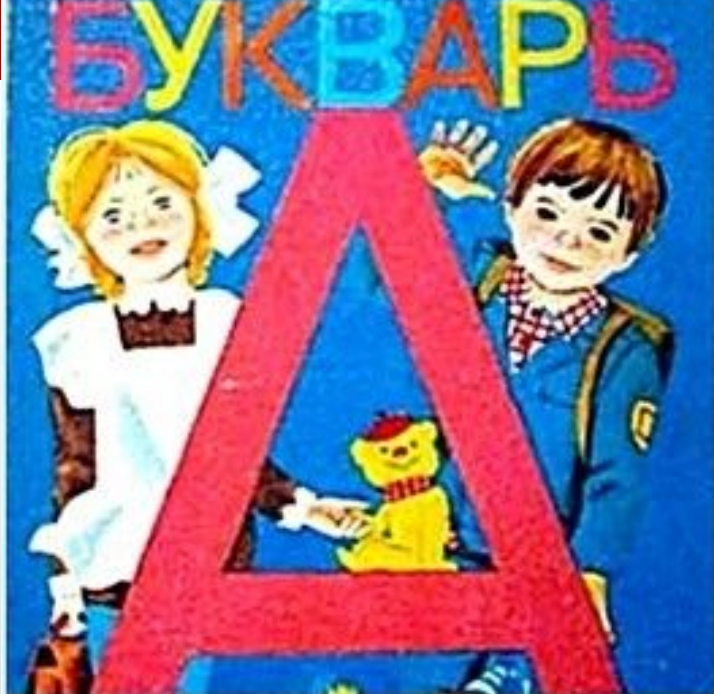


Какими были
советские
учебники?



ЗООЛОГИЯ



Дорогой
друг!

Сегодня ты начинаешь свой путь в замечательную, необыкновенную страну — Страну знаний! Ты научишься читать и писать, впервые напишешь самые дорогие и близкие для всех нас слова: мама, Родина, Ленин.

Школа поможет тебе стать грамотным и трудолюбивым гражданином нашей великой Родины — Союза Советских Социалистических Республик.

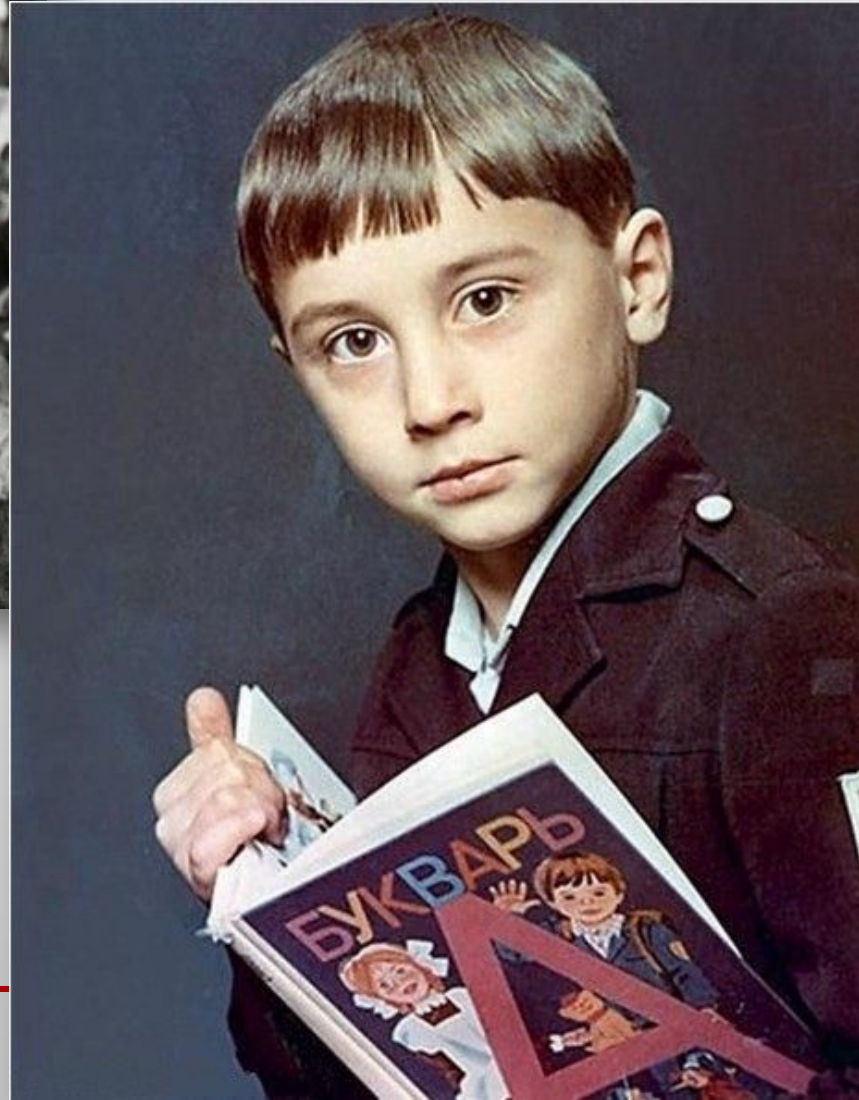
Поздравляем тебя с началом учёбы и дарим первую школьную книгу — Букварь. Береги его! Он откроет тебе дверь в мир новых, интересных книг. Из него ты узнаешь, как велика и прекрасна наша Родина, как много делают советские люди, чтобы на всей Земле всегда был мир!..

