

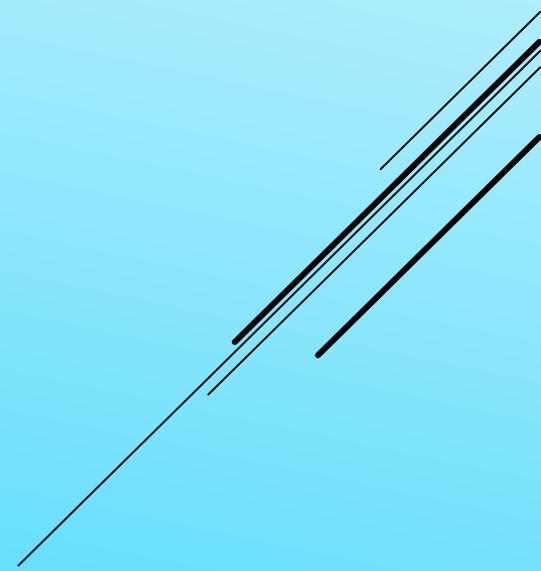
**ПУТЕШЕСТВИЕ В МИР  
ХИМИИ  
ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНАЯ  
ИГРА  
8 КЛАСС**

Нечаева Галина Михайловна,  
учитель химии

**“Познание  
начинается с  
удивления”**

*(Аристотель)*

# Станция №1 «Угадай-ка»



# 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

Чаще чёрный я по цвету,  
Могу и быть прозрачным.

Мною пишут и рисуют

Бываю я и мрачным.

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**

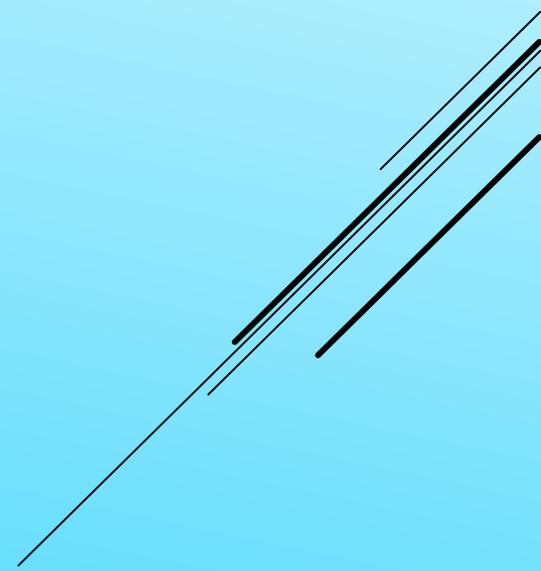
**Был металл серебристо-белым,  
В соединении стал мелом.**

**Кальций**

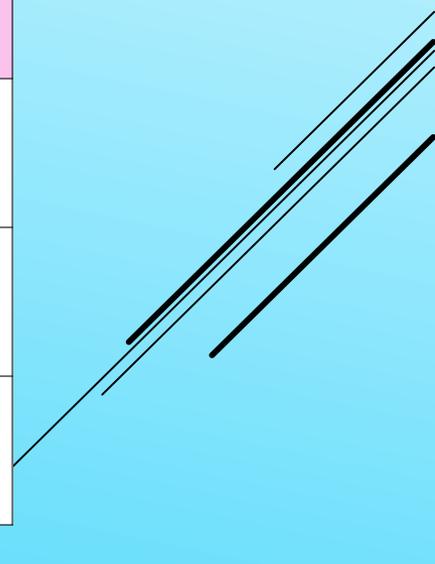
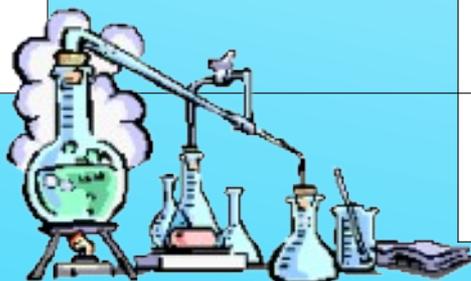


**Станція №2**

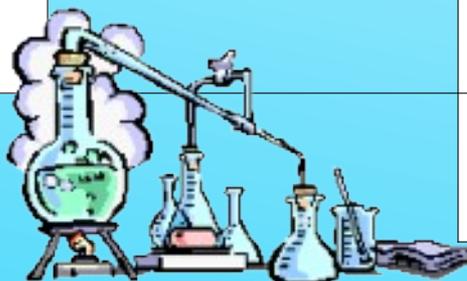
**«Назови  
слово»**



		3.	4.	
				5.
	2.			
1.				



