

Подготовка учащихся к ОГЭ



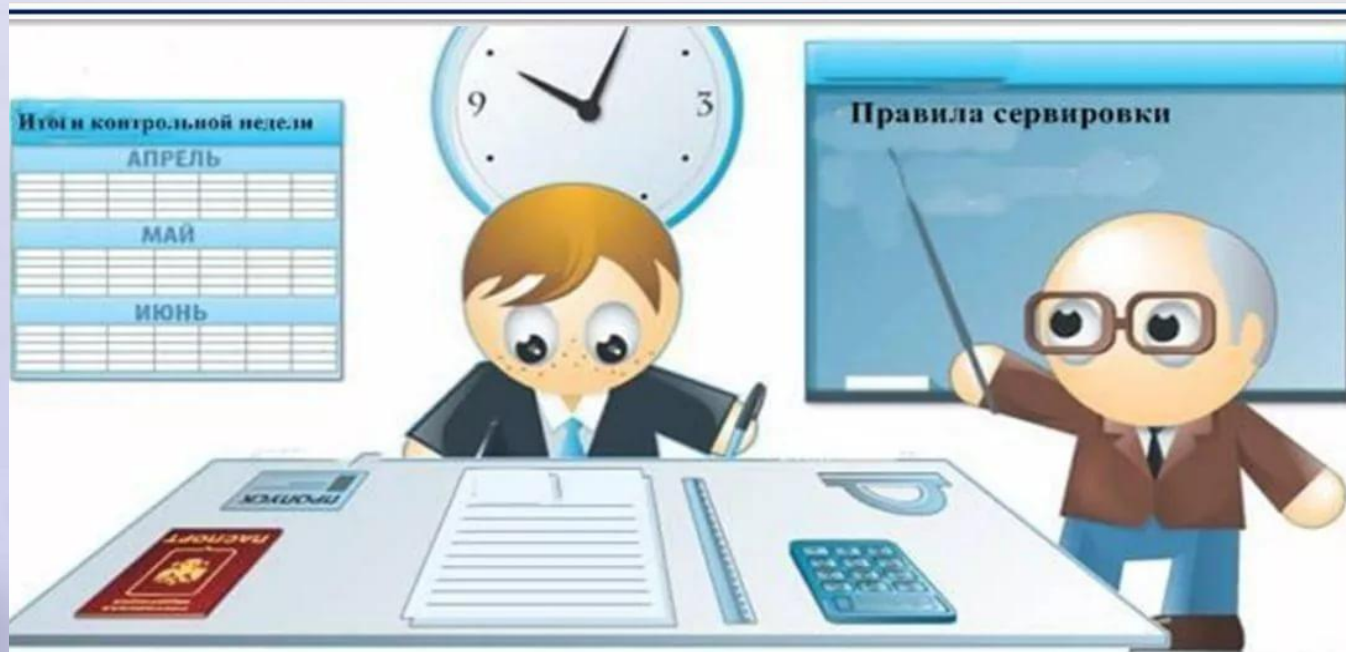
Михеда Марина Владимировна
учитель химии

МАОУ СОШ №40 им. М. К. Видова
Г. Новороссийск

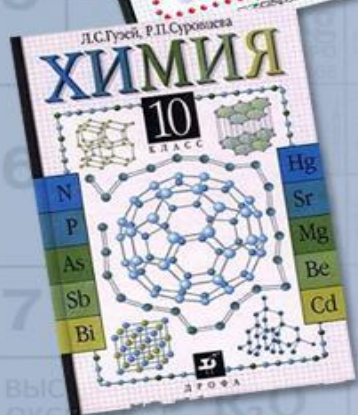


Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																			Значение уровня		
Периоды	Ряды	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII												
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а			
1	1	Н водород 1,008														He гелий 4,003		2	1		
2	2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,012	B бор 10,811	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998	Ne неон 20,180							Ar аргон 39,948		10	2		
3	3	Na натрий 22,990	Mg магний 24,305	Al алюминий 26,982	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,06	Cl хлор 35,453	Br бром 79,904	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	Co кобальт 58,933	36	3	
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	Co кобальт 58,933	Ni никель 58,69	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	86	4	
5	5	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr зирконий 91,224	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 98	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,91	Pd палладий 106,90	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	5
6	6	Cs цезий 132,91	Ba барий 137,33	La лантан 138,91	Hf hafний 178,49	Ta тантал 180,95	W вольфрам 183,84	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	6
7	7	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиний 227	Th торий 232,04	Pa протактиний 231,04	U уран 238,03	Np нептуний 237	Pu плутоний 244	Am амерций 243	Cm куриум 247	Bk беркелий 247	Cf калифорний 251	Es ейзенштейний 252	Fm фермий 257	Md мendelevий 258	No нобелий 259	Lr лоренсий 262			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	23																				
24	24																				
25	25																				
26	26																				
27	27																				
28	28																				
29	29																				
30	30																				
31	31																				
32	32																				
33	33																				
34	34																				
35	35																				
36	36																				
37	37																				
38	38																				
39	39																				
40	40																				
41	41																				
42	42																				
43	43																				
44	44																				
45	45																				
46	46																				
47	47																				
48	48																				
49	49																				
50	50																				
51	51																				
52	52																				
53	53																				
54	54																				
55	55																				
56	56																				
57	57																				
58	58																				
59	59																				
60	60																				
61	61																				
62	62																				
63	63																				
64	64																				
65	65																				
66	66																				
67	67																				
68	68																				
69	69																				
70	70																				
71	71																				
72	72																				
73	73																				
74	74																				
75	75																				
76	76																				
77	77																				
78	78																				
79	79																				
80	80																				
81	81																				
82	82																				
83	83																				
84	84																				
85	85																				
86	86																				
87	87																				
88	88																				
89	89																				
90	90																				
91	91																				
92	92																				
93	93																				
94	94																				
95	95																				
96	96																				
97	97																				
98	98																				
99	99																				
100	100																				
101	101																				
102	102																				
103	103																				
104	104																				
105	105																				
106	106																				
107	107																				
108	108																				

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



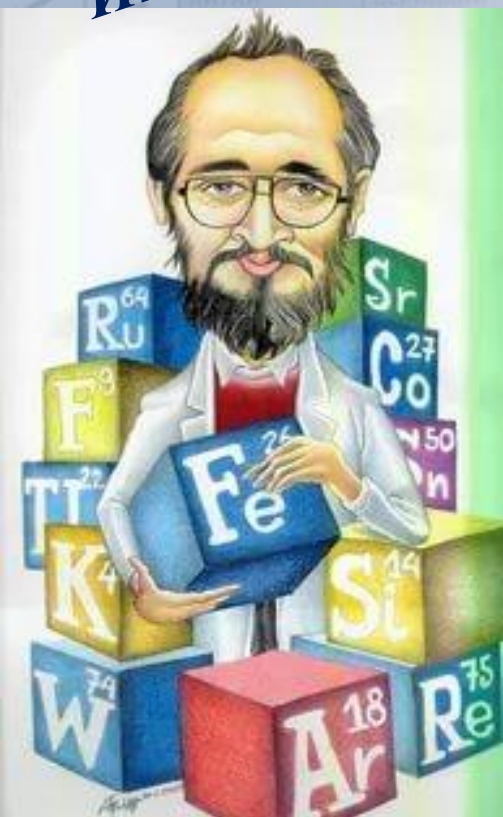
Формы работы



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:

Групповая работа

Ф.И.	1 вопрос	2 вопрос	дополн. вопрос	задача	общая оценка
1. Белевцев С.	+	+/-	+	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.

