

Учитель химии МБОУ СОШ № 2ст. Архонская
ЛЫСОКОНЬ ИРИНА АЛЕКСЕЕВНА

Химический турнир.

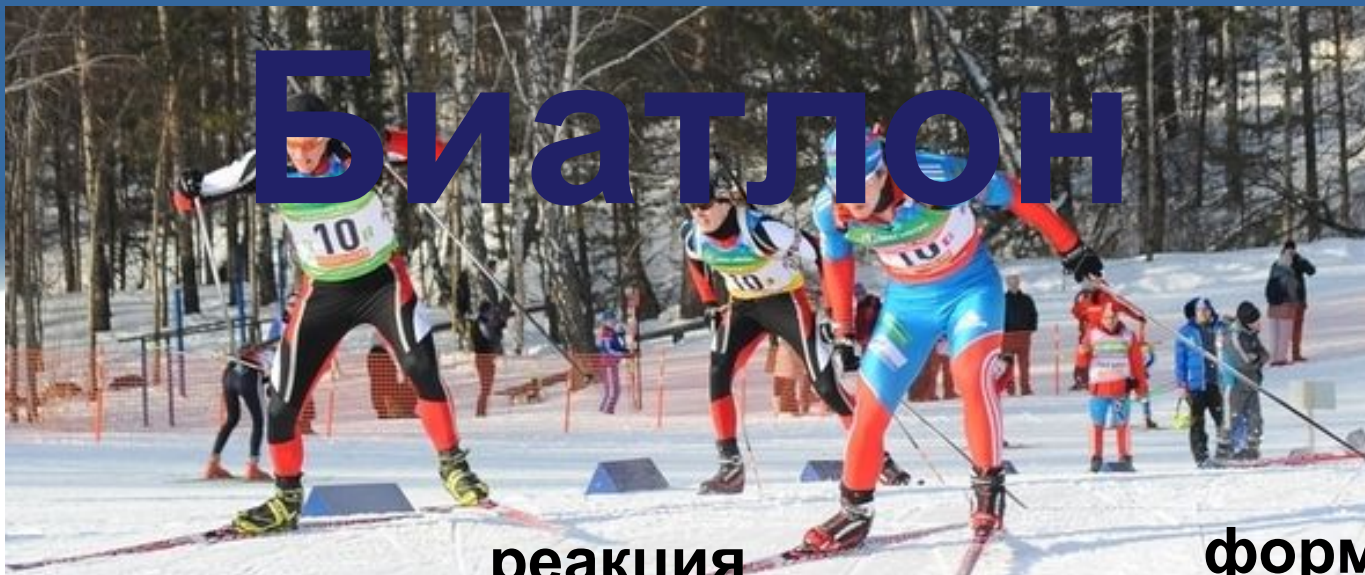
**Обобщение по теме
«Изменения, происходящие
с веществами»**

8 класс



- Выберите химический элемент
- Запишите его порядковый номер
- Удвойте порядковый номер
- К произведению прибавьте пять
- Сумму умножьте на пять.





Биатлон

ОКСИД

реакция

формула

нейтрализации

ИЗОТОП

степень окисления

кислота

химическое
уравнение

химический элемент

основание

аллотропия

атомная масса

химическая
реакция



соль

вещество

коэффициент

индекс

Лыжные гонки



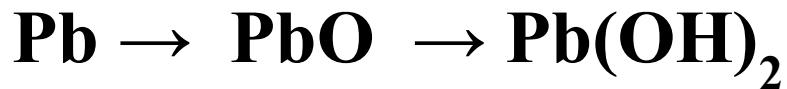


Керлинг

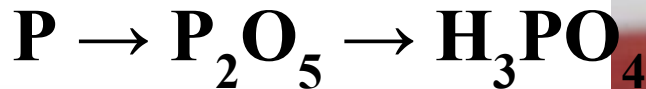
Задание 1. Из приведенного перечня:
HCl, FeSO₄, K₂O, NaOH, K₂CO₃, Ca(OH)₂,
HNO₃, H₂O, Zn(OH)₂, SO₂, Fe(OH)₂,
H₂SO₄, Fe₂O₃, MgSO₄, HNO₃, H₂SiO₃
выпишите отдельно формулы
1 вариант: оксидов и солей,
2 вариант: оснований и кислот.

Задание 2

1 вариант



2 вариант



Проверяем

Задание 1.

1 вариант оксиды и соли: FeSO_4 , K_2O ,
 K_2CO_3 , SO_2 , Fe_2O_3 , MgSO_4 , H_2O , HNO_3

2 вариант основания и кислоты: HCl ,
 NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, HNO_3 , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$,
 H_2SO_4 , H_2SiO_3

Задание 2.