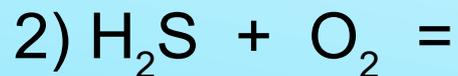
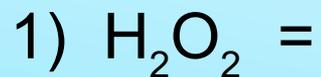
		Б	К	
		Р	А	Н
	Ц	О	Л	И
Х	И	М	И	К
Л	Н		Й	Е
О	К			Л
Р				Ь



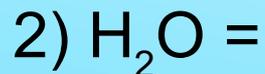
# КОНКУРС КАПИТАНОВ



### №1



### №2



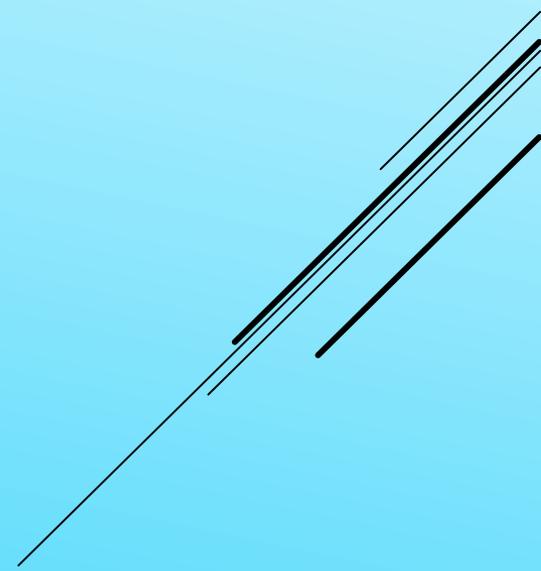
### №3

**РАССТАВЬТЕ**

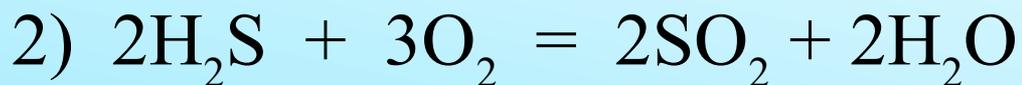


**КОЭФФИЦИЕНТЫ, УКАЖИТЕ**

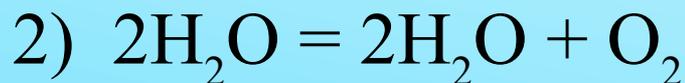
**ТИПЫ РЕАКЦИЙ**



№1



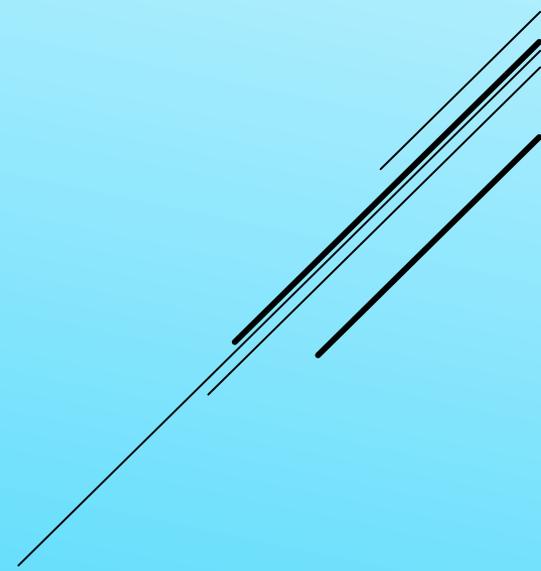
№2



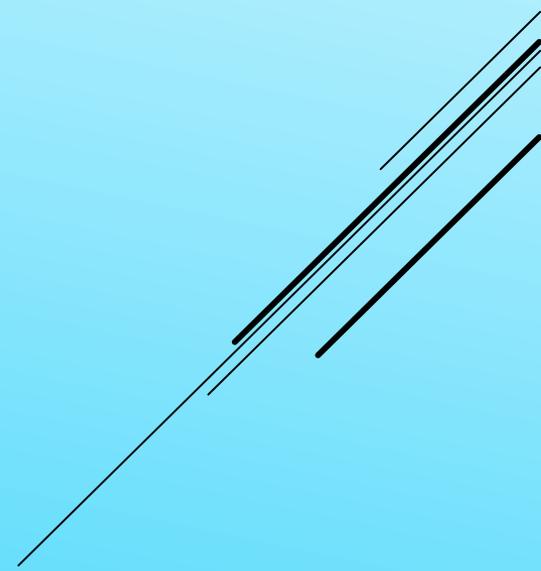
№3



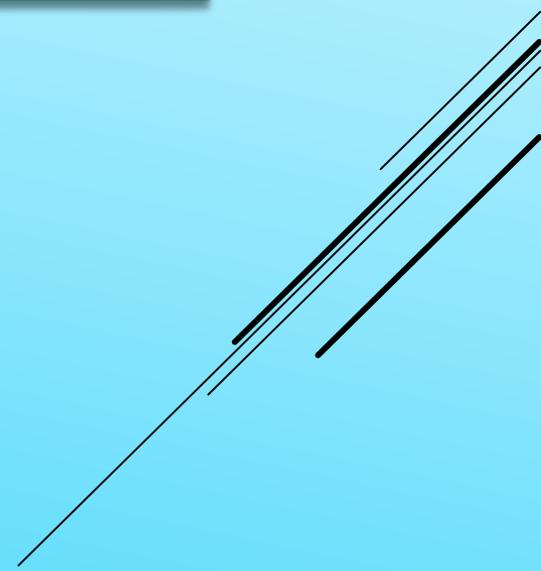
