

Измерители выполнения образовательного стандарта по химии в кабинете № 13.

1. Контрольные работы.

№ п/п	Классы	Тема	Количество
1.	8	Периодический закон и периодическая система химических элементов	8
2.		Химическая связь	8
3.		Галогены	8
4.		Электролитическая диссоциация	8
5.		Подгруппа кислорода	8
6.		Тепловой эффект химических реакций	8
1.	9	Подгруппа азота	9
2.		Подгруппа углерода	9
3.		Металлы главных подгрупп	9
4.		Металлы побочных подгрупп	9
5.		Итоговая контрольная работа	9
1.	10	Алканы	5
2.		Алкены и алкины	5
3.		Кислородсодержащие соединения	5
4.		Альдегиды, карбоновые кислоты, сложные эфиры.	5
5.		Важнейшие классы азотсодержащих соединений.	5
1.	11	Строение атома и периодический закон. Строение вещества.	2
2.		Химические реакции	2
3.		Вещества и их свойства.	2

2. Тесты.

№ п/п	Класс	Тема	Количество
1	8	По разделам курса	8
2.	9	По разделам курса	9
3.	10	По темам курса	5
4.	11	По разделам курса	2
5	11	ЕГЭ	10

3. Портреты.

№ п/п	Класс	Ф,И,О,	Количество
1.	8,11	Д.И.Менделеев	1
2.	10	А.М.Бутлеров.	1
3.	10	В.В.Марковников.	1
4.	10	Н.Н.Зинин	1
5.	10	Н.Д.Зеленский	1
6	10	Н.Д.Семёнов	1
7.	10	С.В.Лебедев	1

4. Практические работы.

№п/п	Класс	Тема	Оборудование	Количество
1.	8	Получение соляной кислоты и опыты с ней.	Соляная кислота, хлорид натрия, магний, пробирки	8
2.	9	Теория электролитической диссоциации.	Растворы кислот, щелочей, солей, пробирки	9
3.		Подгруппа кислорода	Серная кислота, гидроксид натрия, магний, хлорид бария, пробирки	9
4.		Получение углекислого газа	Прибор для получения газов, карбонат кальция, соляная кислота, известковая вода, пробирки.	9
5.		Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	Образцы железа и соответствующие реактивы.	9
6.	10	Свойства спиртов на примере этанола	Этиловый спирт, серная кислота, пробирки	5
7.		Получение и свойства карбоновых кислот.	Ацетат натрия, серная кислота, прибор для получения газов.	5

6. Химическая посуда.

Колбы, стаканы, воронки, пробирки, штативы, стеклянные палочки, приборы для получения газов.

7. Химические реактивы.

Неорганические вещества: калий двуххромовокислый, хлорид калия, сульфат калия, сульфид калия, сернокислое железо, цинковый купорос, алюминий, сернокислый магний, алюминий, хлорид марганца, сульфат никеля, оксид бария, оксид свинца, сера, железо, соляная, серная, фосфорная кислоты, силикат натрия, литий, натрий, кальций, фосфор, бром, йод, иодид калия, бромид натрия, нитрат натрия.

Органические соединения: бензол, нефть, толуол, циклогексан, бутиловый, изоамиловый спирт, анилин, муравьиная кислота, ацетат натрия.

Набор 5С -4, 12ВС – 6, 14ВС – 8.

Коллекции: Производство алюминия, сплавы, стекло, почва, горные породы, минеральные удобрения, строительный материал.

8. Таблицы.

№п/п	Класс	Раздел, тема	Название таблицы	Количество
1.	8	Вода. Растворы.	Круговорот воды в природе	1
2	8	Первоначальные химические понятия	Инструкция к опытам	1

3	8		Получение и собирания газов	1
4	9	Химическое производство	Выплавка стали в электропечах	1
5	9	Металлы	Восстановление железа из руд	1
6	9		Дуговая электропечь	1
7	9		Схема очистки доменного газа	1
8	9		Плавка чугуна в доменной печи	1
9	9		Потери стали	1
10	9		Мартеновская печь	1
11	9	Алюминий	Электролизёр для алюминия.	1

9. Методические пособия.

№п/п	Название	Автор	Издательство	Год издания
1.	Обучение химии в 10 – 11 классах	Н.И.Черткова	М. «Просвещение»	1992
2	Тесты по химии	В.В.Сорокин	М. «Просвещение	1997
3	Я иду на урок	Е.В.Савинкова	«Первое сентября»	2000
4.	Решение задач по химии	И.Г.Хомченко	М, «Новая волна»	2000
5	Химия для абитуриентов	Лидин	М. «Химия»	2004
6	Химия сборник задач	Е.В.Савинкина	М. «АСТ- пресс»	2001
7	ЕГЭ	Контрольно – измерительные материалы.	М. «Просвещение»	2015
8	Единственные реальные варианты заданий для подготовки к ЕГЭ	В.Ю.Мишин	М. «Федер. Центр тестирования»	2015

10. Дидактические материалы.

№ п/п	Класс	Название	Автор	Издательство	Год издания	Количество
1.	10	Задачи для самостоятельных работ	Г.В.Черняк	М. «Просвещение»	1995	3
2.	11	Дидактический материал по химии	П.В.Сухов	М. «Просвещение»	1998	2
3	8 - 11	Дидактический материал по химии	М.А.Рябов.	«Экзамен»	2013	17
4	8 -9	Проверочные работы по	Н.П.Гаврусейко	М. «Просвещение»	1999	4

		неорганической химии				
5	10 - 11	Проверочные работы по органической химии	Н.П.Гаврусейко	М. «Просвещение»	1999	15
6	8 -11	Самостоятельные работы по химии	Р.Г.Иванова	М. «Просвещение»	1999	2