

۷ کارنیل، بزرگترین شبکه موفقیت ایرانیان می باشد، که افرادی زیادی توانسته اند با آن به موفقیت برسند، فاطمه رتبه ۱۱ کنکور کارشناسی، محمد حسین رتبه ۶۸ کنکور کارشناسی، سپیده رتبه ۳ کنکور ارشد، مریم و همسرش راه اندازی تولیدی مانتو، امیر راه اندازی فروشگاه اینترنتی، کیوان پیوستن به تیم تراکتور سازی تبریز، میلاد پیوستن به تیم صبا، مهسا تحصیل در ایتالیا، و.... این موارد گوشه از افرادی بودند که با کارنیل به موفقیت رسیده اند، شما هم می توانید موفقیت خود را با کارنیل شروع کنید.

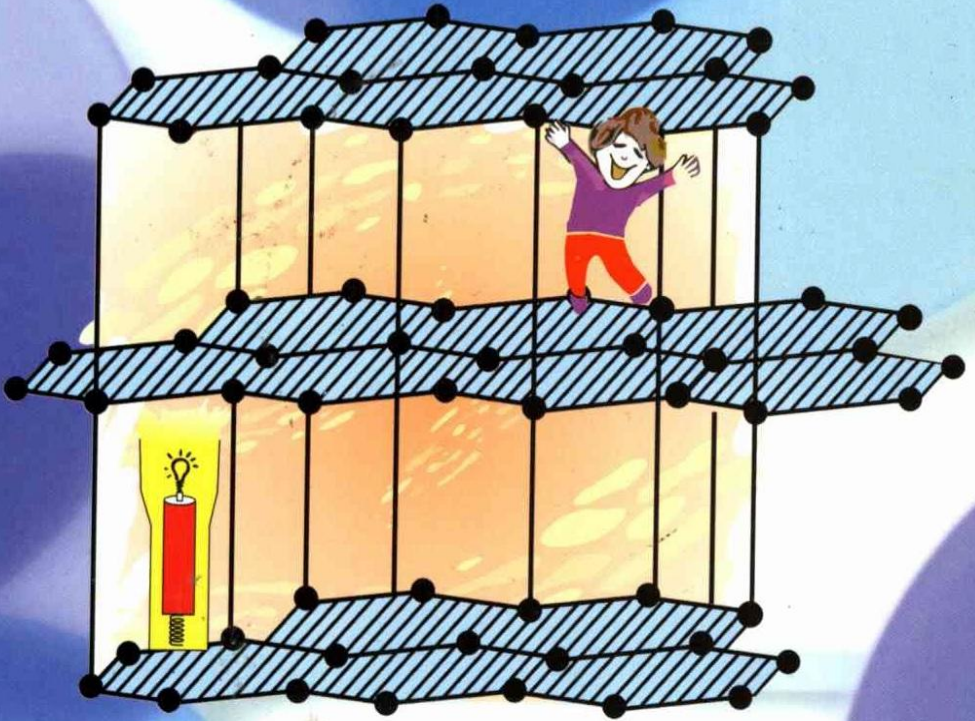
برای پیوستن به تیم کارنیلی های موفق روی لینک زیر کلیک کنید.

www.karnil.com

همچنین برای ورود به کانال تلگرام کارنیل روی لینک زیر کلیک کنید.

<https://telegram.me/karnil>

توانایی های من



نویسنده: عارف قانعی

توانایی‌های من

آموزش شیمی ویژه نوجوانان

توانایی‌های من

آموزش شیمی ویژه نوجوانان

نویسنده: عارف قانعی



انتشارات علمی کالج

توانایی‌های من: آموزش شیمی ویژه نوجوانان/عارف قانعی
سنندج: انتشارات علمی کالج، ۱۳۸۸.
[۲۹] ص: مصور.
۳-۰-۹۱۰۹۲-۶۰۰-۹۷۸
فیبا
آموزش شیمی ویژه نوجوانان.
شیمی: ادبیات نوجوانان.
QD۳۵ / ق ۲ ت ۹ ۱۳۸۸
[ج] ۵۴۰
۱۷۳۳۱۱۳

عنوان و نام پدید آور
مشخصات نشر
مشخصات ظاهری
شابک
وضعیت فهرست نویسی
عنوان دیگر
موضوع
رده بندی کنگره
رده بندی دیویی
شماره کتاب شناسی ملی



انتشارات علمی کالج

توانایی‌های من

مؤلف: عارف قانعی

چاپ اول: ۱۳۸۸

حرو و فچینی و طرح جلد: کانون تبلیغاتی ایده

ویراستار ادبی: نسترن اعظمی

ویراستار فنی: محمد قادر مرزی

لیتوگرافی: سیب

چاپ: شفق

شمارگان: ۱۰۰۰

قیمت: ۱۷۵۰ تومان

مرکز پخش: سنندج، خ پاسداران، مجتمع تجاری کردستان، طبقه همکف.

واحد ۱۶۱ و ۱۶۲، انتشارات علمی کالج

تلفن: ۰۸۶-۳۲۹۱۰۸۶ - ۳۲۳۷۲۳۷ - ۰۸۷۱-۳۲۳۵۷۹۶ - فکس: ۰۸۷۱-۳۲۳۵۷۹۶

امر آموزش به ویژه آموزش به کودکان و نوجوانان در ایران بسان مادر جوانی است که به دلیل نداشتن تصور درستی از وظیفه بچه‌داری، خود رنج می‌کشد و طفل را نیز ناشکیبا می‌سازد. عیناً مشاهده می‌شود مسئولان امر آموزش، مرتباً به تجربه راه‌های گوناگونی می‌پردازند که غالباً بعد از مدتی نه‌چندان طولانی متوجه اشتباه در انتخاب راه می‌شوند.

اگرچه در خصوص یافتن راه صحیح برخورد با زندگی علمی این سرمایه‌های انسانی، یک کار گروهی و مطالعاتی قوی لازم است؛ اما انتخاب و انجام کار خلاق و علمی، هرچند فردی هم باشد، مؤثر خواهد بود. به نظر نگارنده این سطور امروزه تجربه و علم هم‌صدا گشته و سه عامل ایجاد انگیزه در درون دانش‌آموز، جذابیت بیان و روش آموزش و نیز موجه و مسلط بودن معلم را فریاد می‌زنند.

