

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

# **Химический турнир.**

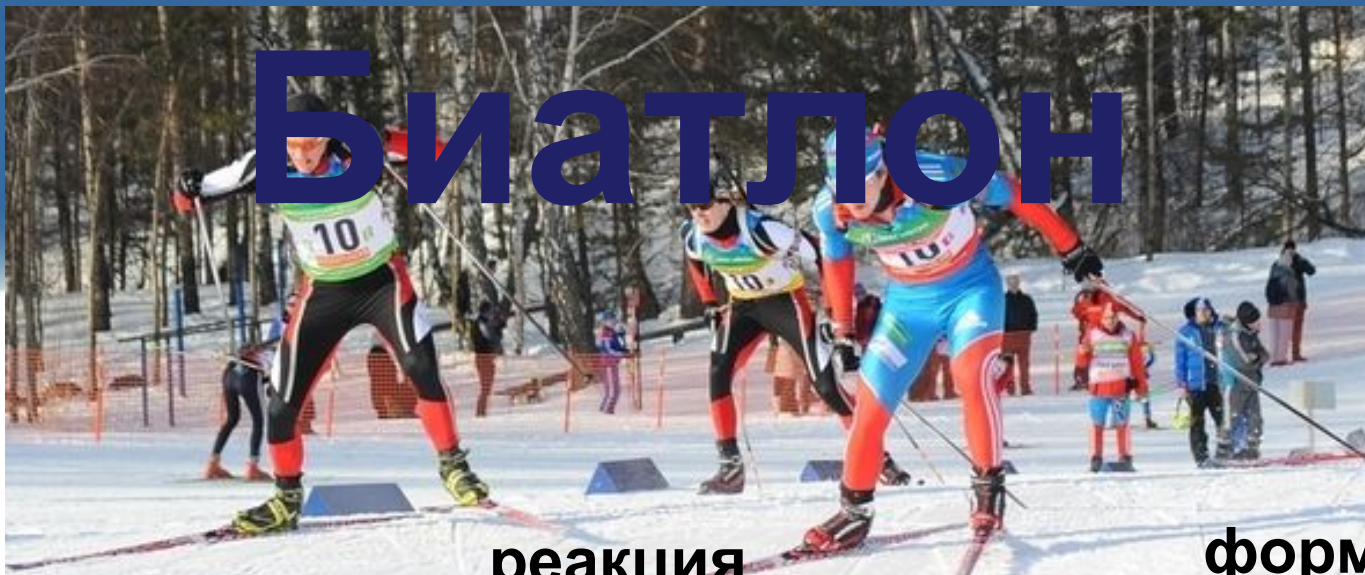
**Обобщение по теме  
«Изменения, происходящие  
с веществами»**

**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



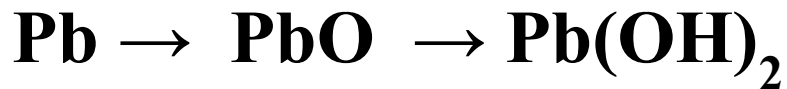


# Керлинг

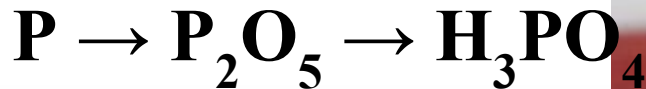
**Задание 1.** Из приведенного перечня:  
HCl, FeSO<sub>4</sub>, K<sub>2</sub>O, NaOH, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>,  
HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, Zn(OH)<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, Fe(OH)<sub>2</sub>,  
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, MgSO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>  
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:  $\text{FeSO}_4$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{HNO}_3$

