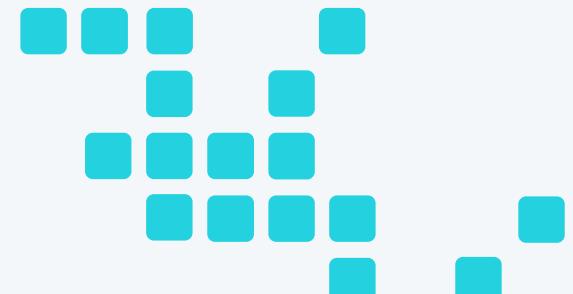


# Система подготовки к ГИА по химии: ключевые этапы и методики

Белозерова Т.А., учитель химии и биологии  
МБОУ СОШ № 6 с. Екатериновка  
[tat2008-65@mail.ru](mailto:tat2008-65@mail.ru)



## МБОУ СОШ № 6 им. А.А. Шукалова с. Екатериновка



# КЛАССИФИКАЦИЯ УРОКОВ

	<b>Уроки формирования новых знаний</b>	<b>Уроки обучения умениям, навыкам</b>	<b>Уроки повторения и обобщения знаний, закрепление умений</b>	<b>Уроки проверки и учета знаний, умений</b>
<b>Ф ОР М Ы  У Р О К О В</b>	Уроки лекции Уроки-экспедиции Уроки путешествия Уроки исследования Конференции Интегрированные уроки Модульные уроки	Уроки-практикумы Уроки-диалоги Ролевые игры Уроки-проекты	Семинары КВН «Что? Где? Когда?» «Поле чудес» Игра «Эрудит» «Счастливый случай» Уроки-соревнования Уроки - «покорение вершины»	Уроки-зачеты Защита творческих работ, рефератов, проектов Тестирование Викторины Контрольные проверочные работы

# КАРТОЧКИ КОНТРОЛЯ

**Урок – соревнование «Оксиды».**

**1. Станция «Теоретическая».**

- Какие вещества называют оксидами?
- Как дают название оксидам?
- Как составляют формулы оксидов?
- Какие виды оксидов вы знаете?

1) оксиды, образованы кислорода.

2) оксиды, образованы кислорода.

3) оксиды, образованы кислорода.

4) оксиды, образованы кислорода.

5) оксиды, образованы кислорода.

6) оксиды, образованы кислорода.

7) оксиды, образованы кислорода.

8) оксиды, образованы кислорода.

9) оксиды, образованы кислорода.

10) оксиды, образованы кислорода.

11) оксиды, образованы кислорода.

12) оксиды, образованы кислорода.

**2. Станция «Составь формулу оксида»**

- Найдите массу 5 моль оксида железа (III).
- Найдите массу 5 моль оксида кремния.
- Найдите массу 3  $10^{-2}$  моль оксида алюминия.
- Найдите массу 3  $10^{-2}$  моль оксида марганца.

**3. Станция «Назови формулу»**

1)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

3)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$

4)  $\text{SiO}_2$

5)  $\text{CaO}$

6)  $\text{MgO}$

7)  $\text{Na}_2\text{O}$

8)  $\text{K}_2\text{O}$

9)  $\text{BaO}$

10)  $\text{SrO}$

11)  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$

12)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

**4. Станция «Напиши формулу»**

1)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

3)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$

4)  $\text{SiO}_2$

5)  $\text{CaO}$

6)  $\text{MgO}$

7)  $\text{Na}_2\text{O}$

8)  $\text{K}_2\text{O}$

9)  $\text{BaO}$

10)  $\text{SrO}$

11)  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$

12)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

**Д/з на «5». Уравнение реакции**

Тип химической реакции
$\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$
$\text{Zn} \rightarrow \dots$
$\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$
$\dots \rightarrow \dots$

**Вариант 2.**

- $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
- $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$
- $\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
- $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Si} + \text{F}_2 \rightarrow \text{SiF}_4$
- $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{AlBr}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Br}_2$
- $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{Mn}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

**Вариант 2. Задачи**

1)  $\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \rightarrow \dots$

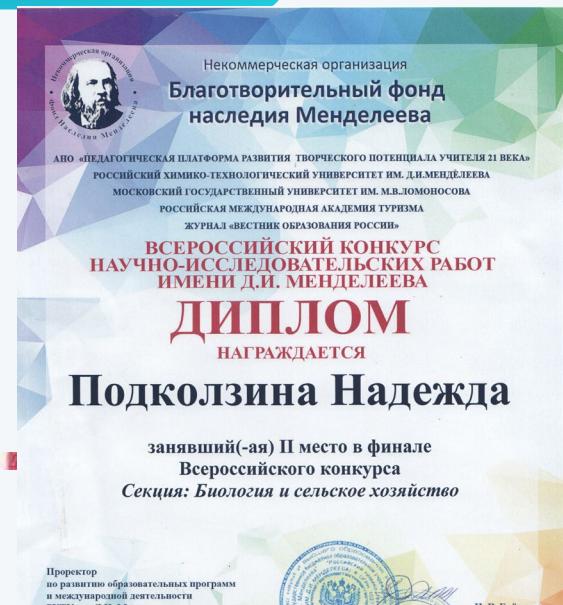
2)  $\text{HNO}_3 + \text{Ag} \rightarrow \dots$