نویسنده کتاب با به کار بردن روشی بسیار مفید و مؤثر سعی در ایجاد انگیزه برای متعلم و نیز جذاب نمودن موضوع نموده است. هرچند این روش در آغاز کار می‌باشد و تا کامل شدن و عمومیت دادن به آن، راه بسیاری در پیش رو داریم. اما همیشه گام‌های نخستین، قابل توجه و تقدیر می‌باشد. در همین راستا و از همین نویسنده منتظر قدم‌های بعدی ما باشید.

کوشا و تلاشگر

نستوه و خستگی‌ناپذیر

سربلند و پیروز باشید

مدیر مسئول انتشارات علمی کالج

کیومرث کرباسی

۱۷/۳/۱۳۸۸

تنها بودم، تنهای تنها. به سراغ هر کسی که می‌رفتم، از من فاصله می‌گرفت و بلافاصله از من دور می‌شد. اما من بازی کردن را دوست داشتم و به دنبال یک همبازی می‌گشتم.



یک روز در خیابان دختر بچه‌ای را به همراه مادرش دیدم. دلم می‌خواست با او بازی کنم. با خود گفتم، چه کنم؟ چه کنم که این یکی هم از من فرار نکند؟! پس از کمی درنگ فهمیدم که آری، راه حل همین است، اول با عروسکش دوست می‌شوم. پس صورت عروسکی را که در دست دختر کوچولو بود نوازش کردم و خود را به دخترک نشان دادم. احساس می‌کردم که دارم کار خوبی انجام می‌دهم و اصلاً متوجه نبودم که صورت عروسکش را سیاه کرده‌ام! ناگهان گریه و زاری و داد و فریاد دختر کوچولو بلند شد. نه تنها او، بلکه مادرش را هم عصبانی کردم و با سرعت و عصبانیت مرا از عروسک

جدا کردند. این کارها هر روز و هر ساعت اتفاق می افتاد و من دیگر خسته، غمگین و از خود بیزار شده بودم.

یک روز گوشه‌ی دیواری نشسته بودم همین طور که مردم، رفت و آمدها، هیاهو و شلوغی خیابان را نگاه می کردم چشمم به پیرمرد دوست داشتنی با سر و موی سفید افتاد. احساس کردم خیلی دوست دارم به او نزدیک شوم شاید او مرا بپذیرد. ولی افسوس، حتماً او هم مثل آن دخترک زیبا از من ناراحت می شود. همینطور است، نه، دیگر کسی را نمی خواهم ناراحت کنم. پس، از او فاصله گرفتم.

اما این بار پیرمرد مهربان مرا صدا زد. از من خواست که نزدیک بروم. به او گفتم: اگر نزدیک تو بیایم، صورتت را باید بشویی چون لک و کثیف می شود. من نمی خواهم تو را ناراحت کنم. نمی دانم چرا به هر کسی که نزدیک می شوم او را بد ریخت می کنم. ولی این کار دست خودم نیست و من نمی خواهم که این اتفاق بیفتد. اما... اما... خاصیت من همین است و برای همین با هر کسی که می خواهم دوست شوم او از من فرار می کند. افسوس.

آن مرد مهربان احساس مرا درک کرد و جلو آمد و با من حرف زد و کمکم کرد تا خودم را بشناسم. به من گفت: "می دانی تو کی هستی؟ چی هستی؟ می دانی چه فایده‌هایی داری؟ اول خوب فکر کن، خودت را بفهم. توانایی‌هایت را تشخیص بده و بعد سعی کن لیاقت‌ها و شایستگی‌هایت را خوب پرورش بدهی، آن وقت خواهی دید که چقدر با ارزش هستی و همه تو را دوست خواهند داشت."

سرچاهی او مرا نشان داد. سعی با خود صبر کردم. راسی من سی ام، چه فایده‌هایی دارم؟ فایده؟! مگر من فایده هم دارم؟ نمی‌دانستم که دارم با خودم بلند بلند حرف می‌زنم، پیرمرد مهربان آرام گفت: "فواید زیادی داری اما خودت نمی‌دانی. هستی و جهان بیکران از شما به وجود آمده‌اند. تو یک عنصر هستی از خانواده عناصر و اگر بخواهی، با ارتباط و پیوندهایی که می‌توانی برقرار کنی تبدیل به چیزهای باارزشی شوی. پس برو، بگرد و پیدایشان کن." پیرمرد پس از آنکه معمای مشکلی را در ذهن من ایجاد کرد با لبخندی زیبا دور شد.

او دور شد و من مثل میخ سر جایم کوبیده شده و گیج شده بودم. عجب معمای فایده، فایده، چه می‌گوید؟ ناگهان به خود آمدم فریاد زدم. آره، من، هستم. پس حتماً فایده هم دارم مگر می‌شود بد باشم؟ نه هیچ کس بد نمی‌شود؛ مگر اینکه خود بخواند. نه نه من نمی‌خواهم بد باشم. پس فایده‌هایم را باید بیابم. بله درسته آفرین ای مرد مهربان آفرین.

از آن روز به بعد هر لحظه احساس بهتری پیدا می‌کردم و تصمیم گرفتم که بدانم کیستم؟ چیستم؟ و به چه کار می‌آیم؟ شنیده و دیده بودم که آدم‌ها وقتی می‌خواهند خود را نگاه کنند چیزی دارند به نام آینه. پس به سراغش رفتم. خوب خودم را نگاه کردم. نزدیک رفتم، فاصله گرفتم، این طرف و آن طرف کردم؛ اما فقط سیاهی دیدم.

یاد گفته‌های مرد مهربان افتادم «به خودت نگاه کرده‌ای؟» چیزی نمی‌فهمیدم. فقط می‌دانستم اگر بر روی آینه بنشینم و نزدیک تر شوم او را هم سیاه می‌کنم. ناگهان صاحبخانه آمد و من بلافاصله از آن جا دور شدم. ولی با .

