hg	Fe	Pb	O
4	Ag	Fe	Cu	P	S	F	Fe	Zn	Al	Cl
5	Cu	I	Fe	Si	Cl	Mn	Cu	Na	S	Fe
6	Pb	Cu	Zn	Hg	Fe	Na	Cl	H	Cl	S

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Cu \_\_\_\_\_, S \_\_\_\_\_ ?

# Карточка № 3

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	Zn	Fe	Cl	F	S	Fe	Na	Mn	Si	Cu
2	S	H	Ba	Fe	Ca	N	Cl	S	Au	K
3	Ca	S	Si	Mg	Cu	Na	Hg	Fe	Pb	O
4	Ag	Fe	Cu	P	S	F	Fe	Zn	Al	Cl
5	Cu	I	H	Si	Cl	Mn	Cu	Na	N	Fe
6	Pb	Cu	Zn	Hg	Fe	Na	Cl	H	Cl	S

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Cu – 6, S – 6.

# Карточка № 4

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	Zn	Fe	Cl	F	S	Fe	Na	Mn	Si	Cu
2	S	H	Ba	Fe	Ca	N	Cl	S	Au	K
3	Ca	S	Si	Mg	Cu	Na	Hg	Fe	Pb	O
4	Ag	Fe	Cu	P	S	F	Fe	Zn	Al	Cl
5	Cu	I	Fe	Si	Cl	Mn	Cu	Na	S	Fe
6	Pb	Cu	Zn	Hg	Fe	Na	Cl	H	Cl	S

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Fe \_\_\_\_\_, Cl \_\_\_\_\_ ?

# Карточка № 4

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	Zn	Fe	Cl	F	S	Fe	Na	Mn	Si	Cu
2	S	H	Ba	Fe	Ca	N	Cl	S	Au	K
3	Ca	S	Si	Mg	Cu	Na	Hg	Fe	Pb	O
4	Ag	Fe	Cu	P	S	F	Fe	Zn	Al	Cl
5	Cu	I	H	Si	Cl	Mn	Cu	Na	N	Fe
6	Pb	Cu	Zn	Hg	Fe	Na	Cl	H	Cl	S

Сколько раз повторно записаны знаки элементов

Fe – 6, Cl – 6.



