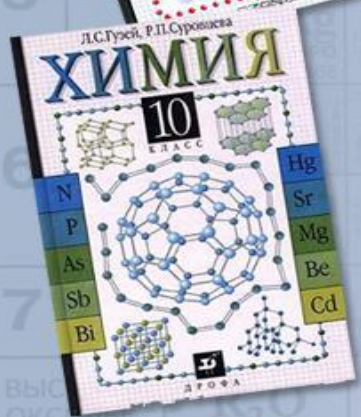


# Подготовка учащихся к ОГЭ



Михеда Марина Владимировна

учитель химии

МАОУ СОШ №40 им. М. К. Видова

Г. Новороссийск







Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ								Энергетический уровень	
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	1	а	б	а	б	а	б	а	б	а	2
2	2	а	б	а	б	а	б	а	б	а	10
3	3	а	б	а	б	а	б	а	б	а	18
4	4	а	б	а	б	а	б	а	б	а	36
5	5	а	б	а	б	а	б	а	б	а	54
6	6	а	б	а	б	а	б	а	б	а	86
7	7	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
8	8	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
9	9	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
10	10	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
11	11	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
12	12	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
13	13	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
14	14	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
15	15	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
16	16	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
17	17	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
18	18	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
19	19	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
20	20	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
21	21	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
22	22	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
23	23	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
24	24	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
25	25	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
26	26	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
27	27	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
28	28	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
29	29	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
30	30	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
31	31	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
32	32	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
33	33	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
34	34	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
35	35	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
36	36	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
37	37	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
38	38	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
39	39	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
40	40	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
41	41	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
42	42	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
43	43	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
44	44	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
45	45	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
46	46	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
47	47	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
48	48	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
49	49	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
50	50	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
51	51	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
52	52	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
53	53	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
54	54	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
55	55	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
56	56	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
57	57	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
58	58	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
59	59	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
60	60	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
61	61	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
62	62	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
63	63	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
64	64	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
65	65	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
66	66	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
67	67	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
68	68	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
69	69	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
70	70	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
71	71	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
72	72	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
73	73	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
74	74	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
75	75	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
76	76	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
77	77	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
78	78	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
79	79	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
80	80	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
81	81	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
82	82	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
83	83	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
84	84	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
85	85	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
86	86	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
87	87	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
88	88	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
89	89	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
90	90	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
91	91	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
92	92	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
93	93	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
94	94	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
95	95	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
96	96	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
97	97	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
98	98	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
99	99	а	б	а	б	а	б	а	б	а	
100	100	а	б	а	б	а	б	а	б	а	