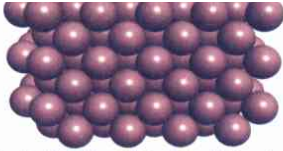
خودم درگیر بودم و فکر می کردم. چون از نگاه کردن به اینه هم هیچ چیزی دستگیرم نشده بود.

غمگین و ناراحت به گوشه‌ای پناه بردم. دوست داشتم هرچه زودتر شب و تاریکی می‌رسید تا دیگر کسی مرا نبیند و از من فرار نکند که ناگهان فکری به سرم زد. آری باید به کتابخانه بروم. در آن‌جا حتماً جواب خود را خواهم یافت. عنصر؟ پیرمرد مرا عنصر خواند. راستی عنصر چیست؟ کتابهای زیادی دیدم و خواندم. بعضی از آن‌ها را درک نمی‌کردم. مجبور بودم بیشتر دقت کنم و سرانجام متوجه شدم که باید کتاب‌های مخصوص کودکان و نوجوانان را بخوانم. بلاخره یکی را که بسیار ساده و جالب بود و تصاویر دیدنی داشت، پیدا کردم. تعاریف خوب و روانی از مفهوم اتم^۱ - عنصر^۲ - ترکیب^۳ و ... در آن بود، خواندم.

۱ کوچکترین بخش هر مولکول را اتم می‌نامند. اتم به زبان یونانی یعنی تقسیم‌ناپذیر. دانشمندان یونان قدیم خیال می‌کردند اتم کوچکترین ذره‌ی جهان است؛ اما دانشمندان امروزی فهمیده‌اند که حتی اتم هم کوچکترین ذره‌ی این دنیای بزرگ نیست و اتم از ذرات کوچکتری ساخته شده است.

۲ عنصر جسم خالصی است که مولکول‌های آن فقط از یک نوع اتم تشکیل شده باشند. مثل اکسیژن، آهن، طلا، آلومینیم و ...

۳ اگر مولکول‌های یک ماده از دو یا چند نوع اتم ساخته شده باشند به آن ماده، ترکیب می‌گوییم. آب یک ترکیب است؛ زیرا مولکول‌های آن از دو اتم هیدروژن و یک اتم اکسیژن ساخته شده است.



یک عنصر از اتم های یکسان ساخته شده است.

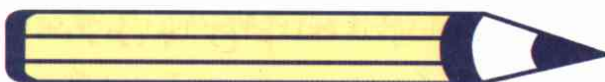


داستان امثال خودم را خواندم. گذشته‌ی آنها، گرما، فشار و ... هموعان من چه کسانی بودند؟ چه شدند؟ من کی هستم؟ تبدیل به چه چیزهایی می‌توانم بشوم؟ البته، اگر بخواهم.

با این وجود باز هم نمی‌دانستم برای چه اهمّیت دارم؟ فایده‌هایم چیست؟ و چگونه می‌توانم مفید باشم؟ کم‌کم حوصله‌ام سر رفته بود. دوست داشتم پیرمرد را ببینم و از او بپرسم. ناگهان به خود آمدم، دیدم که ای وای کتاب‌ها را هم سیاه کرده‌ام.

غمگین و ناراحت، از آن‌جا هم دور شدم و احساس می‌کردم هنوز سرجای اوّلم هستم اما باز به خود صبوری دادم، که نباید ناامید شوم. باید جلو بروم. گوشه‌گیری و بیزاری از خود هیچ کاری را پیش نمی‌برد. پس باید بیشتر سعی کنم.

روزهای دیگر، کتاب‌های دیگر و مطالب دیگر را در مورد عناصر خواندم و در یکی از آن‌ها بود که متوجّه گرافیت و گذشته‌اش و شباهت خودم با او شدم. راستی می‌خواهی بدانی گرافیت چگونه گرافیت شده؟ یا اصلاً گرافیت چیست؟ به زبان ساده‌تری بگویم: «نوک مداد». بله، همان مدادی که شما با آن می‌نویسید.



این را که خواندم خوشحال شدم و تا حدودی جایگاه خود را احساس کردم. خواستم فریاد بکشم و بگویم من همانم که در دست دانش آموزان، معلمان، دانشمندان و همه‌ی انسان‌هایی که با کاغذ و قلم سروکار دارند. ولی هنوز کتاب تمام نشده بود و من می‌بایست همه را می‌خواندم تا بیشتر بدانم. می‌خواندم و لذت می‌بردم و پی بردم که ممنوعان من در اثر فشارها و رنج‌هایی که تحمل کرده‌اند تبدیل به الماس که یک گوهر گرانبها و باارزش است، شده‌اند. از اینها که بگذریم، دانستم که من «کربن»^۱ هستم و راحت می‌توانم ارتباط بگیرم و بلکه پیوند^۲ دهنده‌ی اتم‌ها نیز باشم. آدم‌ها مرا درک کرده‌اند و خوب شناخته‌اند، براساس کتاب‌هایشان و از کتابخانه‌ها فهمیدم که چقدر بر روی من و ممنوعانم، مطالعه و تحقیق و آزمایش کرده‌اند.

۱ «لاوازیه» معلوم کرد که از سوختن الماس و زغال چوب، دی اکسید کربن تولید می‌شود. این آزمایش به این نتیجه منتهی شد که الماس و زغال سنگ از یک ریشه‌اند، نام (کربونوم Carboneum) کربن برای نخستین بار در سال ۱۷۸۷ در کتاب «روشهای نامگذاری شیمیایی» آورده شد. می‌توان در مورد خود این عنصر که از زمان باستان شناخته شده و نام لاتینی آن که خود از ریشه «سانسکریت»، یکی از قدیمی‌ترین زبانهای شناخته شده است، مقایسه‌ای به عمل آورد. در «سانسکریت» «کرا» Cra به معنی «جوشیدن» است.