Будь старательным и трудолюбивым.

В добрый путь, дорогой друг!

БУКВАРЬ

МОСКВА
«ПРОСВЕЩЕНИЕ» 1981



Ты эти буквы заучи,
Их три десятка с лишком,
А для тебя они — ключи
Ко всем хорошим книжкам.

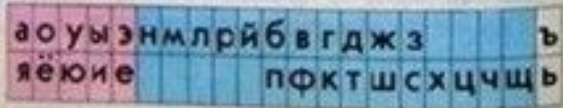
В дорогу взять не позабудь
Ключей волшебных связку.
В любой рассказ найдешь ты путь,
Войдешь в любую сказку.



КЛЮЧ



КЛЮЧ



Прочтешь ты книги о зверях,
Растениях и машинах,
Ты побываешь на морях
И на седых вершинах.

Найдешь ты храбрости пример
В своей любимой книжке.
Увидишь весь СССР,
Всю Землю с этой вышки.

Тебе чудесные края
Откроет путь от «А» до «Я».

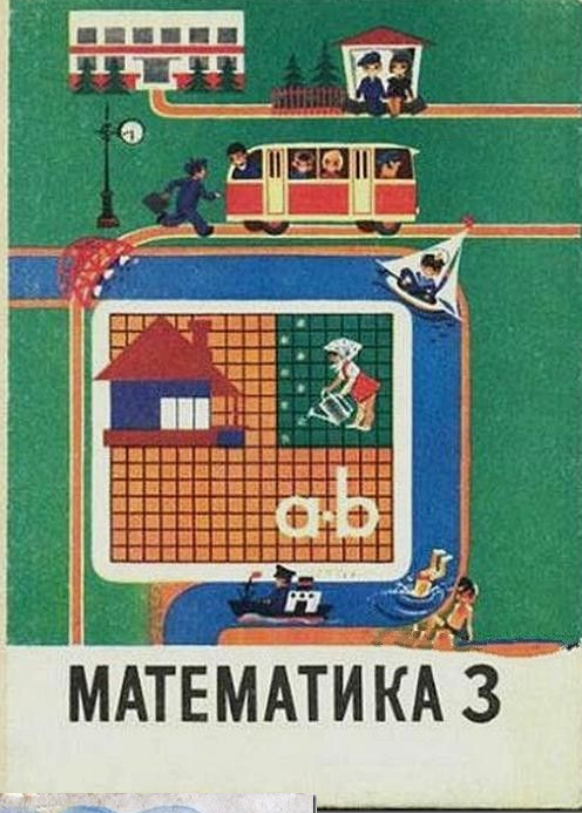


Аа Бб Вв Гг Дд Ее Ёё Жж Зз
Ии Йй Кк Лл Мм Нн Оо Пп Рр
Сс Тт Уу Фф Хх Цц Чч Шш Щщ
Ъ ъ ы ь Ээ Юю Яя

