

Муниципальное бюджетное учреждение культуры
«Централизованная библиотечная система» города Смоленска
Центральная библиотека г. Смоленска
им. Н.С. Клестова-Ангарского
Информационно-библиографический отдел

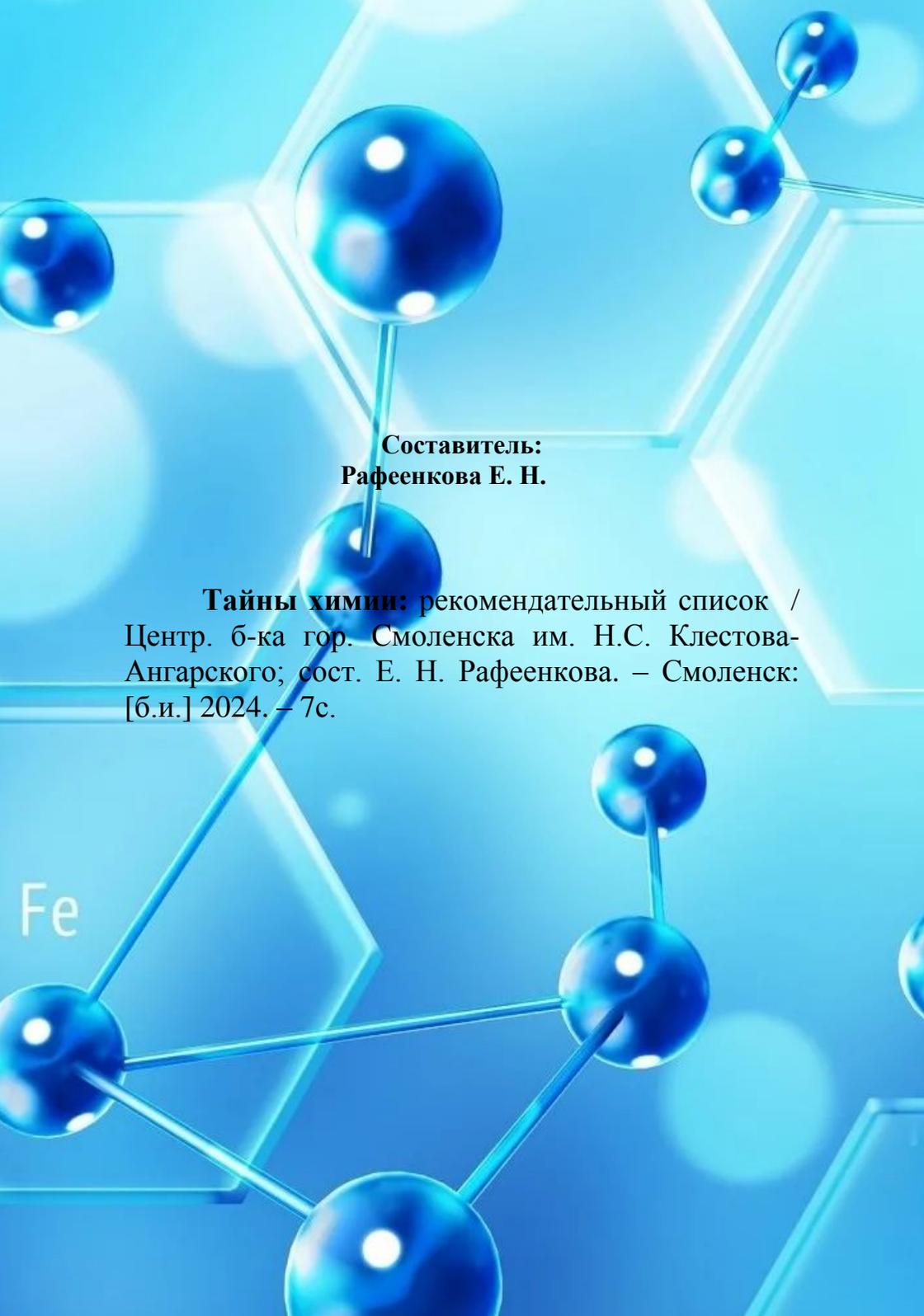
Тайны химии

Рекомендательный список

Fe

6+

**Смоленск
2024**



**Составитель:
Рафеенкова Е. Н.**

Тайны химии: рекомендательный список /
Центр. б-ка гор. Смоленска им. Н.С. Клестова-
Ангарского; сост. Е. Н. Рафеенкова. – Смоленск:
[б.и.] 2024. – 7с.

Fe

К читателю

Химия изучает состав, свойства и превращения веществ, а также явления, которые сопровождают эти превращения. Одно из первых определений химии как науки дал русский ученый М.В. Ломоносов: «Химическая наука рассматривает свойства и изменения тел... состав тел... объясняет причину того, что с веществами при химических превращениях происходит».

По Менделееву, химия — это учение об элементах и их соединениях. Химия относится к естественным наукам, которые изучают окружающий нас мир. Она тесно связана с другими естественными науками: физикой, биологией, геологией. Многие разделы современной науки возникли на стыке этих наук: физическая химия, геохимия, биохимия.

Предложенный вашему вниманию рекомендательный список литературы будет интересен школьникам, студентам, людям, увлекающимся химией.

Книги

📖 Артеменко, А. И. Органическая химия: учебное пособие / А. И. Артеменко.- М.: Высшая школа, 2003.- 604 с.