۲ اتم‌های کربن می‌توانند به یکدیگر متصل شوند و رشته‌های بلند و حلقه‌های متعددی را ایجاد نمایند و همینطور می‌توانند به اتم‌های دیگر نیز متصل شوند. مولکول‌های بسیار بزرگی می‌توانند از این طریق تشکیل شوند. بدون اینکه سست و یا شکننده باشند.

فهمیدم نه در ارتباط با دو عنصر دیگر می توانم سبب سعید مردم، سیرین شیرین. و شکری خوشمزه به کام آنها. فهمیدم که می توانم برآق برآق گردم. زیبای زیبا. اما، آن زیبایی و برآقی وقت بیشتری می خواست و من که کمی عجول بودم به همین سفیدی و شیرینی قناعت خواهم کرد. ولی چگونه و چطور؟

در همین فکرها بودم که ناگهان کتابدار به سراغ کتابها آمد و به سرعت در لابه لای قفسه ها خودم را مخفی کردم لب و دهانش تکان می خورد انگار در حال صرف صبحانه بود که کسی از او کتاب خواسته بود. در همان حال من متوجه قند و شکری شدم که روی میز بود. بی درنگ به سراغش رفتم و از او کمک خواستم. خواهش کردم که سرگذشت خودش را برایم تعریف کند. او برایم توضیح داد که شکر از دانه های ریز مولکول شکر تشکیل شده و در همان حال که او داشت توضیح می داد من با اشتیاق زیادی به او نگاه می کردم. و می خواستم مانند او شوم. پس یواش یواش به او نزدیکتر می شدم، ناگهان فریاد دانه های شکر مرا را به خود آورد.

چه کار می کنی؟ برو عقب! به خود آمدم دیدم که دارم دوباره، همان اشتباهات گذشته را تکرار می کنم. یکی از دانه های شکر به من گفت: این چاره ی تو نیست تو می توانی از ما شوی ولی نه اینگونه!!

با عجله گفتم: "بگو بینم چه جوری؟" گفت: "قبل از هر چیز بدان، هر مولکول شکر، خاصیت همان مقدار شکری را که می بینی، دارد. ولی اگر تجزیه شود آن خاصیت را ندارد. و تو الآن، برای شکر بودن آماده نیستی. تو فقط یک عنصر از عناصر تشکیل دهنده ی مولکول شکری. هر مولکول شکر از ۲۲ اتم

هیدروژن، ۱۱ اتم اکسیژن و ۱۲ اتم کربن که همونوع و مانند تو هستند، تشکیل شده است. پس تو باید در جایی دیگرو در شرایطی خاص با هموعانت و عناصر اکسیژن و هیدروژن، شکر شوی."

حرفهایش تمام نشده بود که کتابدار سر رسید و من مجبور بودم از آنجا دور شوم. تازه دانستم که دنیای دیگری هم وجود دارد و زندگی همیشه یک جور و یکنواخت نیست. و من می توانم به گونه ای دیگر هم باشم و برای بهتر شدن و مفید بودن باید دیگران را هم بینی و فراتر از خود بنگری. آن وقت می توانی آن چنان که دوست داری باشی و احساس کنی.



بیرون آمدم. و در خیال خودم خوشحال بودم که بتوانم شکر شوم و کام آدم ها را شیرین کنم. که متوجه پسر جوانی شدم که آرام آرام با عصایی در دست، راه می رفت. انگار متوجه جلوی پای خودش نبود و ناگهان در گودالی افتاد. خیلی ناراحت شدم و خواستم به کمکش بروم و دستش را بگیرم. یکدفعه یادم آمد نباید به او نزدیک شوم و لمسش کنم چون او را هم ناراحت و سیاه می کنم. به ناچار در جای خود ماندم و به قول معروف "حوصله به خرج دادم."

ولی سر چه می‌شدست انبار هیچ نسی بود نه به نمت او بیاید. نمی جنور
رفتم احوالش را پرسیدم و گفتم: "می‌خواهی کمک کنم؟" او بسیار خوشحال
شد و از من کمک خواست. تعجب کردم از اینکه از من فاصله نمی‌گیرد و با
خوشحالی مرا پذیرفت!

از او پرسیدم: "تو مرا می‌شناسی؟ می‌دانی من کی هستم؟" جواب
داد: "تو فرشته نجات منی. به من کمک کن که از اینجا بیرون بیایم. درست
است که تو را نمی‌بینم ولی می‌دانم که خیلی خوش قلب هستی." خوب که
نگاه کردم دیدم نمی‌تواند ببیند و اطراف خود را لمس می‌کند. به فکر فرو رفتم
و ناراحت شدم هم از اینکه چرا پسری به این خوبی و جوانی نابینا شده، و هم
به خاطر اینکه چون مرا ندیده، از من کمک خواست و قبول کرد.

ولی تصور من اشتباه بود. او با چشمش مرا نمی‌دید ولی با دلش بدون
توجه به ظاهر من مرا قبول کرده بود ولی من فقط به ظاهر خود اهمیت می‌دادم.
کمک خواستن او مرا به خود آورد. با این حال من توانایی زیادی برای کمک
به او نداشتم. این بود که به این طرف و آن طرف دویدم تا بالاخره آدمی را
متوجه او کردم و او را از چاه بیرون آورد. خیلی دلم می‌خواست بدانم چرا او
نمی‌بیند؟ پس به دنبالش رفتم و از او سؤال کردم. آهی کشید. انگار دلش پُر بود
و حرفهای زیادی داشت. آخرش به حرف آمد: "من از اوّل نابینا نبودم. اما در
یک مقطع سنی فعالیت زیادی نداشتم ولی در عوض علاقه‌ی زیادی به خوردن،
بخصوص شیرینی و شکلات داشتم. راحت‌تر بگوییم، من دیابتی هستم.

«دیابت»^۱، مرضی که به همین سادگی نمی‌توانم و نباید قند و شکر و کلاً غذاهای قنددار بخورم. خودم مقصّرم. زمانی هر چه به دستم می‌رسید می‌خوردم. اگر چای می‌خوردم، چند قاشق شکر می‌ریختم تا شیرین شیرین شود. شکر، شکری که بسیار دوست داشتنی است، مرا به این روز انداخت و چشمانم را از من گرفت. آه، من از هر چه شکر است متنفرم.»