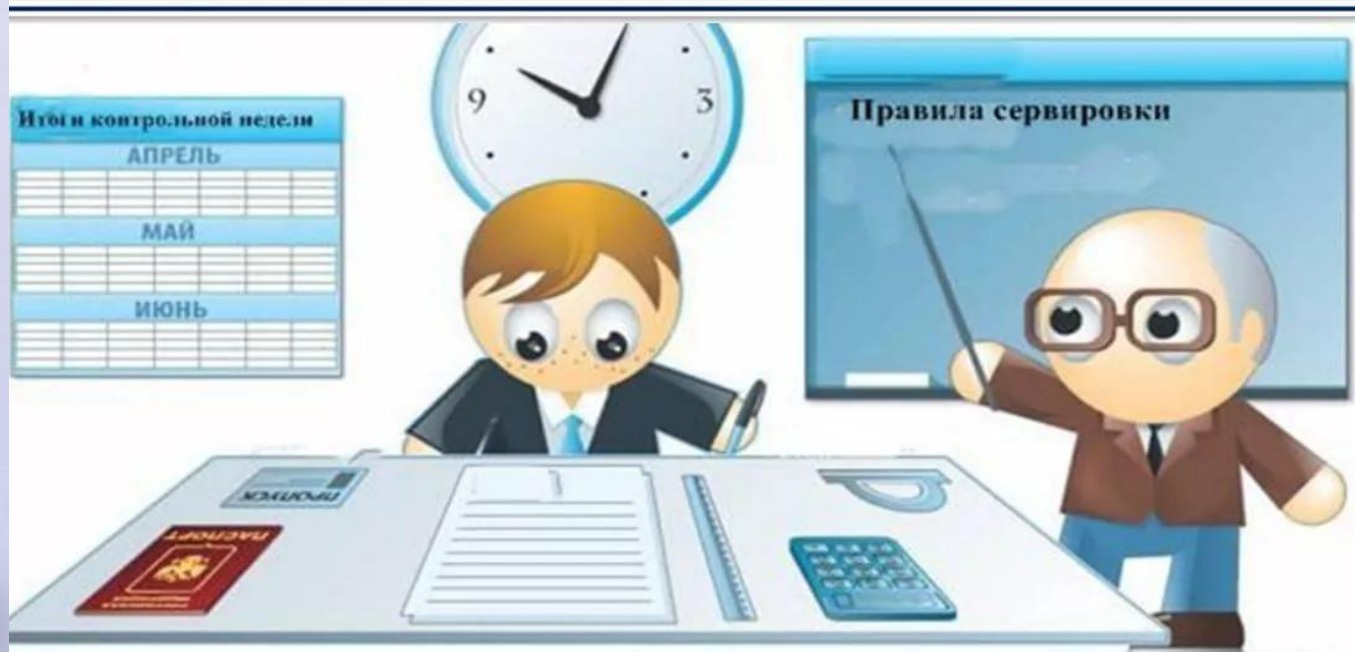
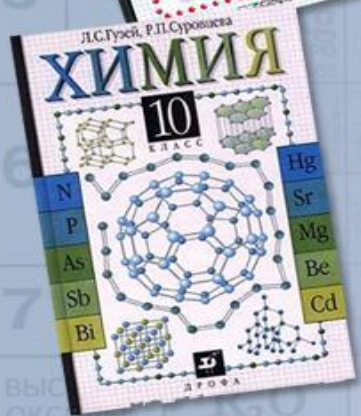
ученик

учитель

родитель

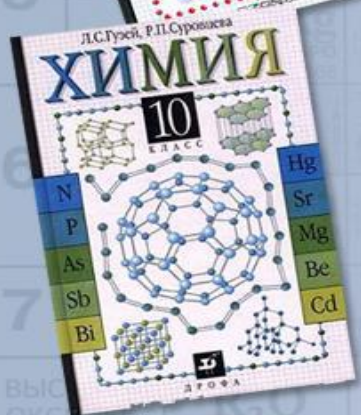


# «Как при минимальной учебной нагрузке по предмету качественно подготовить к сдаче ОГЭ?»





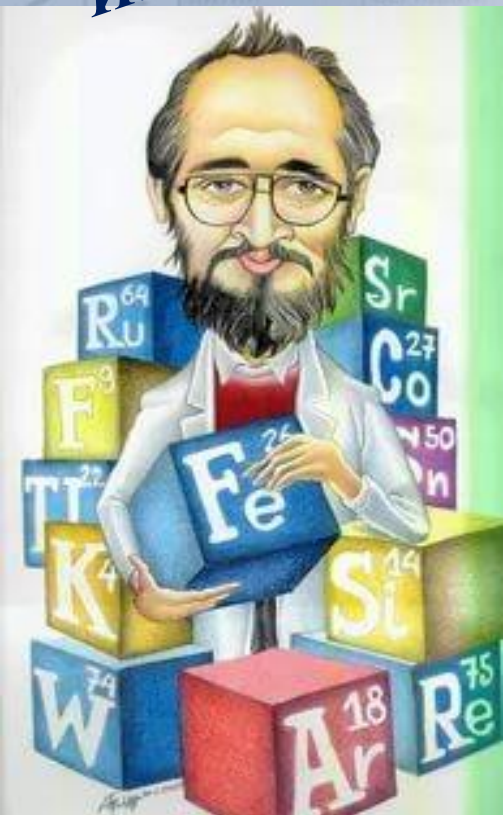
# Формы работы



**Индивидуальная работа**

**Задания по теме:**

**«Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева»**



**Карточка №1**

Дана электронная формула  $1s^2 2s^2 2p^3$  атома:

азота 2) фосфора 3) бора 4) алюминия

Уменьшение радиусов атомов химических элементов происходит в ряду:

Na → Al → P 2) C → Al → Mg 3) S → P → Al 4) Li → Na → K

**Карточка №2**

Электронная схема  $2e 8e 8e$  соответствует атому:

бора 2) аргона 3) кремния 4) неона

Способность атомов отдавать электроны увеличивается в ряду:

B, Al, Si 2) Mg, Na, Zn 3) Ca, Mg, Be 4) Al, Mg, Na



**Карточка №3**

Четыре электрона во внешнем электронном слое содержит атом алюминия 2) калия 3) кремния 4) бора

Радиус атома Mg больше, чем радиус атома

алюминия 2) кальция 3) натрия 4) бария



# Закрепление темы : «Теория электролитической диссоциации. Ионные уравнений реакций»

## Вариант 1

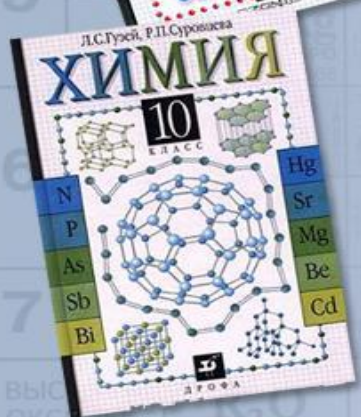
1. Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве катионов только ионы водорода (гидроксоний – ионы), являются:
  - 1) кислотами
  - 2) кислыми солями
  - 3) щелочами
  - 4) амфотерными гидроксидами
2. Неэлектролитом является:
  - 1) хлорид бария в водном растворе
  - 2) расплав гидроксида натрия
  - 3) раствор фосфорной кислоты в воде
  - 4) оксид серы (IV)
3. Суммы всех коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях реакций серной кислоты с избытком гидроксида лития равны:
  - 1) 10 и 3
  - 2) 12 и 3
  - 3) 10 и 6
  - 4) 12 и 6



Групповая работа

# Урок – зачет по теме:

Ф.И.	1 вопрос	2 вопрос	<u>дополн. вопрос</u>	задача	общая оценка
1. <u>Белевцев С.</u>	+	+/-	+	1	+ «5»
2. Мальцев Д.	+	+/-	+	2	+/- «4»
3. Трофимова Т.	+	+	+	3	- «3»
4. Хомякова Т.	+	-	+	1	



## Вопросы зачета.

### 1 этап. Теория.

- 1) Что такое раствор?
- 2) Какой раствор называется насыщенным (ненасыщенным, пересыщенным)?
- 3) На какие группы делятся вещества по растворимости?
- 4) Что называется растворимостью?
- 5) Как повысить растворимость большинства твердых (жидких, газообразных) веществ?

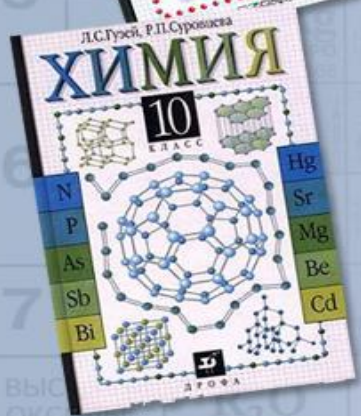
### 2 этап. Решение задач.

- 1) Приготовить 600г. 40% раствора сахара
- 2) Приготовить 800 мл 2 М р-ра гидроксида калия
- 3) Сколько образуется г осадка при действии на 500г 40% раствора сульфата меди (II) раствором гидроксида натрия?





# Результаты ОГЭ 2017 года по химии.



город

край

школа

22,07

22,5

25,2



Удачи Вам, дебютанты и асы,  
Удачи, особенно по утрам,  
Когда Вы входите в школьные  
классы:  
Одни - как в клетку,  
другие – как в  
храм.