3)  $\text{KNO}_3 \rightarrow \dots$

BCОШ



# КОНКУРСЫ и ТУРНИРЫ



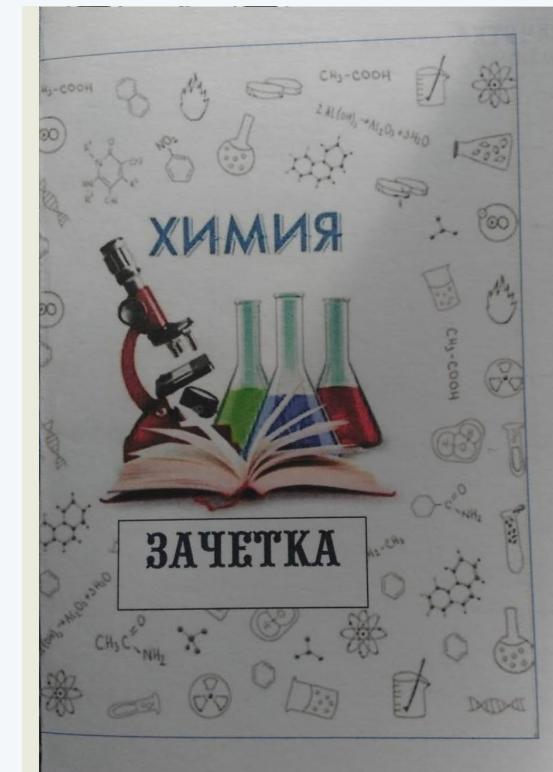
## РЕЗУЛЬТАТЫ ОГЭ

год	2018	2019	2022	2023	2024
<b>Количество сдававших ОГЭ</b>	<b>4</b>	<b>6</b>	<b>1</b>	<b>4</b>	<b>2</b>
<b>Средний балл</b>	<b>26,3</b>	<b>29,2</b>	<b>35</b>	<b>28</b>	<b>34</b>
<b>Средняя отметка</b>	<b>4,5</b>	<b>4,8</b>	<b>5</b>	<b>4</b>	<b>5</b>

# ДИАГНОСТИЧЕСКАЯ КАРТА и ЗАЧЁТКА

Диагностическая карта подготовки к ОГЭ по химии

	Дата баллы	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Вариант №													
1													
2													
3													
4 26													
5													
6													
7													
8													
9 26													
10 26													
11													
12 26													
13													
14													
15													
16													
17 26													
18													
19													
20 36													
21 46													
22 36													
23 56													
баллы													
оценка													



ПО ХИМИИ

№	ЗАДАНИЕ	ДАТА	ОЦЕНКА	ПОДПИСЬ УЧИТЕЛЯ	ПОДПИСЬ РОДИТЕЛЕЙ
1.	1				
2.	2				
3.	3				
4.	4				
5.	5				
6.	6				
7.	7				
8.	8				
9.	9				
10.	10				
11.	11				
12.	12				
13.	13				
14.	14				
15.	15				
16.	16				
17.	17				
18.	18				
19.	19				
20.	20				
21.	21				
22.	22				
23.	ПЕРВЫЙ ПРОВЫЙ ЭКЗАМЕН				
24.	ВТОРОЙ ПРОВЫЙ ЭКЗАМЕН				
25.	ТРЕТЬИЙ ПРОВЫЙ ЭКЗАМЕН				

К ЭКЗАМЕНУ ДОПУЩЕН

## РЕЗУЛЬТАТЫ ЕГЭ

год	2015	2016	2017	2019	2020	2021	2022	2024
<b>Количество сдававших ЕГЭ</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>1</b>	<b>3</b>	<b>2</b>	<b>1</b>	<b>1</b>	<b>1</b>
<b>Средний балл</b>	<b>87</b>	<b>78,3</b>	<b>72</b>	<b>75</b>	<b>75</b>	<b>68</b>	<b>65</b>	<b>97</b>
<b>Лучший результат</b>	<b>98</b>	<b>80</b>	<b>72</b>	<b>98</b>	<b>94</b>	<b>68</b>	<b>65</b>	<b>97</b>

**Благодарю за внимание!**