# Химическая пауза



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



# Игра со зрителями



# Карточка № 1

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

# Карточка № 1

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

# 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 № 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.

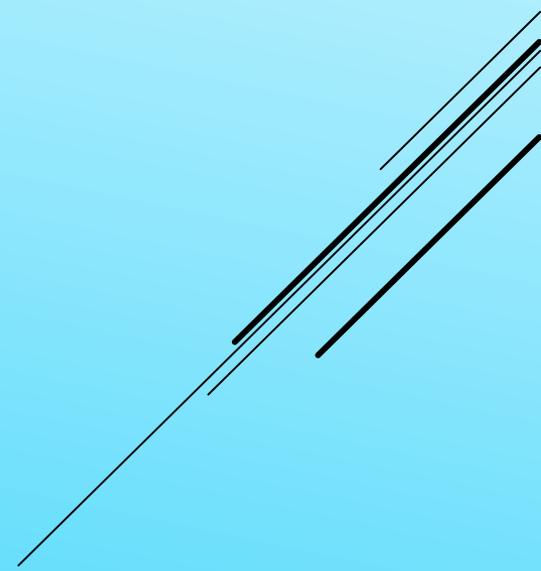
# Карточка № 3

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.

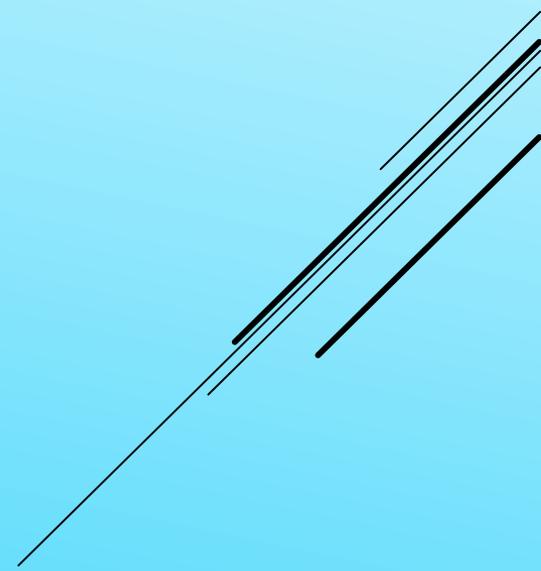
# Карточка № 3

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.

