

Наглядные формы представления информации

1	2	3	4	5
1x1=1	1x2=2	1x3=3	1x4=4	1x5=5
2x1=2	2x2=4	2x3=6	2x4=8	2x5=10
3x1=3	3x2=6	3x3=9	3x4=12	3x5=15
4x1=4	4x2=8	4x3=12	4x4=16	4x5=20
5x1=5	5x2=10	5x3=15	5x4=20	5x5=25
6x1=6	6x2=12	6x3=18	6x4=24	6x5=30
7x1=7	7x2=14	7x3=21	7x4=28	7x5=35
8x1=8	8x2=16	8x3=24	8x4=32	8x5=40
9x1=9	9x2=18	9x3=27	9x4=36	9x5=45
6	7	8	9	10
1x6=6	1x7=7	1x8=8	1x9=9	1x10=10
2x6=12	2x7=14	2x8=16	2x9=18	2x10=20
3x6=18	3x7=21	3x8=24	3x9=27	3x10=30
4x6=24	4x7=28	4x8=32	4x9=36	4x10=40
5x6=30	5x7=35	5x8=40	5x9=45	5x10=50
6x6=36	6x7=42	6x8=48	6x9=54	6x10=60
7x6=42	7x7=49	7x8=56	7x9=63	7x10=70
8x6=48	8x7=56	8x8=64	8x9=72	8x10=80
9x6=54	9x7=63	9x8=72	9x9=81	9x10=90

Периодическая система элементов
Д.И. Менделеева

График Информации

Учитель: Иванова И.И.

№	Фамилия, имя, отчество	Оценки	1 четверть	Оценки	2 четверть	Оценки	3 четверть	Оценки	4 четверть	Среднее
1	Иванов Иван	4	4	4	4	4	4	4	4	4
2	Петров Петр	4	4	4	4	4	4	4	4	4
3	Сидоров Сид	4	4	4	4	4	4	4	4	4
4	Смирнов Андрей	4	4	4	4	4	4	4	4	4
5	Михайлов Денис	4	4	4	4	4	4	4	4	4
6	Кузнецов Павел	4	4	4	4	4	4	4	4	4
7	Варламов Сергей	4	4	4	4	4	4	4	4	4
8	Попов Игорь	4	4	4	4	4	4	4	4	4
9	Савельев Павел	4	4	4	4	4	4	4	4	4
10	Степанов Олег	4	4	4	4	4	4	4	4	4
Средний балл			4.0		4.0		4.0		4.0	4.0

Человек лучше воспринимает информацию, которая представлена в виде рисунков, фотографий, схем, таблиц.