1 вариант $2\text{Pb} + \text{O}_2 = 2\text{PbO}$

$\text{PbO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Pb}(\text{OH})_2$

2 вариант $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$

$\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{PO}_4$



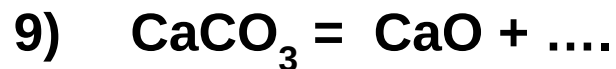
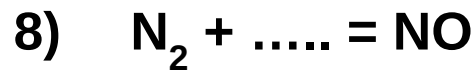
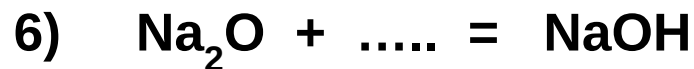
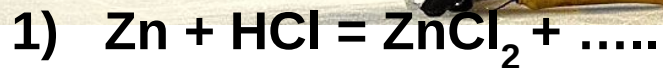
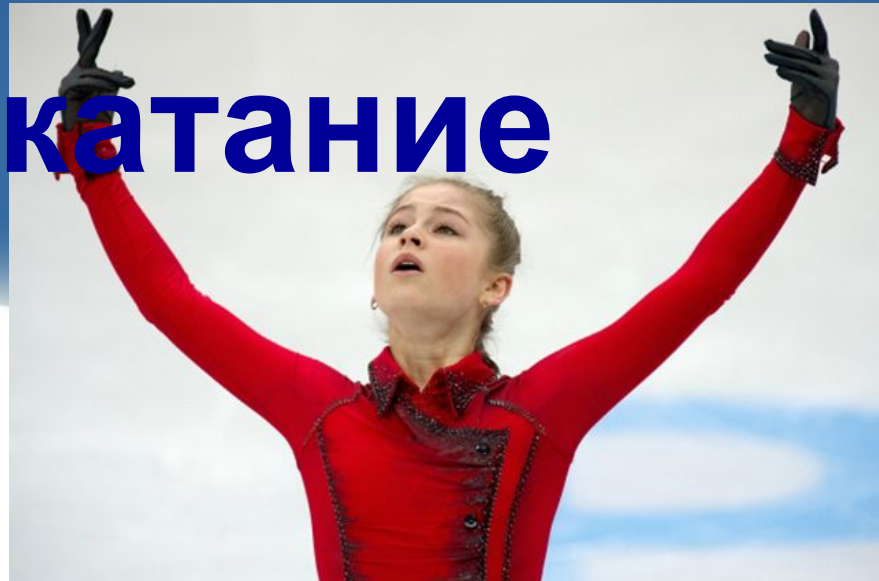
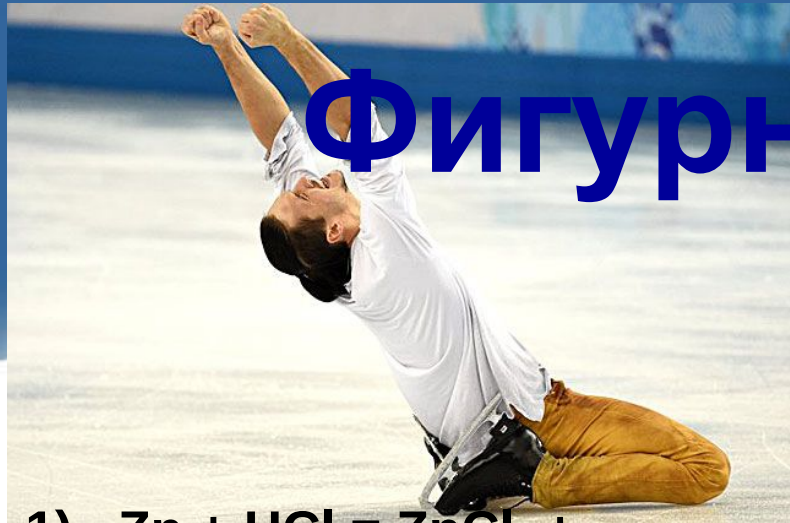
Хоккей

Проверяем

	1	2	3	4	5	6	7
Вариант 1	б	б	а	а	в	в	в
Вариант 2	в	а	б	а	г	а	б



Фигурное катание



Укажите тип каждой реакции.

***Химия – наука классная,
но для невежд она опасная!***



Правила безопасности труда в кабинете химии.

Запрещается:

Есть, пить, пробовать
вещества на вкус.