**2 вариант** основания и кислоты:  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SiO}_3$

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

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



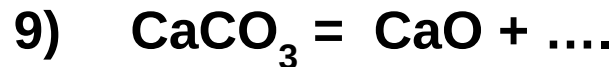
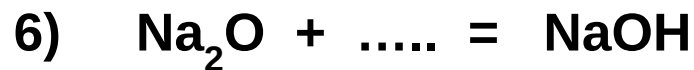
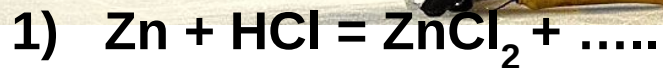
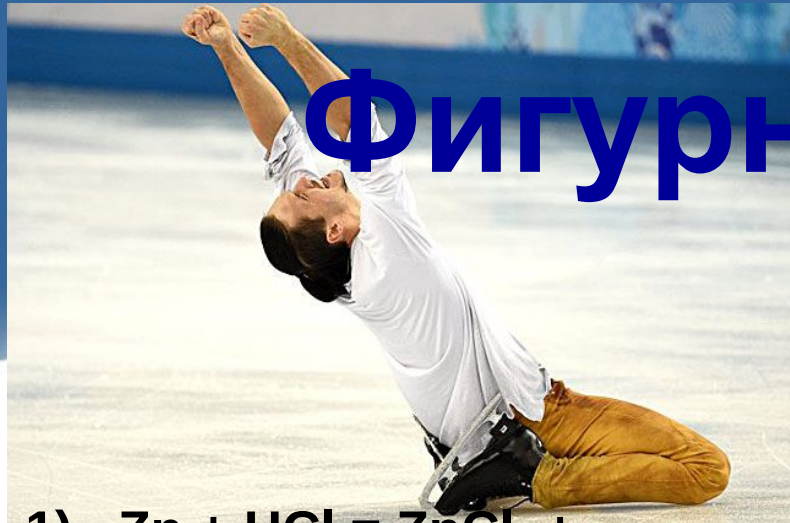
# Хоккей

## Проверяем

	1	2	3	4	5	6	7
Вариант 1	<b>б</b>	<b>б</b>	<b>а</b>	<b>а</b>	<b>в</b>	<b>в</b>	<b>в</b>
Вариант 2	<b>в</b>	<b>а</b>	<b>б</b>	<b>а</b>	<b>г</b>	<b>а</b>	<b>б</b>



# Фигурное катание



Укажите тип каждой реакции.



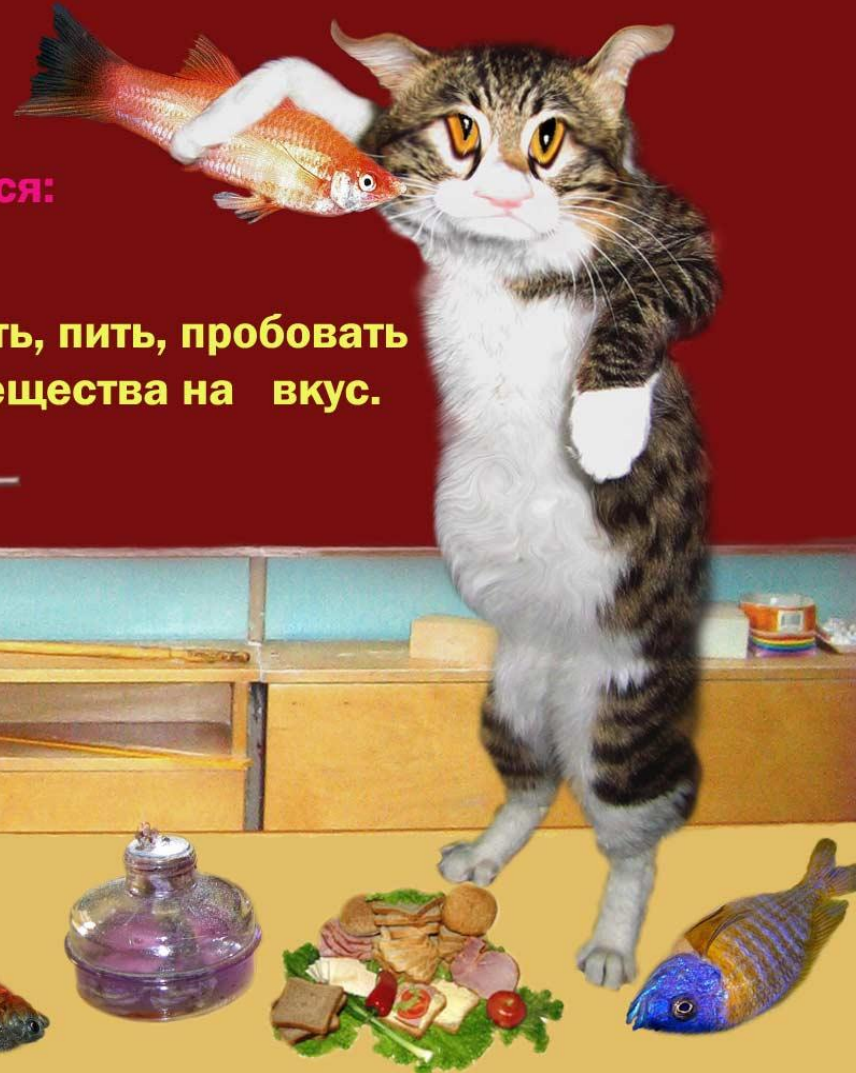
***Химия – наука классная,  
но для невежд она опасная!***



# Правила безопасности труда в кабинете химии.

Запрещается:

Есть, пить, пробовать  
вещества на вкус.