РИСУНОК



РИСУНОК



РИСУНОК



ФОТОГРАФИЯ



ФОТОГРАФИЯ



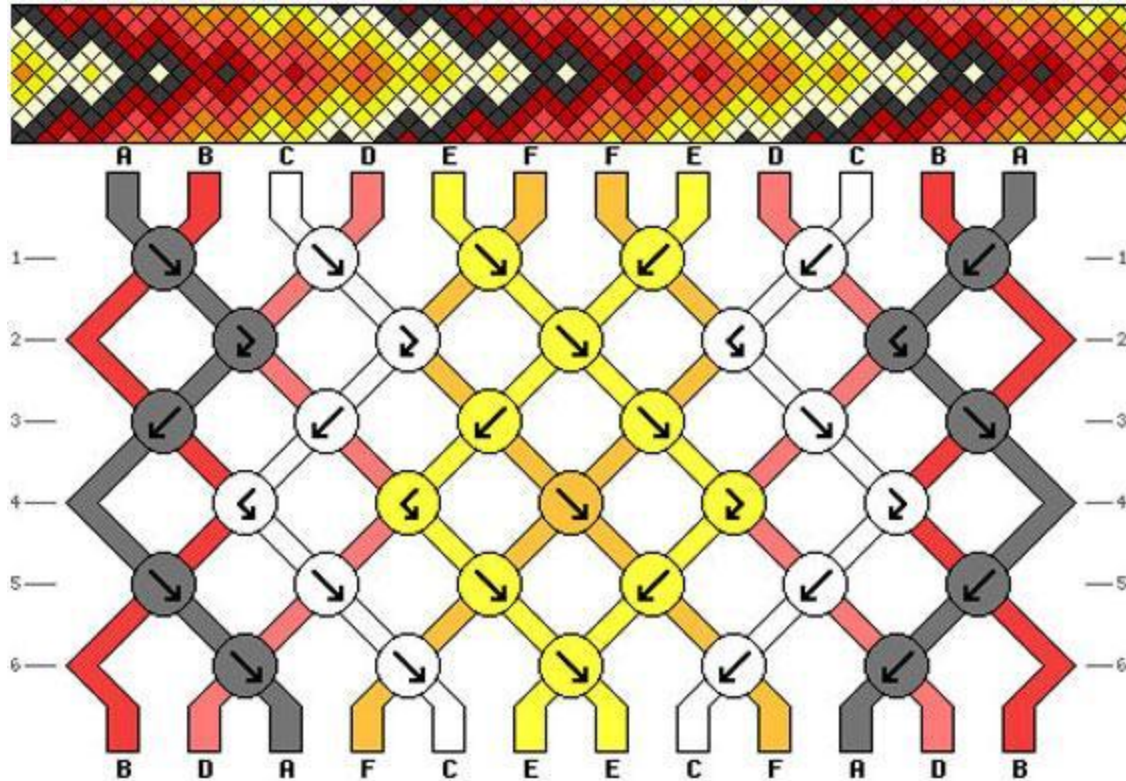
ФОТОГРАФИЯ



СХЕМА



CXEMA



СХЕМА

План дома



ТАБЛИЦА

1 $1 \times 1 = 1$ $2 \times 1 = 2$ $3 \times 1 = 3$ $4 \times 1 = 4$ $5 \times 1 = 5$ $6 \times 1 = 6$ $7 \times 1 = 7$ $8 \times 1 = 8$ $9 \times 1 = 9$	2 $1 \times 2 = 2$ $2 \times 2 = 4$ $3 \times 2 = 6$ $4 \times 2 = 8$ $5 \times 2 = 10$ $6 \times 2 = 12$ $7 \times 2 = 14$ $8 \times 2 = 16$ $9 \times 2 = 18$	3 $1 \times 3 = 3$ $2 \times 3 = 6$ $3 \times 3 = 9$ $4 \times 3 = 12$ $5 \times 3 = 15$ $6 \times 3 = 18$ $7 \times 3 = 21$ $8 \times 3 = 24$ $9 \times 3 = 27$	4 $1 \times 4 = 4$ $2 \times 4 = 8$ $3 \times 4 = 12$ $4 \times 4 = 16$ $5 \times 4 = 20$ $6 \times 4 = 24$ $7 \times 4 = 28$ $8 \times 4 = 32$ $9 \times 4 = 36$	5 $1 \times 5 = 5$ $2 \times 5 = 10$ $3 \times 5 = 15$ $4 \times 5 = 20$ $5 \times 5 = 25$ $6 \times 5 = 30$ $7 \times 5 = 35$ $8 \times 5 = 40$ $9 \times 5 = 45$
6 $1 \times 6 = 6$ $2 \times 6 = 12$ $3 \times 6 = 18$ $4 \times 6 = 24$ $5 \times 6 = 30$ $6 \times 6 = 36$ $7 \times 6 = 42$ $8 \times 6 = 48$ $9 \times 6 = 54$	7 $1 \times 7 = 7$ $2 \times 7 = 14$ $3 \times 7 = 21$ $4 \times 7 = 28$ $5 \times 7 = 35$ $6 \times 7 = 42$ $7 \times 7 = 49$ $8 \times 7 = 56$ $9 \times 7 = 63$	8 $1 \times 8 = 8$ $2 \times 8 = 16$ $3 \times 8 = 24$ $4 \times 8 = 32$ $5 \times 8 = 40$ $6 \times 8 = 48$ $7 \times 8 = 56$ $8 \times 8 = 64$ $9 \times 8 = 72$	9 $1 \times 9 = 9$ $2 \times 9 = 18$ $3 \times 9 = 27$ $4 \times 9 = 36$ $5 \times 9 = 45$ $6 \times 9 = 54$ $7 \times 9 = 63$ $8 \times 9 = 72$ $9 \times 9 = 81$	10 $1 \times 10 = 10$ $2 \times 10 = 20$ $3 \times 10 = 30$ $4 \times 10 = 40$ $5 \times 10 = 50$ $6 \times 10 = 60$ $7 \times 10 = 70$ $8 \times 10 = 80$ $9 \times 10 = 90$