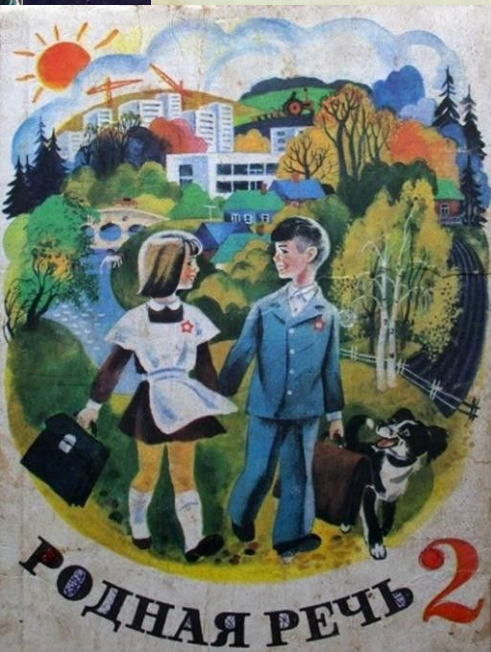
Аа
Зз
Ии
Уу



БУК БУКВАРЬ ВАРЬ



М. Н. ОКАТКИН
ПРИРОДОВЕДЕНИЕ 4



Физика

Старый учебник по физике за 10-й класс выпустили для классов с углубленным изучением физики (!). В обоих пособиях предлагается изучить две темы – "Молекулярная физика" и "Электродинамика". Объем учебников почти одинаковый. Что ж, посмотрим на содержание.

Старый	Новый
Год издания: 1992 Авторы: Кикоин А.К., Кикоин И.К., Шамаш С.Я., Эвенчик Э.Е. Кол-во страниц: 256	Год издания: 2013 Авторы: Громыко Е.В., Зенькович В.И., Луцевич А.А., Слесарь И.Э. Кол-во страниц: 272
Ведь при этом молекулы одного вещества проникают в другое. А для этого молекулы должны двигаться. Напомним, что такое проникновение одного вещества в другое называется диффузией.	Подтверждением теплового движения частиц вещества является также диффузия – процесс выравнивания концентраций неоднородно распределенных в пространстве атомов, молекул или ионов вещества.
В газе силы взаимодействия между молекулами очень малы. Настолько малы, что во многих случаях ими можно пренебречь и считать, что молекулы газа не взаимодействуют друг с другом. Газ, состоящий из не взаимодействующих между собой молекул, называется идеальным газом.	Идеальный газ – это модель газа, удовлетворяющая следующим условиям: 1) молекулы газа можно считать материальными точками, которые хаотически движутся; 2) силы взаимодействия между молекулами идеального газа практически отсутствуют (потенциальная энергия взаимодействия равна нулю); они действуют только при столкновении молекул, причем это силы отталкивания.

Химия

Разыскать удалось химию для 10-го класса 1991 года. Учебник утвержден Государственным комитетом СССР по народному образованию. В начале книги нахожу сообщение о том, что рукопись удостоена премии на конкурсе школьных учебников химии. Впечатляет! Эти же темы сейчас школьники изучают в 9-м классе. Но прежде чем приступить к теме "Теория химического строения органических соединений" (как в старом учебнике), авторы предлагают обширный параграф "Неметаллы". Пробую вспомнить все чему учили в школе.

Старый	Новый
Год издания: 1991 Авторы: Рудзитис Г.Е. и Фельдман Ф.Г. Кол-во страниц: 160	Год издания: 2012 Авторы: Василевская Е.И., Шарапа Е.И., Ельницкий А.П., Шиманович И.Е. Кол-во страниц: 240
Органическая химия – это раздел химической науки, в котором изучаются соединения углерода и их превращения.	Раздел химии, который изучает органические соединения и их превращения, называют органической химией.
Изомерия – это такое явление, при котором могут существовать несколько веществ, имеющих один и тот же состав и одну и ту же молекулярную массу, но различающихся строением молекул.	Явление существования разных соединений, имеющих один и тот же состав, но различное химическое строение, называется изомерией, а сами соединения – изомерами.
Нефть – маслянистая жидкость от светло-бурого до черного цвета с характерным запахом. Она немного легче воды и практически в ней не растворяется. Так как нефть – смесь различных углеводородов, то у нее нет определенной температуры кипения.	Нефть представляет собой в основном смесь насыщенных и циклических углеводородов, содержащих до пятидесяти и выше атомов углерода в составе молекул. Так как нефть является смесью веществ, она не имеет определенной температуры кипения, а перегоняется в широком интервале температур.

