

УТВЕРЖДАЮ:
Директор МАОУ СШ № 32
_____/Т.В. Руднева/
«01» декабря 2016г.

ПАСПОРТ УЧЕБНОГО КАБИНЕТА

КАБИНЕТ ХИМИИ (1-06)

Фамилия, имя, отчество ответственного за кабинет	Юмашева Ольга Владимировна
Класс, за которым закреплен кабинет:	10А
Расписание звонков (<u>приложение 1</u>)	
Число посадочных мест:	30
Площадь кабинета:	

Ф.И.О. учителей, работающих в кабинете

Фамилия Имя Отчество	Предмет	Классы
Мишина Галина Николаевна	Искусство	7

ЗАНЯТОСТЬ КАБИНЕТА

1 смена

	понедельник	вторник	среда
1 урок			
2 урок			7в
3 урок		9в	9а
4 урок		9б	
5 урок			7б
6 урок	8б		
	четверг	пятница	суббота
1 урок	7а (МХК)	10а	
2 урок		9а	
3 урок		11а	9а
4 урок			
5 урок	8б		9б
6 урок		7а	10а

2 смена

2 смена	понедельник	вторник	среда
1 урок			
2 урок			
3 урок			
4 урок	8а		
5 урок			
6 урок	8в		
	четверг	пятница	суббота
1 урок			
2 урок		8а	
3 урок			
4 урок			
5 урок		8в	
6 урок			

Перечень имущества кабинета

№	Наименование имущества	Количество
1	Учительский стол	1
2	Учительский стул	1
3	Парта	15
4	Ученический стул	30
5	Демонстрационный стол	1
6	Компьютерный стол	1
7	Вытяжной шкаф	1
8	Доска	1
9	Экран	1
10	Стенды	5
11	Комплект портретов ученых- химиков	1
12	Шкаф	3
13	Часы настенные	1
14	Жалюзи	4

Инвентарная ведомость на технические средства обучения учебного кабинета № 106

№ п/п	Наименование ТСО	Марка	Год приобретения	Инв. № по школе
1	Системный блок			01360052
2	Монитор	Samsung		013160169
3	МФУ	Samsung		013160158

**Измерители выполнения образовательного стандарта
по предмету**

№ п\п	Наименование	Класс	Количество
1	Контрольные работы по химии №1-4	8	30
2	Контрольные работы по химии № 1-5	9	30
3	Контрольная работа по теме «Углеводороды»	10	30
4	Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения»	10	30
5	Годовая контрольная работа	10	30
4	Контрольные работы по химии (база) № 1-2	11	25
5	Контрольная работа № 1 по разделу «Строение вещества» (профиль)	11	10
6	Контрольная работа № 2 по теме «Химические реакции» (профиль)	11	10
7	Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических веществ. Неметаллы» (профиль)	11	10
8	Контрольная работа № 4 по теме «Металлы. Химия и химическая технология» (профиль)	11	10
9	Итоговая контрольная работа (профиль)	11	10

Учебно-методическая справочная литература

№п/п	Название	Автор	Издательство, год издания	Кол-во экземпляров
Учебники. Методические пособия				
1	Химия -8	Г.Е. Рудзитис , Ф.Г. Фельдман.	М.: Просвещение, 2016	1
2	Химия-9	И.И.Новошинский, Н.С.Новошинская.	М.:«Русское слово», 2009	1
3	Химия-10	Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман.	М.: Просвещение, 2016	1
4	Химия-11	Г.Е. Рудзитис , Ф.Г. Фельдман.	М.: Просвещение, 2016	1
5	Самостоятельные работы по химии: 8 класс	И.И.Новошинский, Н.С.Новошинская.	М.:«Русское слово», 2009	1
6	Самостоятельные работы по химии: 9 класс	И.И.Новошинский, Н.С.Новошинская.	М.:«Русское слово», 2009	1

Информационно – методическое обеспечение (CD).