I	1	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
H	2											He	2		
Li	3	Be	B	C	N	O	F					Ne	10		
Na	11	Mg	Al	Si	P	S	Cl					Ar	18		
K	19	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni					
Cu	29	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br					Kr	36		
Rb	37	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd					
Ag	47	Cd	In	Sn	Sb	Te	I					Xe	54		
Cs	55	Ba	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt					
Au	79	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At						Rn	86	
Fr	87	Ra	Ac**	(Ku)	(Ns)										
* лантаноиды															
Ce	58	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	71
** актиноиды															
Th	90	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	(No)	(Lr)	103

ХИМИЯ

Правила безопасности труда в кабинете химии.

I	1	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		2
I	H									He
II	3	4	5	6	7	8	9			10
	Li	Be	B	C	N	O	F			Ne
III	11	12	13	14	15	16	17			18
	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl			Ar
IV	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni
	29	30	31	32	33	34	35			36
	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br			Kr
V	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd
	47	48	49	50	51	52	53			54
	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I			Xe
VI	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78
	Cs	Ba	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt
	79	80	81	82	83	84	85			86
	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At			Rn
VII	87	88	89	104	105	106	107			
	Fr	Ra	Ac**	(Ku)	(Ns)					

* лантаноиды

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	Lu
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu

** актиноиды

90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	(No)
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	(No)	(No)



Запрещается:

Самовольно сливать и смешивать реактивы.

ЯХИМИЯ

Правила безопасности труда в кабинете химии

Запрещается:

Оставлять неубранными рассыпанные или разлитые реактивы.

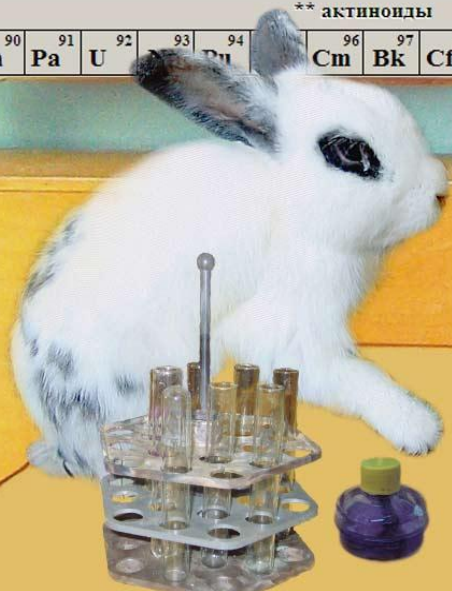
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	H ¹									He ²
II	Li ³	Be ⁴	B ⁵	C ⁶	N ⁷	O ⁸	F ⁹			Ne ¹⁰
III	Na ¹¹	Mg ¹²	Al ¹³	Si ¹⁴	P ¹⁵	S ¹⁶	Cl ¹⁷			Ar ¹⁸
IV	K ¹⁹	Ca ²⁰	Sc ²¹	Ti ²²	V ²³	Cr ²⁴	Mn ²⁵	Fe ²⁶	Co ²⁷	Ni ²⁸
V	Rb ³⁷	Sr ³⁸	Y ³⁹	Zr ⁴⁰	Nb ⁴¹	Mo ⁴²	Tc ⁴³	Ru ⁴⁴	Rh ⁴⁵	Pd ⁴⁶
VI	Cs ⁵⁵	Ba ⁵⁶	La ⁵⁷ *	Hf ⁷²	Ta ⁷³	W ⁷⁴	Re ⁷⁵	Os ⁷⁶	Ir ⁷⁷	Pt ⁷⁸
VII	Fr ⁸⁷	Ra ⁸⁸	Ac ⁸⁹ **	(Ku) ¹⁰⁴	(Ns) ¹⁰⁵					

* лантаноиды

Ce ⁵⁸	Pr ⁵⁹	Nd ⁶⁰	Pm ⁶¹	Sm ⁶²	Eu ⁶³	Gd ⁶⁴	Tb ⁶⁵	Dy ⁶⁶	Ho ⁶⁷	Er ⁶⁸	Tm ⁶⁹	Yb ⁷⁰	Lu ⁷¹
------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------

** актиноиды

Th ⁹⁰	Pa ⁹¹	U ⁹²											



ХИМИЯ

Прыжки на лыжах

Опыт 1. Зажгите спичку. Назовите признаки химической реакции.

Опыт 2. $\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
– какой признак реакции вы наблюдаете в этой реакции?

Опыт 3. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$
– какой признак реакции вы наблюдаете в этой реакции?



Фристайл



руй

Т

’ 1



И





zapartoj.myl.ru



zapartoj.myl.ru







**СПАСИБО и
УДАЧИ ВСЕМ!!!**