خیلی ناراحت شدم و حالا دیگر می‌دانستم که نباید عجولانه تصمیم بگیرم. سفید شدن، شیرین شدن و محبوب بعضی‌ها بودن کافی نیست. آیا همان بهتر نیست که خود را به دل خاک بسپارم؟ شاید روزی به الماس، این گوهر گرانبهای برّاق و زیبا تبدیل شوم؟

داشتم مکان و شرایط‌های خاصّ آن را شناسایی می‌کردم که این فکر در ذهنم افتاد که من چرا خود را به دست اتفاقات می‌سپارم؟ و خود را به دست جریانی می‌دهم که هیچ چیز آن معلوم نیست. در این حال مطلبی را که در یکی از کتابها خوانده بودم به یادم آمد که گفته بود: "از سال ۱۹۵۵ میلادی، الماس در ایالات متحده‌ی آمریکا، به طور مصنوعی تولید می‌شود، زغال چوب که

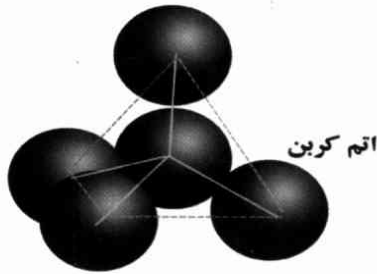
۱ دیابت:

مرض قند یا دیابت از قدیمی‌ترین بیماری‌های شناخته شده بشر است. نام کامل آن «دیابت ملیتوس» (Diabetes Mellitus) دارای ریشه یونانی است به معنای قند و سیفون، می‌باشد. بدن بیماران دیابتی قادر به مصرف و ذخیره‌سازی مناسب قند نمی‌باشد. میزان بالای قند خون باعث صدمه به عروق شبکیه چشم می‌شود. شبکیه لایه‌ای عصبی در انتهای کره چشم است که امواج نورانی را دریافت و تصاویر اشیاء را به مغز ارسال می‌کند.

یکی از سحلهای مواد تربیتی است، با این مداب محفوظ می شود. وحی نه آهن به طور ناگهانی سرد شود و خود را درهم بکشد، در این فرآیند با فشاری فوق العاده اتم های کربن را درهم می فشارد؛ این اتم ها به شکل الماس های کوچکی ظاهر می شوند. در این روش تولید، فشارهایی معادل ۱۱۰ هزار اتمسفر^۱ و حرارت بالای ۳۰۰۰ درجه سانتی گراد به کار برده می شوند. "یادم آمد که می توانم خودم باشم و به جایی که هیچ چیز آن معلوم نیست نباید تکیه کرد. پس نباید خود را به خاک سپرد و زیاد منتظر ماند و به چیزی اعتماد کرد که هیچ نتیجه ای از آن معلوم نیست. آری باید به آنجایی که الماس می سازند بروم نه اینکه به جایی پناه ببرم و دست روی دست بگذارم و به انتظار بنشینم. تصمیمم را گرفتم و محل هایی را که در آن الماس می ساختند شناسایی کردم. احساس می کردم که خود را شناخته ام.

۱ فشاری که اقیانوس هوا در کنار دریا به بدن ما اعمال می کند یک اتمسفر است. یا فشاری که در عمق ۱۰ متری آب به بدن وارد می شود یک اتمسفر است.

ما در اعماق اقیانوسی از هوا که جو (اتمسفر) نامیده می شود زندگی می کنیم. مولکولهای هوا که در جنب و جوش دائم هستند، دائماً بر همه چیز ضربه می زنند و ایجاد فشار می کنند. جو زمین تا صدها کیلومتر گسترده است. در سطح دریا فشار هوا، با فشاری که وزن ده اتومبیل بر یک متر مربع وارد می کند، برابر است. فشار ۷۶۰ میلی متر جیوه (mm Hg) را فشار "جو استاندارد"، یا "یک اتمسفر" (1 atm) می نامند.



واحد ساختاری اصلی در الماس از اتم کربنی تشکیل شده که به چهار اتم دیگر کربن در چهار گوشه‌ی یک چهار وجهی متصل است.

افتخار می‌کردم و فهمیدم که تغییر را باید از خود شروع کنم تا بتوانم آن‌چنان که می‌خواهم باشم. بعد از گشتن و جستجوی بسیار به کارخانه الماس سازی رسیدم ولی تجارب گذشته مرا کمک کرد و به خود آمدم. یادم آمد که نباید عجله کنم و به خاطر زیبایی و برآق بودن، خود را در اسارت شرایط دیگری قرار بدهم. پس تصمیم گرفتم به سراغ یکی از الماس‌ها بروم و وضعیت او را بدانم. آن جایی که الماس‌ها بودند بسیار زیبا و دیدنی بود آن‌ها آن‌چنان زیبا و دیدنی بودند که هر چشمی را مات و مبهوت می‌کردند.

با الماس صحبت کردم و به او گفتم: "چقدر زیبا و دوست‌داشتنی هستی!" ولی او با تعجب به من نگاه کرد. کمی تأمل کرد. بعد به من گفت: "می‌خواهی الماس شوی؟ می‌دانی ما چگونه الماس شده‌ایم؟ می‌دانی، شما را به دلیل نرمی بسیار، به عنوان ماده "روان‌ساز"، و ما را در اثر تحمل فشار و گرمای زیاد به عنوان سخت‌ترین ماده طبیعی می‌شناسند! می‌دانی که بر اثر سال‌ها فشار و گرمای زیاد و تحمل رنج‌ها به اینجا رسیده‌ایم؟ ولی حالا، بیشتر در اختیار یک عده‌ی بخصوص هستیم. عده‌ای که از زیبایی ما برای نشان دادن

و بارش کبیرا سو با زینان استاده می سنه. من زینا مسسم، ولی ایس زینا
بودنم چه فایده‌ای دارد؟ بیشتر کسانی که مرا دارند تمام افتخارشان من هستم و
از خود چیزی ندارند. هر وقت که از من تعریف می کنند یاد آن شعر پروین
اعتصامی شاعر نامدار ایران می‌آفتم که گفته است:

پرسید زان میانه یکی کودکی یتیم کاین تابناک چیست که بر تاج پادشاست
آن یک جواب داد چه دانیم ما که چیست پیداست آنقدر که متاعی گرانبهاست
نزدیک رفت پیرزنی کوژپشت و گفت این اشک دیده‌ی من و خون دل شماست

آری در این دنیا انسان‌های زیادی هستند که از دیدن من غیر از غم و اندوه
چیز دیگری نسبیشتان نمی‌شود چون نمی‌توانند مرا داشته باشند. البته این را هم
بگویم جایی که تو آمده‌ای تو را به الماس صنعتی تبدیل می‌کند و می‌توانی در
صنعت و بخصوص صنایع فولاد مورد استفاده باشی ولی همیشه هم اینگونه
نیست و گاهی رنگ سیاهت مایل به زرد می‌شود و زیبایی خاصی هم نداری
ولی ممکن است به روش‌های دیگری و با اضافه کردن رنگ‌های مرغوب و با
آمیخته شدن با سیمانهای رنگی در تهیه‌ی جواهرات بدلی استفاده شوی. "

از اینکه خود را به دست جریان دیگری نداده بودم، بسیار خوشحال بودم و
احساس غرور می‌کردم چون من فقط یک جنبه از قضیه را دیده بودم و به تمام
جوانب فکر نکرده بودم.

از الماس خداحافظی کردم. به فکر فرورفتم و باز هم به یاد گفته‌های
پیرمرد مهربان افتادم. "می‌دانی تو کی هستی؟ چی هستی؟ می‌دانی چه
فایده‌هایی داری؟" به خودم باز گشتم. من کی هستم؟ آیا دانستن اینکه کربن

هستم یا می‌توانم به شکر، الماس و یا حتی منواکسید کربن که کازی بسیار خطرناک برای تنفس انسانهاست، تبدیل شوم، کافی است؟

یادم آمد در یکی از کتابها در مورد گرافیت نوشته بود: "گرافیت از کلمه‌ی یونانی به معنی «نوشتن» گرفته شده است." بلورهای گرافیت شش گوش، تخت و رُخ یک جهتی دارند. بیشتر به صورت ورقه‌ای و توده‌های پولک مانند دیده می‌شود. رنگ سیاه مایل به خاکستری دارد و «جلا»^۱ ی آن

۱ جلا (Luster): عبارتست از جلوه یا درخشندگی سطح یک کانی، که بیشتر به قابلیت عبور یا انعکاس نور بستگی دارد. کانی‌های فلزی نور را به خوبی منعکس می‌کنند و اصطلاح جلا ی فلزی را برای آنها به کار می‌برند. برای سایر کانی‌ها اصطلاحاتی مانند: شیشه‌ای، خاکی، صمغی، چرب، ابریشمی، الماسی و ... به کار می‌برند. (ادامه توضیحات در صفحه‌ی بعد)

چرب است. سختی آن بین ۱ تا ۲ و «جرم حجمی» اش ۲/۲ گرم بر سانتی متر مکعب است. یکی دیگر از قابلیت‌های کربن توانایی تبدیل شدن به گرافیت است. از گرافیت در ساختن بوت‌های کوره‌هایی که در ساختن فولاد به کار می‌روند، در رنگ سازی، ساختن واکس کفش، در روغن کاری برای کم کردن اصطکاک، مدادسازی، صنایع برق، زغال دینام‌ها، در رئاكتورهای اتمی به عنوان کندکننده سرعت نوترون‌ها و بسیاری موارد دیگر استفاده می‌شود.

نوع (کانی)	ویژگی	جلا
پیریت، گالن، ماگنتیت	نور را به خوبی منعکس می‌سازد.	فلزی
هالیت، کوارتز، توپاز	نور را به خوبی عبور می‌دهد.	شیشه‌ای
بوکسیت، کائولن (خاک چینی)	ظاهری مانند خاک دارد.	خاکی
اوپال، اسفالریت	ظاهری مانند صمغ‌های گیاهی دارد.	صمغی
تالک، گرافیت	لمسی، مانند دست کشیدن روی صابون دارند.	چرب
آزبست و گاهی آمفیبول‌ها	ظاهری رشته‌رشته دارند.	ابریشمی
الماس	بازتابش نور حالت درخشندگی دارد.	الماسی

۱ جرم حجمی :

موقعی که می‌گوییم جرم حجمی گرافیت ۲/۲ گرم بر سانتی متر مکعب است بدین معنی است که ۱ سانتی متر مکعب آن ۲/۲ گرم جرم دارد.

برای بدست آوردن جرم حجمی کانی‌ها، ابتدا جرم کانی را به وسیله‌ی ترازو به دست می‌آوریم و سپس حجم بیشتر کانی‌ها را با فرو بردن کانی در استوانه‌ی مُدرج محتوای آب محاسبه می‌کنیم. جرم را بر حجم تقسیم می‌کنیم و جرم حجمی کانی را بدست می‌آوریم.

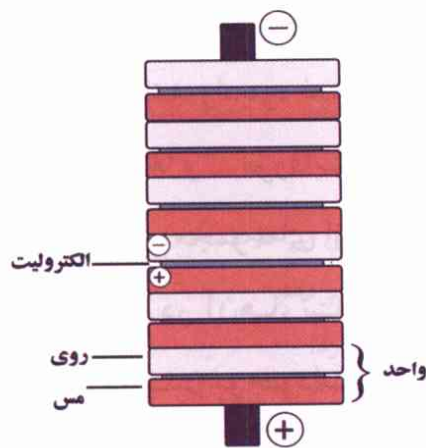
و من این همه توانائیها و قابلیت‌های مهم را دارم و می‌توانم به صدها و هزاران چیز خوب و یا حتی بد تبدیل شوم و اکنون زمانی بود که باید تصمیم گرفته و بالاخره سرنوشتم را انتخاب می‌کردم. احساس می‌کردم گفته‌ی آن مرد مهربان در من جاری شده و من تازه، معنی‌اش را می‌فهمم. خود را دیدن و فهمیدن، به آینه نگاه کردن و ظاهر و جسم خود را دیدن نیست، بلکه خود را یافتن است. پس من هم می‌توانم، آری می‌توانم مفید باشم و می‌توانم اگر بخواهم بچه‌ها را هم خوشحال کنم. می‌پرسی چگونه؟ پس گوش کن.