№ п/п	Наименование оборудования	Кол - во
1		
2		

Наглядные пособия

№ п/п	Наименование оборудования
	Таблицы
1	Правила поведения в кабинете химии
2	Количественные величины в химии
3	Обращение с веществами
4	Фильтрование
5	Химические знаки и атомные массы важнейших элементов
6	Распространенность химических элементов
7	Формы существования химических элементов
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения
9	Структурные изменения веществ
10	Способы разделения смесей
11	Химические знаки и формулы
12	Составление формул по валентности
13	Моль-единица количества вещества
14	Физические величины выражения порций вещества
15	Признаки и условия проведения химических реакций
16	Типы химических реакций
17	Воздух. Кислород. Горение.
18	Строение пламени
19	Составление формул солей
20	Генетическая связь классов неорганических веществ
21	Водород
22	Химическая реакция
23	Изменение окраски индикаторов в различных средах
24	Номенклатура бинарных соединений
25	Номенклатура солей
26	Номенклатура органических соединений
27	Номенклатура предельных углеводородов
28	Номенклатура непредельных углеводородов
29	Номенклатура функциональных производных углеводородов
30	Комплект таблиц « Азотсодержащие органические вещества»
	Модели
31	Кристаллическая решетка NaCl
32	Кристаллическая решетка графита
33	Кристаллическая решетка CO ₂
34	Набор моделей атомов для составления моделей
	Стенды
35	ПСХЭ Д.И. Менделеева
36	Растворимость кислот, оснований, солей в воде и среда растворов. Электрохимический ряд напряжений металлов
37	Распознавание органических веществ

38	Качественные реакции на катионы и анионы
39	Стенд сменной экспозиции
	Коллекции
40	Пластмассы
41	Волокна
42	Коллекция промышленных образцов тканей и ниток
43	Коллекция образцов бумаги и картона
44	Топливо
45	Уголь и продукты его переработки
46	Нефть и продукты ее переработки
47	Куачук
48	Чугун и сталь
49	Коллекция строительных материалов
50	Шкала твердости
51	Минеральные удобрения
52	Стекло и изделия из стекла

Список реактивов группы № 8 (малоопасные и практически безопасные вещества)

№	Вещество		Формула	Полка
	Рациональное название	Международное название		
ФОСФАТЫ				
1	Калий фосфорнокислый двузамещенный	Калия моногидроортофосфат	K_2HPO_4	1
2	Кальций фосфорнокислый	Кальция фосфат	$Ca_3(PO_4)_2$	1
3	Кальций фосфорнокислый однозамещенный	Кальция дигидрофосфат	$CaH_2(PO_4)_2$	1
4	Кальций фосфорнокислый двузамещенный	Кальция гидрофосфат	$CaHPO_4$	1
5	Натрий фосфорнокислый	Натрия фосфат	Na_3PO_4	1
КАРБОНАТЫ				
6	Натрий углекислый	Натрия карбонат	Na_2CO_3	1
7	Калий углекислый кислый	Калия гидрокарбонат	$CaHCO_3$	1
8	Калий углекислый (поташ)	Калия карбонат	Ca_2CO_3	1
9	Натрий углекислый кислый	Гидрокарбонат натрия	$NaHCO_3$	1
10	Кальций углекислый	Карбонат кальция	$CaCO_3$	1
11	Барий углекислый	Карбонат бария	$BaCO_3$	1
12	Магния карбонат основной	Гидроксокарбонат магния	$(MgOH)_2CO_3$	1
13	Меди (II) карбонат основной	Гидроксокарбонат меди (II)	$(CuOH)_2CO_3$	1
СУЛЬФАТЫ				
14	Аммоний сернокислый	Аммония сульфат	$(NH_4)_2SO_4$	1
15	Калий сернокислый	Калия сульфат	K_2SO_4	1
16	Марганец сернокислый	Марганца сульфат	$MnSO_4$	1
17	Магний сернокислый	Магния сульфат	$MgSO_4$	1
18	Алюминий сернокислый	Алюминия сульфат	$Al_2(SO_4)_3$	1
19	Кальций сернокислый	Кальция сульфат	$CaSO_4$	1
20	Натрий сернокислый	Натрия сульфат	Na_2SO_4	1
21	Натрий сернокислый кислый	Натрия гидросульфат	$NaHSO_4$	1
ГАЛОГЕНИДЫ				
22	Натрий бромистый	Натрия бромид	$NaBr$	2