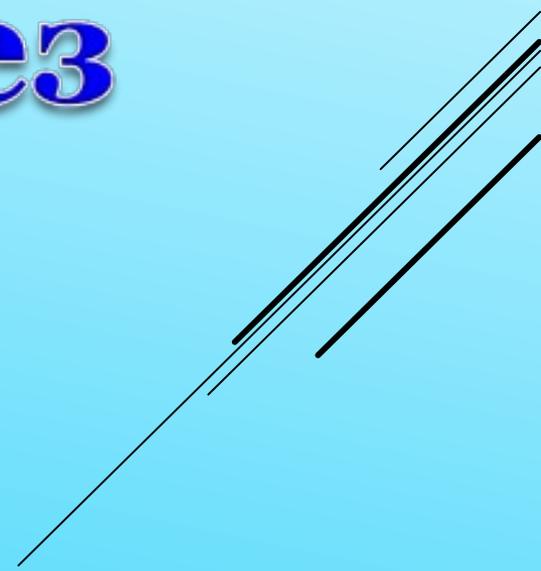
**Станция № 4**  
**«Что потеряно?»**



**Станция № 5**  
**«Математика-царица**  
**всех наук»**



**Химическая  
пауза  
« кровь без  
раны»**



# 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.

***ХИМИЯ -  
ЖИЗНЬ***



# ***ХИМИЯ ПИЦЦИ***

**1 балл.** Без какого вещества пицца наша была бы невкусна?

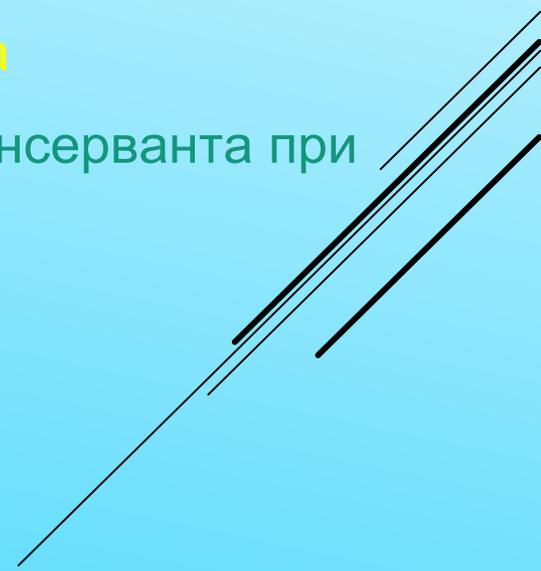
**поваренная соль**

**2 балла.** Какое вещество добавляют в тесто в качестве разрыхлителя?

**пищевая сода**

**3 балла.** Какое вещество применяют в качестве консерванта при засолке огурцов?

**уксусная кислота**



# ***ХИМИЯ И МЕДИЦИНА***

**1 балл** . Спиртовая настойка этого вещества используется для обработки ран.

**ИОД**

**2 балла**. Препарат №1 в аптечке.  
Используется для промывания желудка, ран, обеззараживания воды.

**перманганат калия**

**3 балла**. Это вещество используется в медицине как дезинфицирующее средство. А такой продукт как водка содержит его 40%.

**этиловый спирт**

# **ХИМИЧЕСКИЕ ЭЛЕМЕНТЫ**

**1 балл.** Первый элемент в Периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева.

водород

**2 балла.** Название этого элемента в переводе с греческого «безжизненный», «непригодный для дыхания». Несмотря на это, в воздухе его содержится 78%.

азот

**3 балла.** . Какой элемент был открыт независимо друг от друга тремя разными химиками (Шееле, Пристли, Лавуазье)?

кислород

# ***УЧЕНЫЕ ХИМИКИ***

**1 балл.** Химик, открывший периодический закон.

**Менделеев**

**2 балла.** Основоположник атомно-молекулярного учения.

**Ломоносов**

**3 балла .** Шведский химик, открывший кислород, хлор, фтор, марганец, молибден, барий.

**Шееле**

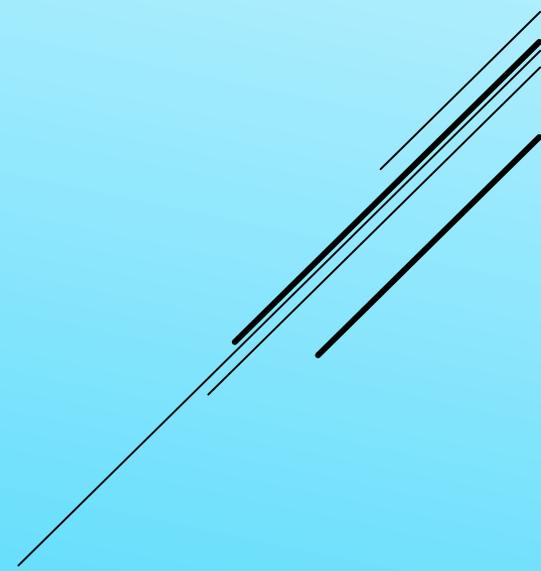
# ХИМИЯ И ПРИРОДА

**1 балл.** Хорошо известно, что легкой автомобиль загрязняет воздух вредными выбросами. Назовите основное вещество выхлопного газа.