# Станция № 6 «Ребусы»



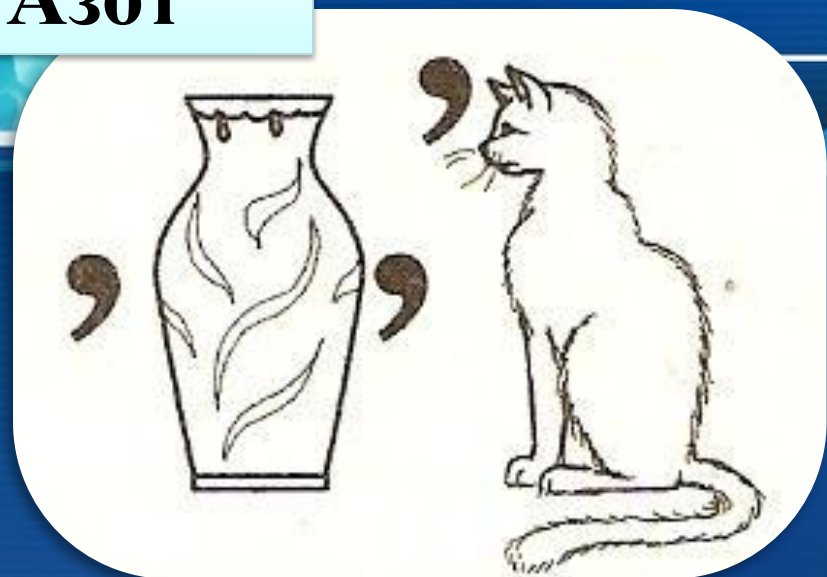


**Химическая пауза  
«Образ нерукотворный»**

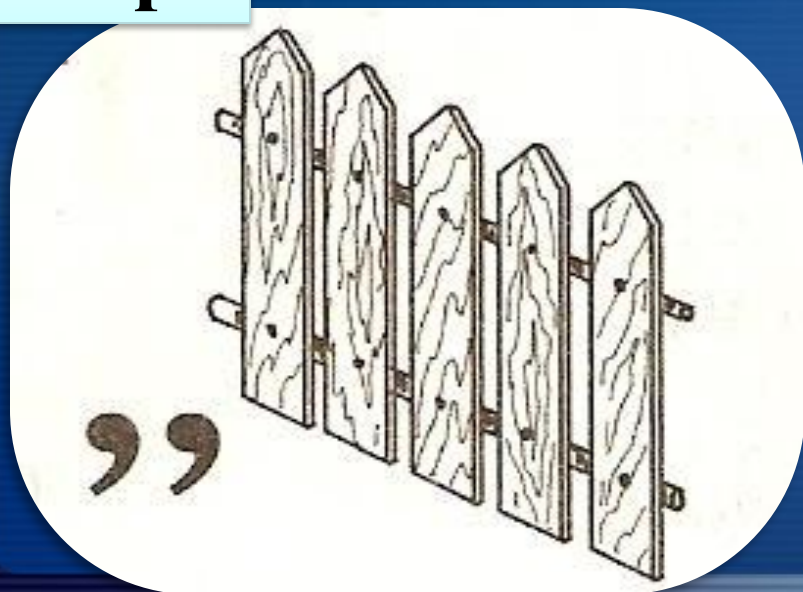
Никель



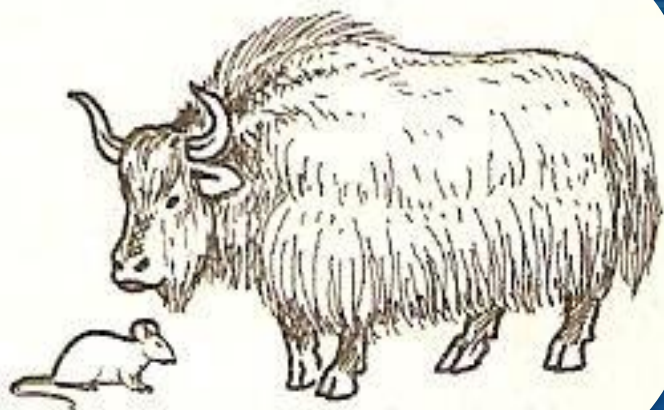
Азот



Бор



Мышьяк



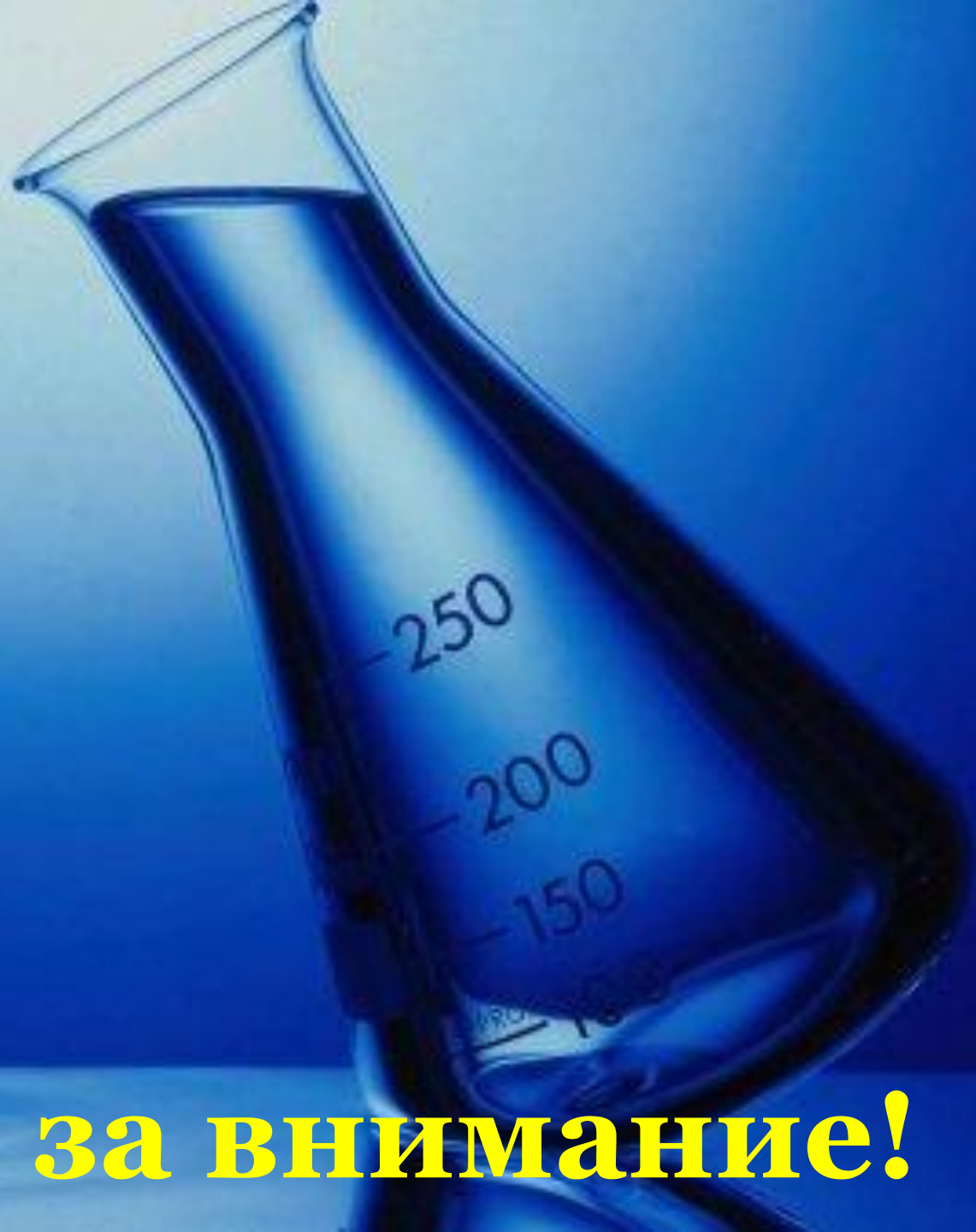
Цирконий



Медь




две



**Спасибо за внимание!**

# Список используемых источников



1. О.С. Габриелян «Химия» 8 класс Учебник для общеобразовательных учреждений. М.: Дрофа, 2008.
2. Новошинский И.И., Новошинская Н.С. «Химия» 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. М.: Русское слово, 2011.
3. Г.И. Штремплер, Г.А. Пичугина «Дидактические игры при обучении химии», М.: Дрофа, 2003.
4. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффективные опыты по химии.- М.: Дрофа, 2002.
5. Фон для презентации - <http://pedsovet.su/load/321-1-0-13689>
6. А.Д. Шукайло «Тематические игры по химии», М.: Сфера, 2004.
7. Картинки паровоза и вагонов - <http://www.butuzici.ru>