باتری را نگاه کرده‌ای؟ می‌دانی چگونه و از چه درست می‌شوند؟ برایت می‌گویم. تاکنون بارها از پیل (قوه)‌های کوچک و بزرگ استفاده کرده‌ای. پیل‌ها و باتری‌ها در وسایلی مانند رادیو، ضبط صوت، چراغ قوه، دوربین عکاسی، تلفن انواع اسباب بازی‌ها و ... مورد استفاده می‌باشند. هر پیل یک واحد تولید الکتریسیته است و هر باتری مجموعه‌ای از چند پیل است.

اساس تولید الکتریسیته در آن‌ها، تبدیل انرژی شیمیایی به انرژی الکتریکی است. این تبدیل، در بدن موجودات زنده نیز صورت می‌گیرد و بسیاری از کارها و رفتارهای ما مربوط به نیروهای الکتریکی است که در سلول‌ها و ماهیچه‌ها پدیدار می‌شود.

«الساندرو ولتا»^۱ دانشمند ایتالیایی برای نخستین بار یک مولد شیمیایی الکتریسیته ساخت. ولتا، تعدادی ورقه‌های فلزی نازک از مس (Cu) و

روند آغشته به اسید سولفوریک (H_2SO_4) را میان هر ورقه‌ی مس و روی قرار داد پس از تشکیل ستونی از این مجموعه؛ به وسیله‌ی سیم ورقه‌های مس را به یکدیگر و ورقه‌های روی را نیز به یکدیگر متصل کرد. از این مجموعه دو رشته سیم به دست آمد که اگر آن را به هم اتصال می‌دادند، جریان الکتریسیته از آن‌ها می‌گذشت و جرقه و گرما تولید می‌شد. وسیله‌ای را که ولتا اختراع کرد؛ به افتخار نام سازنده‌اش پیل ولتا نامیدند. (پیل در زبان ایتالیایی به معنی ستون است.)



اختراع ولتا در آن زمان به قدری شگفت‌انگیز بود که او به دعوت امپراطورِ قدرتمند فرانسه، ناپلئون بناپارت، به فرانسه رفت و پیل خود را در دانشکده علوم پاریس، در حضور او به نمایش گذاشت. ولتا به ناپلئون گفت: " این پدیده راه اختراع‌های بزرگی را باز خواهد کرد. " او در نامه‌ای به انجمن سلطنتی انگلیس چنین نوشته بود: " آری! دستگامی که من از آن حرف می‌زنم بی‌شک شماها را متحیر خواهد ساخت، تنها مجموعه‌ای سوار برهم از تعدادی

رساناهای خوب با جنس‌های متفاوت است ده با روستی مشخص مرتب شده‌اند. ۳۰، ۴۰، ۶۰ قطعه مس یا بیشتر و یا نقره (که از مس بهتر است)؛ و هر کدام با یک قطعه قلع یا عنصری که رسانایی آن بهتر از قلع باشد مانند "روی"، در تماس هستند. و به همان تعداد لایه‌های آب یا مایعی دیگر که رسانایی بهتری نسبت به آب دارد مانند: آب نمک یا آب قلیا^۱ یا تگه‌های مقوا یا چرم و ... که در این مایع‌ها خوب خیسانده شده‌اند. من یکی از صفحه‌های فلزی، مثلاً یکی از صفحه‌های نقره‌ای را روی یک چیز یا پایه می‌گذارم. بر روی این صفحه‌ی اول صفحه‌ی دیگر از "عنصر روی" می‌گذارم بر روی این صفحه‌ی دوم یکی از قرص‌های مرطوب شده را قرار می‌دهم و این شیوه جفت کردن صفحه نقره با روی را همیشه با یک ترتیب ادامه می‌دهم. یعنی همیشه نقره در زیر، و روی در بالای آن قرار می‌گیرد. یا برعکس. مراحل این کار را آنقدر ادامه می‌دهم تا ستونی که ساختم سقوط نکند...."

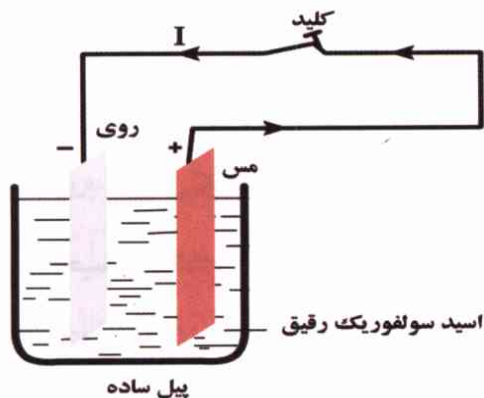


باتری اختراعی الساندر و ولتا در موزه

۱ به ترکیباتی مانند سود سوزآور و آب آهک، قلیا می‌گویند.

از روی یک پیل ساده، از یک سیم فلزی مسی و یک صفحه از جنس

روی تشکیل شده که در درون ظرفی شامل اسید سولفوریک رقیق قرار دارند.



هنگامی که صفحات از بیرون به وسیله‌ی یک سیم فلزی به هم وصل شوند، واکنش شیمیایی رخ می‌دهد. روی شروع به حل شدن می‌کند و چون قدرت الکترون‌دهی آن بالاتر است، الکترون می‌دهد و در اطراف آن حباب‌های هیدروژن تولید می‌شوند. هنگامی که این دو صفحه به هم وصل شوند، جریان الکتریکی از مس به روی (بر خلاف جهت الکترون‌ها) برقرار می‌گردد.