оксид углерода (II)

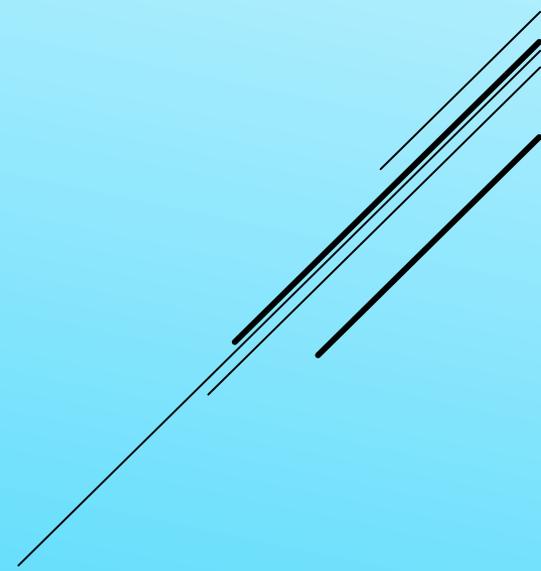
**2 балла.** Природное вещество, имеющее запах тухлых яиц. Сероводород

**3 балла.** Из чего рождается бриллиант?  
из алмаза



# Станция № 6

## «Ребусы»



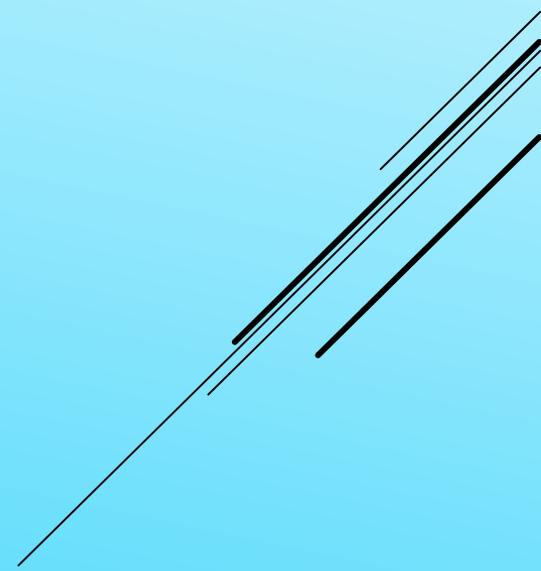
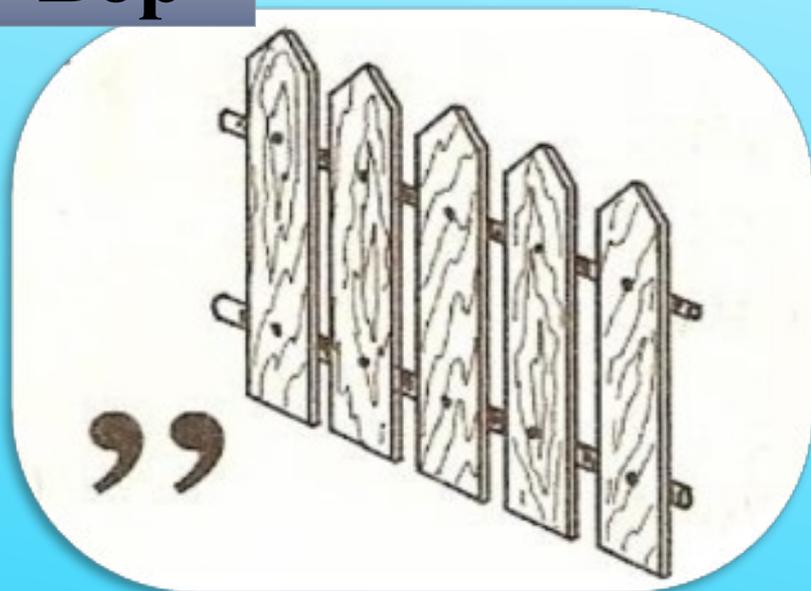
**Никель**



