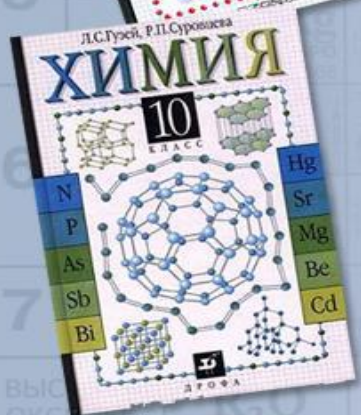


Подготовка учащихся к ОГЭ



Михеда Марина Владимировна

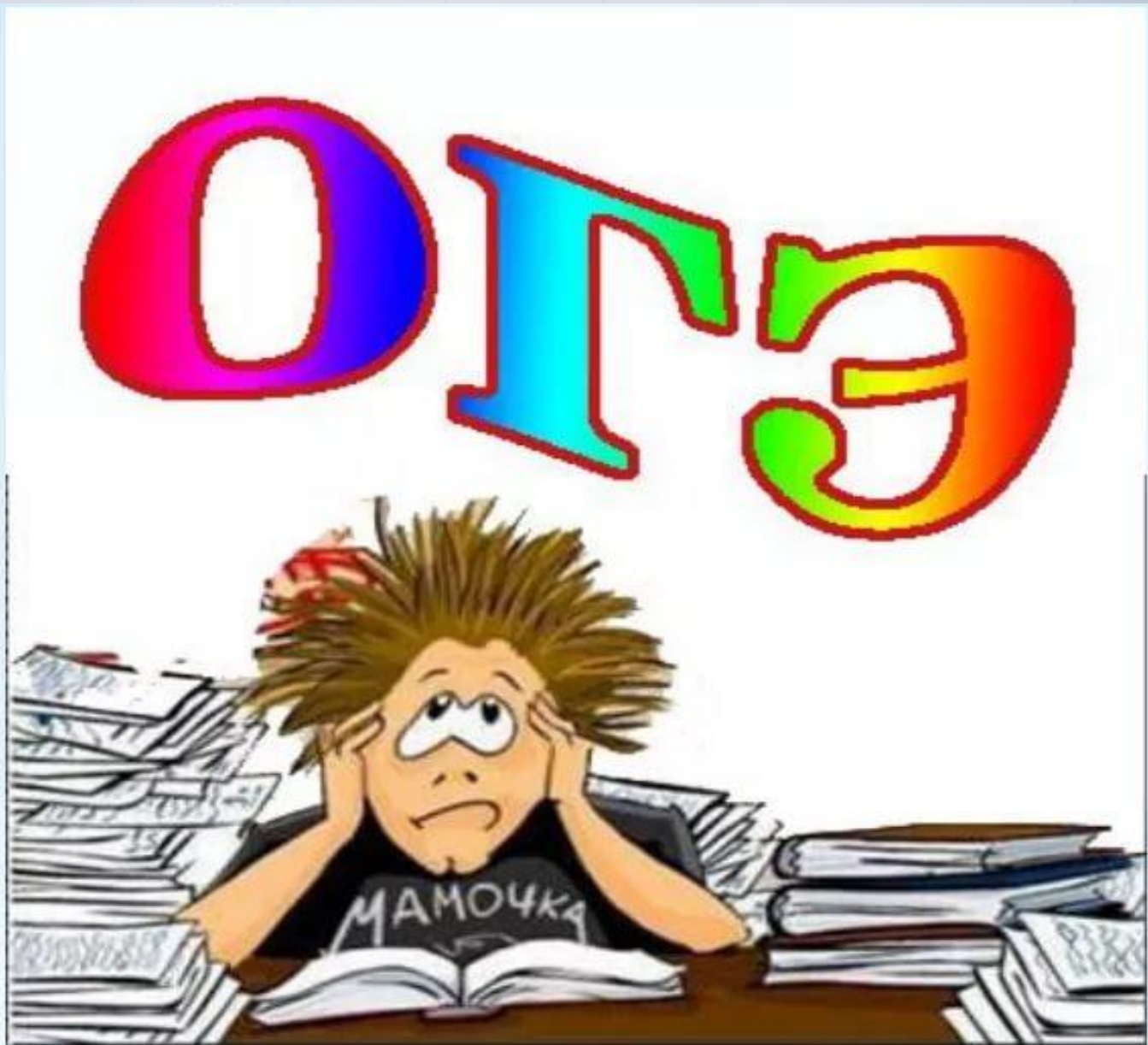
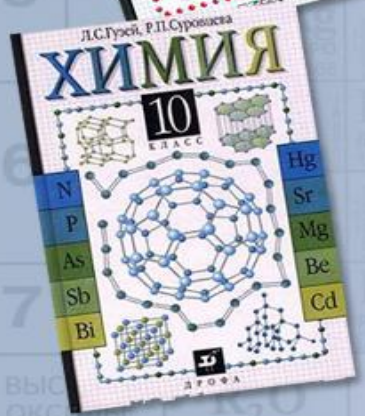
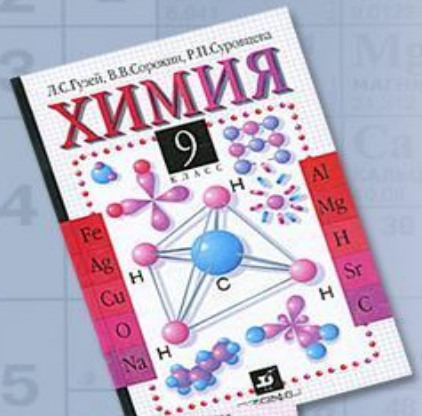
учитель химии