23	Натрий йодистый	Натрия иодид	NaI	2
24	Натрий хлористый	Натрия хлорид	NaCl	2
25	Калий хлористый	Калия хлорид	KCl	2
26	Калий бромистый	Калия бромид	KBr	2
27	Литий хлористый	Лития хлорид	LiCl	2
28	Магний хлористый	Магния хлорид	MgCl ₂	2
29	Медь двухлористая	Хлорид меди (II)	CuCl ₂	2
30	Марганец хлористый	Марганца хлорид	MnCl ₂	2
31	Алюминий хлористый	Алюминия хлорид	AlCl ₃	2
32	Хром хлористый	Хлорид хрома (III)	CrCl ₃	2
33	Аммоний хлористый	Аммония хлорид	NH ₄ Cl	2
НИТРАТЫ				
34	Аммоний азотнокислый	Аммония нитрат	NH ₄ NO ₃	2
35	Свинец азотнокислый	Свинца (II) нитрат	Pb(NO ₃) ₂	2
36	Алюминий азотнокислый	Алюминия нитрат	Al(NO ₃) ₃	2
37	Калий азотнокислый	Калия нитрат	KNO ₃	2
38	Натрий азотнокислый	Натрия нитрат	NaNO ₃	2
СОЛИ РАЗНЫЕ				
39	Натрий кремнекислый	Натрия силикат 9-ти водный	Na ₂ SiO ₃	2
40	Железо щавелевокислое	Железа (II) оксолат	FeC ₂ O ₄	2
41	Натрий щавелевокислый	Натрия оксолат	Na ₂ C ₂ O ₄	2
42	Натрий азотисто-кислый	Натрия нитрит	NaNO ₂	2
43	Натрий сернисто-кислый	Натрия сульфит	Na ₂ SO ₃	2
44	Натрий уксуснокислый	Натрия ацетат	CH ₃ COONa	2
45	Тиосульфат натрия	Тиосульфат натрия	Na ₂ S ₂ O ₃	2
46	Соль Мора		FeSO ₄ (NH ₄) ₂ SO ₄	2
47	Натрий виннокислый			2
48	Аммоний молибденовокислый			2
49	Свинец уксуснокислый	Свинца ацетат	(CH ₃ COO) ₂ Pb	2
ОКСИДЫ				
50	Оксид бария	Бария оксид	BaO	3
51	Перекись бария	Бария пероксид	BaO ₂	3
52	Свинец двуокись	Свинца (IV) оксид	PbO ₂	3
53	Алюминий окись	Алюминия оксид	Al ₂ O ₃	3
54	Меди окись (порошок)	Меди (II) оксид	CuO	3
55	Меди окись (провода)	Меди (II) оксид	CuO	3
56	Железа окись	Железа (II) оксид	FeO	3
57	Олова двуокись	Олова (IV) оксид	SnO ₂	3
58	Магний окись	Магния оксид	MgO	3
59	Железа (III) оксид	Железа (III) оксид	Fe ₂ O ₃	3
60	Фосфора (V) оксид	Фосфора (V) оксид	P ₂ O ₅	3
61	Цинка оксид	Цинка оксид	ZnO	3
62	Натрия оксид	Натрия оксид	Na ₂ O	3
МЕТАЛЛЫ				
63	Алюминий (гранулы)	Алюминий (гранулы)	Al	3
64	Алюминий (порошок)	Алюминий (порошок)	Al	3
65	Железо восстановленное (порошок)	Железо восстановленное (порошок)	Fe	3
66	Цинк (гранулы)	Цинк (гранулы)	Zn	3
67	Цинк (порошок)	Цинк (порошок)	Zn	3
68	Медь (провода)	Медь (провода)	Cu	3
69	Магний (порошок)	Магний (порошок)	Mg	3

70	Свинец	Свинец	Pb	3
ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА				
71	Глицерин			4
72	Сахароза			4
73	Фруктоза			4
74	Лактоза			4
75	Мальтоза			4
76	Глюкоза			4
77	Крахмал			4
78	Дифениламин			4
79	Мочевина			4
80	Щавелевая кислота			4
81	Муравьиная кислота			4
82	Аминоксусная кислота			4
83	Стеариновая кислота			4
84	Винная кислота			4
85	Борная кислота			4
86	Фосфорная кислота			4
87	Соляная кислота			4
88	Азотная кислота			4
ИНДИКАТОРЫ				
89	Фенолфталеин			4
90	Метилловый оранжевый			4
91	Лакмоид			4

