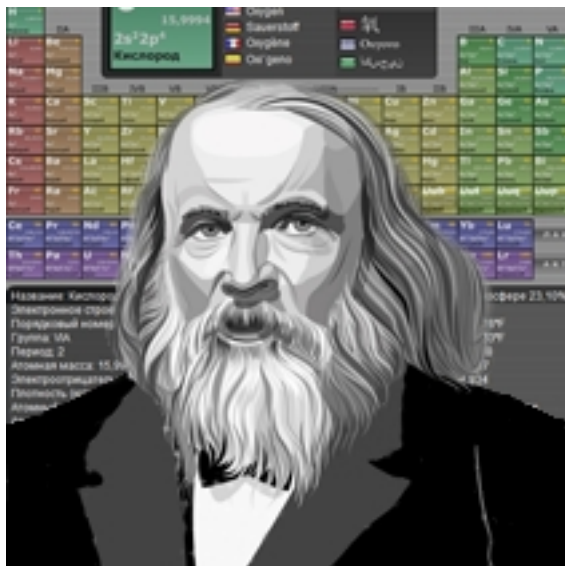




Дмитрию Ивановичу Менделееву в середине 19 века приснилась таблица химических элементов. Правда, что это был сон, или это просто красивая легенда, но таблицей Менделеева пользуются студенты и учёные до сих пор, настолько удобным справочником она оказалась. Программа, которая так и называется "Периодическая система элементов Д.И. Менделеева", это бесплатный электронный справочник, содержащий в себе периодическую таблицу химических элементов, подробную информацию о каждом элементе, а также теорию развития периодической системы химических элементов.

Электронная таблица Менделеева

Программа проста в использовании, достаточно навести мышью на химический элемент в периодической таблице чтобы получить о нём подробную информацию:

- название элемента на русском, немецком, английском, французском, испанском и латинском языке;
- электронное строение;
- порядковый номер в таблице химических элементов;
- группа;
- период;
- атомная масса;
- электроотрицательность;
- плотность;
- атомный радиус;
- атомный объём;
- ковалентный радиус;
- содержание элемента в земной коре;
- характерные степени окисления;

- температура плавления и кипения;
- первый и второй потенциалы ионизации;
- цвет химического элемента;
- кем открыт, когда и в какой стране.

Программа имеет приятный интерфейс, настраивается прозрачность и качество изображения. Возможна работа приложения в полноэкранном режиме, в сочетании с проектором получается красивое, наглядное и интерактивное справочное пособие, которое можно использовать в образовательных целях. Электронная таблица Менделеева не требует предварительной установки, можно записать программу на флешку, чтобы она всегда была под рукой.

Скриншоты программы Периодическая система элементов Д.И. Менделеева

Периодическая система элементов Д. И. Менделеева

Название: Кислород - лат. Oxygenium
 Электронное строение: $2s^2 2p^4$
 Порядковый номер: 8
 Группа: VIA
 Период: 2
 Атомная масса: 15,9994
 Электроотрицательность: 3,44
 Плотность (кг/м³): 1,429
 Атомный радиус (А): 0,65
 Атомный объем (см³/моль): 14
 Ковалентный радиус (А): 0,73

Содержание: в земной коре 47,4%; в атмосфере 23,10%
 Характерные степени окисления: -2, +2
 Температура плавления: -218,2°C; -360,76°F
 Температура кипения: -182,962°C; -297,33°F
 Первый потенциал ионизации (эВ): 13,618
 Второй потенциал ионизации (эВ): 35,117
 Третий потенциал ионизации (эВ): 54,934
 Цвет элемента: Светло-голубой
 Кем открыт: Джозеф Пристли, Карл Вильем Шееле
 Год открытия: 1774
 Страна открытия: Англия/Швеция

Periodic Table of the Elements

таблица теория опции Теория развития периодической системы элементов

Uqo¹⁴⁸
[394 ?]
 $5g^{18}6f^{10}8s^27p^5$
Unquadoctium

WWW Unquadoctium v 2.2

Periodic Table of the Elements

таблица теория опции Теория развития периодической системы элементов

Fe²⁶
55,845
 $3d^64s^2$
Железо

Options:
☒ Выделение элемента при наведении ☐ нажатии
 Качество изображения: ☐ низкое ☐ среднее ☒ высокое
 Прозрачность: ☒ да ☐ нет
 Автор: Феофанов Александр Форум: shdo.net/forum
 e-mail: mail@shdo.net Сайт программы: shdo.net
 Хотя программа является бесплатной, любая финансовая помощь приветствуется.
 WebMoney: E680956455449 2477232527081 R857667389035
 ok

WWW v 2.2

Автор программы Феофанов Александр
www.shdo.net
 (с сайта Д.И. Менделеева)