ТАБЛИЦА

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА																	
								VII		VIII							
								(H)									
1	1																
1	1	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
		Н	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne		Na	Mg	Al	Si	P	S
		ВОДОРОД	ЛИТИЙ	БЕРИЛЛИЙ	БОР	УГЛЕРОД	АЗОТ	КИСЛОРОД	ФТОР	НЕОН		НАТРИЙ	МАГНИЙ	АЛЮМИНИЙ	КРЕМНИЙ	ФОСФОР	СЕРА
2	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
		Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar			K	Ca	Sc	Ti	V	Cr
		НАТРИЙ	МАГНИЙ	АЛЮМИНИЙ	КРЕМНИЙ	ФОСФОР	СЕРА	ХЛОР	АРГОН			КАЛИЙ	КАЛЬЦИЙ	СКАНДИЙ	ТИТАН	ВАНАДИЙ	ХРОМ
3	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19
		K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se
		КАЛИЙ	КАЛЬЦИЙ	СКАНДИЙ	ТИТАН	ВАНАДИЙ	ХРОМ	МАРГАНЕЦ	ЖЕЛЕЗО	КОБАЛЬТ	НИКЕЛЬ	МЕДЬ	ЦИНК	ГАЛЛИЙ	GERMANIY	МЫШЬЯК	СЕЛЕН
4	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
		Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te
		РУБИДИЙ	СТРОНЦИЙ	ИТТРИЙ	ЦИРКОНИЙ	НИОБИЙ	МОЛИБДЕН	ТЕХНЕЦИЙ	РУТЕНИЙ	РОДИЙ	ПАЛЛАДИЙ	СЕРЕБРО	КАДМИЙ	ИНДИЙ	ОЛОВО	СУРЬМА	ТЕЛЛУР
5	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21
		Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te
		РУБИДИЙ	СТРОНЦИЙ	ИТТРИЙ	ЦИРКОНИЙ	НИОБИЙ	МОЛИБДЕН	ТЕХНЕЦИЙ	РУТЕНИЙ	РОДИЙ	ПАЛЛАДИЙ	СЕРЕБРО	КАДМИЙ	ИНДИЙ	ОЛОВО	СУРЬМА	ТЕЛЛУР
6	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22
		Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po
		ЦЕЗИЙ	БАРИЙ	ЛАНТАН	ГАФНИЙ	ТАНТАЛ	ВОЛЬФРАМ	РЕНИЙ	ОСМИЙ	ИРИДИЙ	ПЛАТИНА	ЗОЛОТО	РУТУТЬ	ТАЛЛИЙ	СВИНЕЦ	ВИСМУТ	ПОЛОНИЙ
7	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23
		Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po
		ЦЕЗИЙ	БАРИЙ	ЛАНТАН	ГАФНИЙ	ТАНТАЛ	ВОЛЬФРАМ	РЕНИЙ	ОСМИЙ	ИРИДИЙ	ПЛАТИНА	ЗОЛОТО	РУТУТЬ	ТАЛЛИЙ	СВИНЕЦ	ВИСМУТ	ПОЛОНИЙ
8	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
		Fr	Ra	Ac	Ku	Ns	Sg	Bh	Hs	Hs	Hs	Fr	Ra	Ac	Ku	Ns	Sg
		ФРАНЦИЙ	РАДИЙ	АКТИНИЙ	КУРЧАТОВИЙ	НИЛЬСБОРИЙ	СИБОРГИЙ	БОРИЙ	ХАССИЙ	ХАССИЙ	ХАССИЙ	ФРАНЦИЙ	РАДИЙ	АКТИНИЙ	КУРЧАТОВИЙ	НИЛЬСБОРИЙ	СИБОРГИЙ
* ЛАНТАНОИДЫ																	
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu				
ЦЕРИЙ	ПРАЗЕОДИМ	НЕОДИМ	ПРОМЕТИЙ	САМАРИЙ	ЕВРОПИЙ	ГАДОЛИНИЙ	ТЕРБИЙ	ДИСПРОЗИЙ	ГОЛЬМИЙ	ЭРБИЙ	ТУЛИЙ	ИТТЕРБИЙ	ЛУТЕЦИЙ				
** АКТИНОИДЫ																	
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	(No)	(Lr)				
ТОРИЙ	ПРОТАКТИНИЙ	УРАН	НЕПТУНИЙ	ПЛУТОНИЙ	АМЕРИЦИЙ	КЮРИЙ	БЕРКЛИЙ	КАЛИФОРНИЙ	ЭЙНШТЕЙНИЙ	ФЕРМИЙ	МЕНДЕЛЕВИЙ	НОБЕЛИЙ	ЛОУРЕНСИЙ				

ТАБЛИЦА

	A	B	C	D	E	F	G	H	I	J	K	L	M	N	O
1	Предмет: Информатика														
2	Учитель: Иванов И.И.														
3	№	Фамилия, имя ученика	Оценки					1 четверть	Оценки					2 четверть	Полугодие
4	1	Андреев Иван	5	4	2	4	4	4	4	3	3	5	4	4	4
5	2	Васин Петя	4	2	5	3	4	4	5	4	5	4	3	4	4
6	3	Гаврилов Степан	2	3	4	3	4	3	3	3	5	3	3	3	3
7	4	Дмитриев Андрей	2	2	4	4	4	3	4	4	2	5	3	4	3
8	5	Николаев Денис	3	2	3	5	3	3	3	2	4	5	2	3	3
9	6	Никулина Настя	5	4	3	4	4	4	3	2	4	2	2	3	3
10	7	Перов Саша	4	3	2	3	5	3	5	3	4	4	5	4	4
11	8	Петрова Маша	3	5	5	2	4	4	4	3	3	3	3	3	4
12	9	Сидоров Вася	5	3	3	2	4	3	4	3	3	4	4	4	4
13	10	Степанов Олег	3	4	3	2	5	3	2	3	4	2	4	3	3
14	Средний балл							3,5						3,5	3,5