Список реактивов, хранящихся в сейфе, каб. № 106

№	Вещества	Группа хранения	Срок хранения	Формула	Полка	Масса вещества		Использование на уроках
						Норма кг	Остаток кг	
	Аммоний двуххромовокислый	7 гр.	5	(NH ₄) ₂ Cr ₂ O ₇	1	0,200		дем. опыт
	Анилин дихлорид	7 гр.	2 - 3	C ₆ H ₃ Cl ₂ NH ₂		0,050	нет	дем. опыт
	Анилин технический	7 гр.	2 - 3	C ₆ H ₅ NH ₂	2	0,050		пр. опыт
	Барий азотнокислый	7 гр.	2 - 3	Ba(NO ₃) ₂	1	0,050		пр. опыт
	Барий гидрат окиси	7 гр.	–	Ba(OH) ₂	2	0,050		дем. опыт
	Барий хлористый	7 гр.	–	BaCl ₂	1	0,050		пр. опыт
	Бром	7 гр.	–	Br ₂ (кр.)	1	0,015		дем. опыт
	Гидроксид кальция	7 гр.	–	Ca(OH) ₂	2	0,050		пр. опыт
	Дихлорэтан	7 гр.	–	C ₂ H ₄ Cl ₂		0,050	нет	пр. опыт
	Едкий калий	7 гр.	–	KOH	2	0,200		пр. опыт
	Едкий натрий	7 гр.	–	NaOH	2	0,200		пр. опыт
	Железный купорос	7 гр.	5	FeSO ₄ ·7H ₂ O	1	0,050		дем. опыт
	Йод технический	7 гр.	–	I ₂ (кр.)	1	0,050		дем. опыт
	Калий двуххромовокислый	7 гр.	5	K ₂ Cr ₂ O ₇	1	0,050		дем. опыт
	Калий железосинеродистый (желтая соль)	7 гр.	2 - 3	K ₃ [Fe(CN) ₆]	1	0,100		пр. опыт
	Калий перманганат	7 гр.	3	KMnO ₄	1	0,200		пр. опыт

Калий роданистый	7 гр.	5	KCNS	1	0,050		пр. опыт
Кальций хлористый	7 гр.	–	CaCl ₂	1	0,100		пр. опыт
Оксид кальция	7 гр.	–	CaO	2	0.200		дем. опыт
Кобальт (II) серноокислый	7 гр.	–	CoSO ₄ ·7H ₂ O	1	0,050		дем. опыт
Марганца (IV) окись	7 гр.	–	MnO ₂	2	0,100		дем. опыт
Медный купорос	7 гр.	5	CuSO ₄	1	0,050		пр. опыт
Натрий кремнекислый (мета) 9-водный	7 гр.	3	Na ₂ SiO ₃ ·9H ₂ O	1	0,050		дем. опыт
Натрий фтористый	7 гр.	–	NaF	1	0,050		дем. опыт
Никель (II) серноокислый 7-водный	7 гр.	5	NiSO ₄ ·7H ₂ O	1	0,050		пр. опыт
Серебро азотнокислое	6 гр.	3 - 5	AgNO ₃	1	0,100		пр. опыт
Соль красная	7 гр.	5	K ₄ [Fe(CN) ₆]	1	0,100		пр. опыт
Спирт этиловый 96%	7 гр.	–	C ₂ H ₅ OH		–	нет	пр. опыт
Тетрафторборат натрия	7 гр.	–	Na ₅ [BO ₃ F ₄]		0,050	нет	дем. опыт
Фенол	7 гр.	5	C ₆ H ₅ OH	2	0,050		дем. опыт
Цинк хлористый	7 гр.	–	ZnCl ₂	1	0,050		пр. опыт
Цинковый купорос	7 гр.	5	ZnSO ₄ ·7H ₂ O	1	0,050		пр. опыт

Перспективный план развития кабинета

Что планируется	Сроки	Ответственный	Итог
Оформление кабинета: Оформить стенд: «Готовимся к ОГЭ и ЕГЭ»	Январь-февраль	Юмашева О.В.	
1. Приобрести: - проектор; - колонки; - наборы для проведения лабораторных работ 2. Ремонт кабинета (косметический)	По мере возможности Июнь	 Юмашева О.В.	
Пополнение кабинета			
Озеленение:	Август	Юмашева О.В.	