	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII						
I	H <sup>1</sup>											He <sup>2</sup>		
II	Li <sup>3</sup>	Be <sup>4</sup>	B <sup>5</sup>	C <sup>6</sup>	N <sup>7</sup>	O <sup>8</sup>	F <sup>9</sup>					Ne <sup>10</sup>		
III	Na <sup>11</sup>	Mg <sup>12</sup>	Al <sup>13</sup>	Si <sup>14</sup>	P <sup>15</sup>	S <sup>16</sup>	Cl <sup>17</sup>					Ar <sup>18</sup>		
IV	K <sup>19</sup>	Ca <sup>20</sup>	Sc <sup>21</sup>	Ti <sup>22</sup>	V <sup>23</sup>	Cr <sup>24</sup>	Mn <sup>25</sup>	Fe <sup>26</sup>	Co <sup>27</sup>	Ni <sup>28</sup>				
	Cu <sup>29</sup>	Zn <sup>30</sup>	Ga <sup>31</sup>	Ge <sup>32</sup>	As <sup>33</sup>	Se <sup>34</sup>	Br <sup>35</sup>					Kr <sup>36</sup>		
V	Rb <sup>37</sup>	Sr <sup>38</sup>	Y <sup>39</sup>	Zr <sup>40</sup>	Nb <sup>41</sup>	Mo <sup>42</sup>	Tc <sup>43</sup>	Ru <sup>44</sup>	Rh <sup>45</sup>	Pd <sup>46</sup>				
	Ag <sup>47</sup>	Cd <sup>48</sup>	In <sup>49</sup>	Sn <sup>50</sup>	Sb <sup>51</sup>	Te <sup>52</sup>	I <sup>53</sup>					Xe <sup>54</sup>		
VI	Cs <sup>55</sup>	Ba <sup>56</sup>	La <sup>57</sup> *	Hf <sup>72</sup>	Ta <sup>73</sup>	W <sup>74</sup>	Re <sup>75</sup>	Os <sup>76</sup>	Ir <sup>77</sup>	Pt <sup>78</sup>				
	Au <sup>79</sup>	Hg <sup>80</sup>	Tl <sup>81</sup>	Pb <sup>82</sup>	Bi <sup>83</sup>	Po <sup>84</sup>	At <sup>85</sup>					Rn <sup>86</sup>		
VII	Fr <sup>87</sup>	Ra <sup>88</sup>	Ac <sup>89</sup> **	(Ku) <sup>104</sup>	(Ns) <sup>105</sup>	106	107							
* лантаноиды														
	Ce <sup>58</sup>	Pr <sup>59</sup>	Nd <sup>60</sup>	Pm <sup>61</sup>	Sm <sup>62</sup>	Eu <sup>63</sup>	Gd <sup>64</sup>	Tb <sup>65</sup>	Dy <sup>66</sup>	Ho <sup>67</sup>	Er <sup>68</sup>	Tm <sup>69</sup>	Yb <sup>70</sup>	Lu <sup>71</sup>
** актиноиды														
	Th <sup>90</sup>	Pa <sup>91</sup>	U <sup>92</sup>	Np <sup>93</sup>	Pu <sup>94</sup>	Am <sup>95</sup>	Cm <sup>96</sup>	Bk <sup>97</sup>	Cf <sup>98</sup>	Es <sup>99</sup>	Fm <sup>100</sup>	Md <sup>101</sup>	(No) <sup>102</sup>	(Lr) <sup>103</sup>



# ХИМИЯ



# Правила безопасности труда в кабинете химии.

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

\* лантаноиды

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

\*\* актиноиды

Th <sup>90</sup>	Pa <sup>91</sup>	U <sup>92</sup>	Np <sup>93</sup>	Pu <sup>94</sup>	Am <sup>95</sup>	Cm <sup>96</sup>	Bk <sup>97</sup>	Cf <sup>98</sup>	Es <sup>99</sup>	Fm <sup>100</sup>	Md <sup>101</sup>	(No) <sup>102</sup>	(Lr) <sup>103</sup>
------------------	------------------	-----------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	------------------	-------------------	-------------------	---------------------	---------------------



Запрещается:

Самовольно сливать и смешивать реактивы.



# ЯХИМИ













# 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!!!**