МАОУ СОШ №40 им. М. К. Видова

Г. Новороссийск



		Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																										
Ряды		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							IX	X	XI	XII	XIII	XIV	XV	XVI	XVII	XVIII	XIX	XX	
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	
1	1	Н водород 1,008																								He гелий 4,003	2	
2	2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,012	B бор 10,811	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998	Ne неон 20,180																		10	
3	3	Na натрий 22,990	Mg магний 24,305	Al алюминий 26,982	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,065	Cl хлор 35,453	Ar аргон 39,948																			18
4	4	K калий 39,098	Ca кальций 40,078	Sc скандий 44,956	Ti титан 47,88	V ванадий 50,942	Cr хром 51,996	Mn марганец 54,938	Fe железо 55,845	Cobalt кобальт 58,933	Ni никель 58,693	Cu медь 63,546	Zn цинк 65,38	Ga галлий 69,723	Ge германий 72,63	As мышьяк 74,922	Se селен 78,96	Br бром 79,904	Kr криптон 83,80									36
5	5	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr цирконий 91,224	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 98,906	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,91	Pd палладий 106,42	Ag серебро 107,87	Cd кадмий 112,41	In индий 114,82	Sn олово 118,71	Sb сурьма 121,76	Te теллур 127,6	I йод 126,91	Xe ксенон 131,29									54
6	6	Cs цезий 132,91	Ba барий 137,33	La лантан 138,91	Hf hafний 178,49	Ta тантал 180,95	W вольфрам 183,85	Re рений 186,21	Os осмий 190,23	Ir иридий 192,22	Pt платина 195,08	Au золото 196,97	Hg ртуть 200,59	Tl таллий 204,38	Pb свинец 207,2	Bi висмут 208,98	Po полоний 209	At астат 210	Rn радон 222									86
7	7	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиний 227	Rf рифмий 261	Rh рифмий 261	Hf hafний 261	W вольфрам 261	Re рений 261	Os осмий 261	Ir иридий 261	Pt платина 261	Au золото 261	Hg ртуть 261	Tl таллий 261	Pb свинец 261	Bi висмут 261	Po полоний 261	At астат 261	Rn радон 261								
8	8	U уран 238,03	Np нептуний 237,05	Pu плутоний 239,05	Am амерций 243,06	Cm куриум 247,07	Bk берклий 247,07	Cf калifornia 251,08	Es езерий 252,08	Fm фрэнклинсий 257,10	Mn манганец 258,10	Lr лоренсий 260,11	Rf рифмий 261	Hf hafний 261	W вольфрам 261	Re рений 261	Os осмий 261	Ir иридий 261	Pt платина 261	Au золото 261	Hg ртуть 261	Tl таллий 261	Pb свинец 261	Bi висмут 261	Po полоний 261	At астат 261	Rn радон 261	
9	9	Uu унунбий 289	Uub унунбий 289	Uut унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289	Uuq унунбий 289	Uur унунбий 289	Uus унунбий 289	Uuh унунбий 289



ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ

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



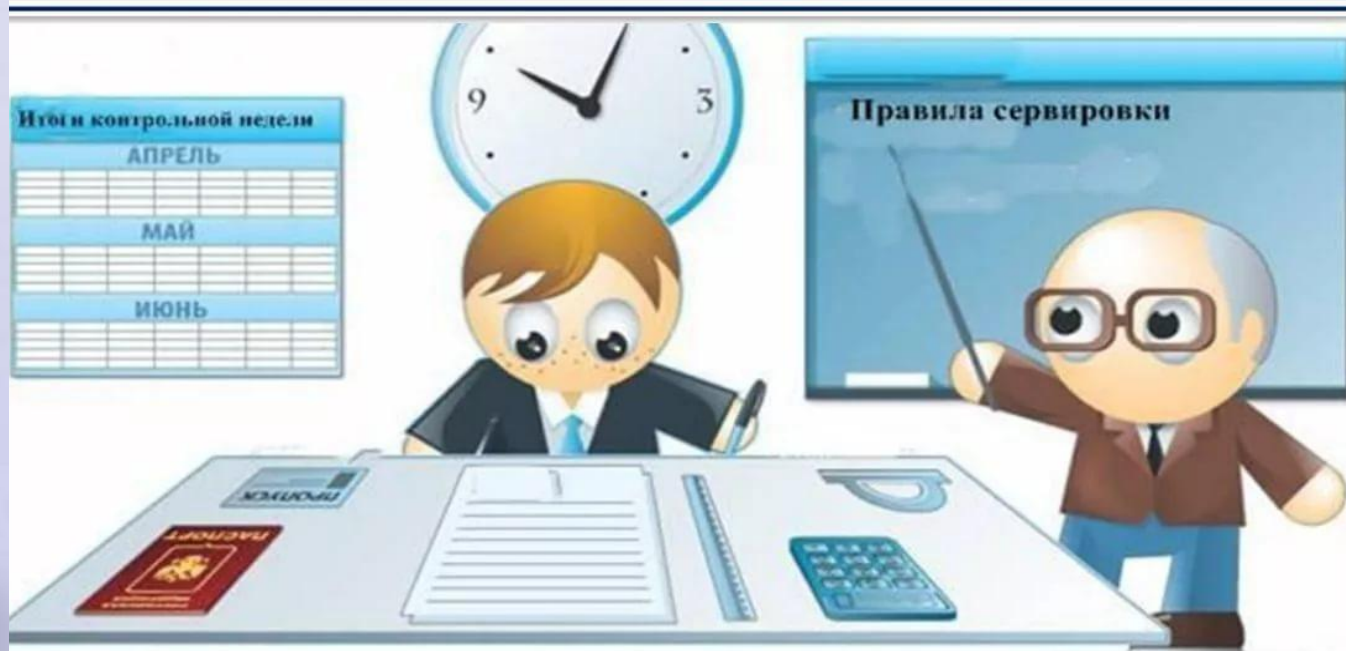
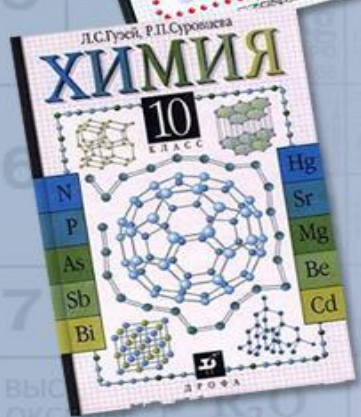
ученик

