

УКАЗАТЕЛЬ СТАТЕЙ, ОПУБЛИКОВАННЫХ В 2009 ГОДУ

Алебашина Е. Студенты группы ПР-11 в Российской Академии Наук, №2.

Архангельская О.В., Лунин В.В., Тюльков И.А. Праздник юных химиков в Архангельске: юбилейная 45-я Всероссийская химическая олимпиада, №3.

Бойцова Т.Б. Путешествие в мир нанохимии, №3.

Гочарук О.Ю. Экзамен по химии в 9 классе: как к нему подготовиться, №3.

Денисова О.И. Начинаем путешествие по стране "Химия": беседа с восьмиклассниками, №3.

Деркач А.М. В петербургских традициях. К 175-летию со дня рождения Д.И.Менделеева, №2; Изучаем аскорбинку, №2; Кое-что об алкинах, №3; Менделеевская замазка, №1; Много ли лимонной кислоты в лимонах? №2; Нумизматам и филателистам, №2; Солёный – значит, следкий? №1; Таблицу Менделеева я знаю наизусть! №2; Химия – женское дело, №2; Цвет прежде всего, №1; Читая Менделеева, №2.

Добротин Д.Ю. Снова конкурс. И снова победа! №2.

Добротина И.Г. «Дирол» защищает ваши зубы с утра до вечера? №2.

Единый государственный экзамен по химии: демонстрационный вариант экзаменационной работы 2009 года, №1.

Заграничная Н.А. Металлы в истории человечества, №2.

Злотников Э.Г., Недосекин В.И., Скрипкин М.Ю. Химические олимпиады школьников в Санкт-Петербурге, №3–4.

К 175-летию со дня рождения Д.И.Менделеева, №1.

Каверина А.А., Медведев Ю.Н. Единый государственный экзамен по химии: по следам «горячей линии», №4.

Куркова Т.Н. Вещества – хамелеоны, №4; Что мы знаем о переходных элементах, №1; Элемент № 13 – алюминий – «серебро из глины», №3.

Медведев Ю.Н. Валентность. Валентные возможности атомов. Степень окисления, №4; Как избежать ошибок на едином государственном экзамене по химии, №1.

Медведев Ю.Н., Жиров А.И. «Менделеевские задачи» в заданиях Всероссийских химических олимпиад, №2.

Основская Г.С. Подготовка к ЕГЭ: выполнение заданий высокого уровня сложности, №2.

От редакции. О едином государственном экзамене по химии, №4.

Паладичева А. Химик – это точность и интуиция, №2.

Пичугина Г.В. Желая испытать радость открытий, №1.

Снастина М.Г. Советы восьмиклассникам: как проверить свои знания, №1.

Стаханова С.В. С чего начинается путь в большую науку? №4.

Страут Е.К. Во кузнице... №3; Изваяния, созданные природой, №2; Разноцветный металл с узором, №3; «Сыродутное» железо, №3.

Третьяков Д., Иванова О. Д.И.Менделеев и фотоискусство, №3–4.

Хачатурян М.А., Капеева Н.Л. Гидролиз и гидратация, №1.

Хвалюк В.Н., Головки Ю.С. Химические олимпиады: долгая дорога к вершине (окончание), №1.

Химия нужна многим будущим специалистам, №2.

Цобкало Ж.А. Химические сады – приглашаем к исследованию, №2.

Яшукова А. В. Развиваем мышление: учимся обобщать, №4; Развиваем мышление: учимся сравнивать, №2.