📖 Ахметов, Н. С. Общая и неорганическая химия: учебник / Н. С. Ахметов.- М.: Высшая школа, 2003.- 743 с.

📖 Грей, Т. Элементы [Текст]: путеводитель по периодической таблице / Т. Грей.- М.: Астрель, 2012.- 240 с.

📖 Лидин, Р. А. Константы неорганических веществ: справочник / Р. А. Лидин, Л. Л. Андреева, В. А. Молочко.- М.: Дрофа, 2006.- 685 с.

📖 Попков, И. И. Молекула элементов. Краткое описание / И. И. Попков.- Смоленск: Смоленская городская типография, 2010.- 237 с.



Статьи из периодических изданий

📖 Абаев, М. Бериллий вне таблицы. Каков он? / М. Абаев // наука и жизнь. – 2019. - № 3. – С. 81 – 85.

📖 Абаев, М. Больше пены / М. Абаев // Наука и жизнь. – 2023. - № 10. – С. 96 – 98.
Пена.

📖 Абаев, М. Вездесущий натрий / М. Абаев // Наука и жизнь. – 2019. - № 4. – С. 81 – 87.
Хлористый натрий – соль.

📖 Абаев, М. Йод : жжёт, разгоняет облака и выявляет некачественный мёд / М. Абаев // наука и жизнь. – 2019. - № 12. – С. 85 – 91.

📖 Абаев, М. Опасные гидраты и где они обитают / М. Абаев // наука и жизнь. – 2021. - № 2. – С. 81 – 86.
Потепление климата на планете и рост в атмосфере парниковых газов.

📖 Абаев, М. Осмий: тяжёлый, дорогой и совсем не пчела / М. Абаев // наука и жизнь. – 2019. - № 5. – С. 88 – 93.
В периодической системе существует неофициальная группа самых-самых элементов, рекордсменов по определённым свойствам.

📖 Абаев, М. Последний из лантаноидов / М. Абаев // наука и жизнь. – 2019. - № 6. – С. 85 – 87.
Лютеций.

📖 Абаев, М. Что поможет сделать самые точные часы во Вселенной? / М. Абаев // наука и жизнь. – 2019. - № 7. – С. 81 – 85.
Химический элемент торий. Ядерные часы.

📖 Абаев, М. Ядовитый свинец – защитник от радиации / М. Абаев // Наука и жизнь. – 2019. - № 8. – С. 88 – 94.
Опасность свинца для людей и животных.

📖 Дегтярёв, К. Где взять водород? / К. Дегтярёв // Наука и жизнь. – 2022. - № 1. – С. 60 – 69.

📖 Кудрявцева, Е. «В Дубне можно воспроизвести сотворение мира» / Е. Кудрявцева // Огонёк. – 2019. - № 47. – С. 28 – 30.
Новые элементы о которых мало кто знает, кроме физиков-ядерщиков, вписывающих их в периодическую таблицу Менделеева.

📖 Курамшин, А. Полтора века – от таблицы Менделеева к периодической системе / А. Курамшин // Наука и жизнь. – 2019. - № 9. – С. 71 – 80.

📖 Лескова, Н. Идеи, теории и полимеры / Н. Лескова // наука и жизнь. – 2019. - № 10. – С. 28 – 32.

Академик А. А. Берлин – один из создателей научной школы по химической физике полимеров продолжает заниматься исследованиями полимеров и генерировать новые идеи.

📖 Рулёв, А. Парадоксальный тривиальный азот / А. Рулёв // наука и жизнь. – 2019. - № 3. – С. 40 – 43.

Азот – один из самых парадоксальных химических элементов Д. И. Менделеева.

📖 Рулёв, А. Путешествие по таблице элементов: от водорода до оганесона / А. Рулёв // наука и жизнь. – 2019. - № 6. – С. 29 – 33.

Периодическая система химических элементов.

📖 Рулёв, А. Фтор: разрушающий или созидующий? / А. Рулёв // Наука и жизнь. – 2019. - № 10. – С. 67 – 71.

Фтор и его органические соединения.

История химии

📖 Александров, М. Пасьянсы великого химика / М. Александров // Российская газета.- 2004.- 3 марта.- С. 10.

История создания таблицы Менделеева.

The image shows a standard periodic table of elements. The elements are arranged in rows and columns, with their atomic numbers and chemical symbols. The table is color-coded by groups: Group 1 (pink), Group 2 (purple), Groups 13-18 (yellow), Groups 3-10 (blue), Group 11 (orange), Group 12 (green), and Groups 13-18 (yellow). The lanthanide and actinide series are shown at the bottom, labeled 'ЛАНТАНОИДЫ' and 'АКТИНОИДЫ' respectively.

📖 Воловик, А. Вот комета и вот человек! / А. Воловик // Честь Отечества. – 2024. - № 1 – 2. – С. 18 – 21.

Д. И. Менделеев.

📖 Портнягина, М. Табличный вклад / М. Портнягина // Огонёк. – 2019. - № 9. – С. 4 – 5.

Дмитрий Менделеев и периодическая система химических элементов.

📖 Стрельникова, Л. Нашлась японская внучка Дмитрия Менделеева / Л. Стрельникова // Известия. – 2004. – 20 марта. – С. 9.

О сыне Менделеева.