учитель

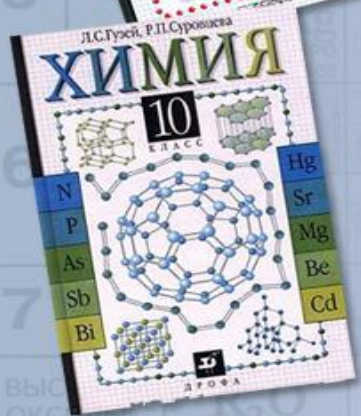
родитель



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



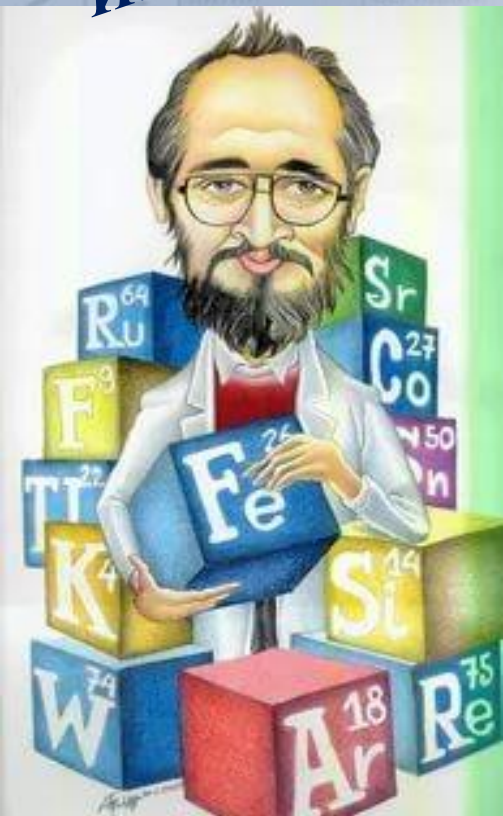
Формы работы



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»

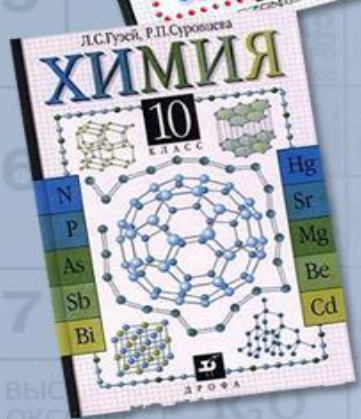
Вариант 1

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



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.

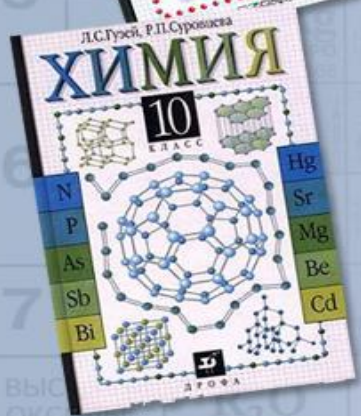
- 1) Что такое раствор?
- 2) Какой раствор называется насыщенным (ненасыщенным, пересыщенным)?
- 3) На какие группы делятся вещества по растворимости?
- 4) Что называется растворимостью?
- 5) Как повысить растворимость большинства твердых (жидких, газообразных) веществ?

2 этап. Решение задач.

- 1) Приготовить 600г. 40% раствора сахара
- 2) Приготовить 800 мл 2 М p-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.