**Азот**



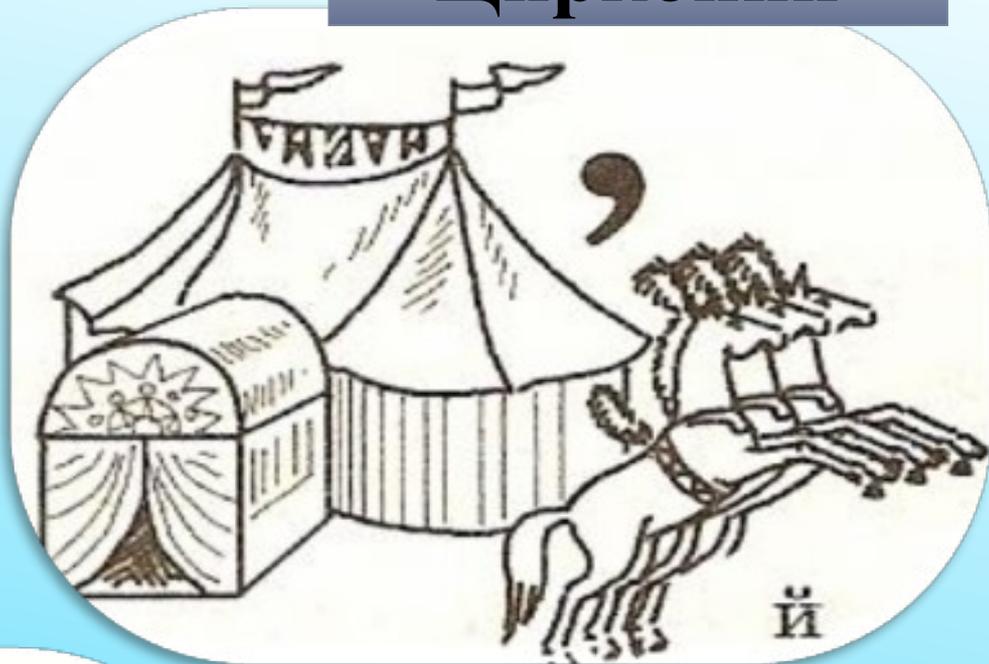
**Бор**



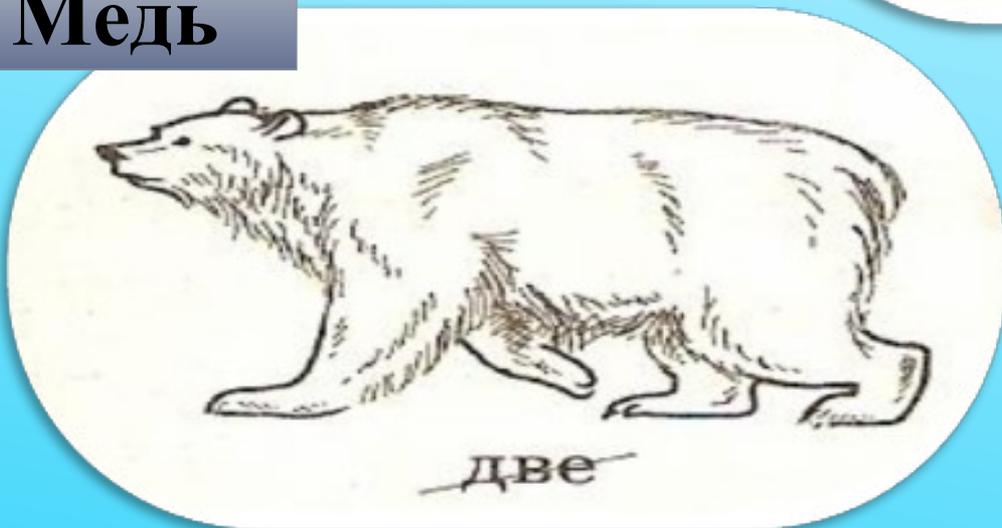
Мышьяк



Цирконий



Медь

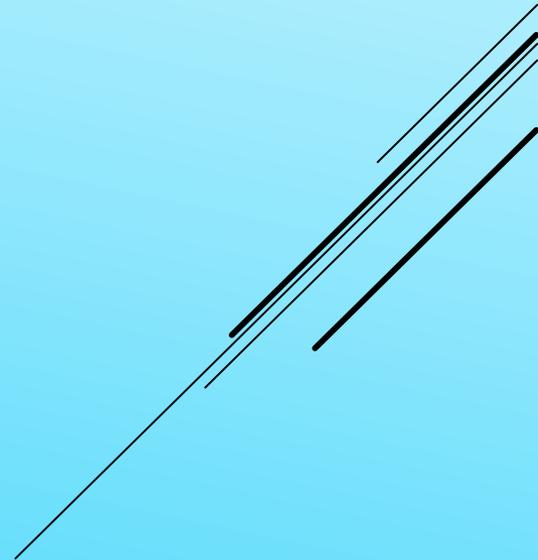




C=4

щёлочь

**Спасибо за внимание!**



# СПИСОК ИСТОЧНИКОВ

1. Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. *Химия 8 класс учебник для общеобразовательных организаций*. М.: Просвещение, 2017.
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. А.Д. Шукайло *«Тематические игры по химии»*, М.: Сфера, 2004.