حالا چگونگی اختراع باتری را دانستی؟! اما گرافیت در این باتری‌ها چه جایگاهی دارد؟ جایگاه گرافیت، در پیل خشک است. باتری‌هایی که در رادیو، ضبط صوت، چراغ قوه و ... به کار می‌روند، از پیل خشک هستند. پیل خشک

نوعی پیل "لاکلانشه" است که در آن به جای محلول کلرید آمونیوم، از محلول ژل ماندی از آرد، نشاسته و کلرید آمونیوم استفاده شده است. قسمت مثبت این پیل شامل یک میله ی کربنی (گرافیتی) است که به وسیله ی ترکیب فشرده شده ی اکسید منگنز و کربن احاطه شده است. این میله درون پیل قرار گرفته و فضای خالی بین آن را کلرید آمونیوم ژل مانند پُر می کند. همچنین دیواره ی پیل از جنس روی است که مانند قسمت منفی پیل عمل می کند. نیروی محرکه ی این پیل حدود ۱/۵ «ولت»^۲ است.

۱ پیل لاکلانشه از نام جورج لاکلانشه 'George Leclanche' گرفته شده است. وی در سال ۱۸۳۹ میلادی در شهر پارمین (Parmain) فرانسه به دنیا آمد و در انگلستان به تحصیل پرداخت؛ سپس به فرانسه بازگشت و مطالعات خود را در رشته مهندسی برق ادامه داد. وی اولین باتری خشک مدرن را در سال ۱۸۶۶ تهیه نموده که آغازگر پیل های خشک امروزی می باشد.

۲ ولت: به قدرت جریان الکتریسته، ولت یا ولتاژ گفته می شود.

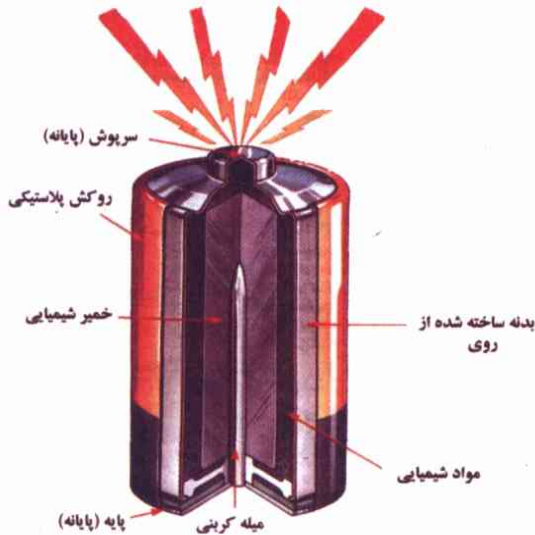
آمپر: مقدار جریان الکتریسته را نشان می دهد.

برای روشن شدن اختلاف میان مقدار جریان الکتریسته و قدرت آن، نمونه ای می آوریم:

اگر آب را در یک شیلنگ باریک باز کنیم، آب با فشار زیاد می تواند تا مسافت دوری جهش داشته باشد. ولتاژ جریان الکتریسته شبیه فشار آب در شیلنگ باریک است. حال اگر آب را در یک شیلنگ گشادتر باز کنیم، مقدار زیادتری آب بیرون می ریزد، ولی فشار قدرت آن کمتر است و فوران نمی کند.

آمپر مقدار الکتریسته ای است که در یک سیم جریان دارد، ولت یا ولتاژ، قدرت جریان الکتریسته درون سیم است.

کلمه آمپر از نام یک دانشمند فرانسوی به نام آمپر گرفته شده است.



پس جایگاه من را دانستی و می‌دانی که از من برای تولید الکتریسیته هم می‌توان استفاده کرد. در واقع از من باتری‌هایی ساخته می‌شود که از آن برای به کار انداختن اسباب بازی‌های کودکان هم می‌توان استفاده کرد. آری من بچه‌ها را دوست داشتم. پس به این ترتیب به کارخانه باتری سازی رفتم و خود را به انبوه هموعان خود رساندم و مغرور و شاد از اینکه من کوچک سیاه هم می‌توانم مفید باشم و شاید روزی ذره‌ایی از نور یک چراغ قوه که در بیراهه‌ایی، راه را بر رهگذری می‌گشاید و یا سهم کوچکی در پیدایش خنده‌ی زیبای یک کودک هنگام بازی با اسباب‌بازی‌هایش داشته باشم.

عزیزان می‌توانید برای بالا بردن معلومات خود پاسخ این سؤال‌ها را تحقیق

کنید:

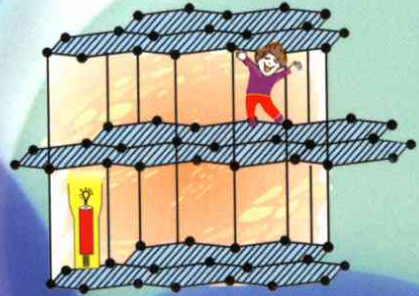
۱) همانطور که خواندید گرافیت و الماس هر دو از عنصری به نام «کربن» ساخته شده‌اند اما گرافیت را به عنوان ماده‌ای نرم و روان‌ساز و الماس را سخت‌ترین ماده طبیعت می‌شناسند. دلیل این مطلب چیست؟

۲) گرافیت و الماس که هر دو از عنصر «کربن» ساخته شده‌اند تفاوت عمده‌ی دیگری هم دارند که عبارت است از اینکه الماس یک عایق (نارسانا) است یعنی نمی‌تواند جریان الکتریسیته را از خود عبور دهد. ولی گرافیت یک رسانا است و جریان الکتریسیته را از خود عبور می‌دهد. دلیل چیست؟

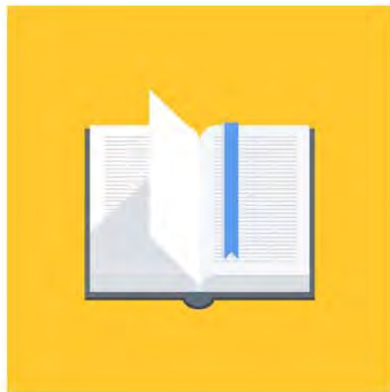
فهرست منابع:

۱. آسیموف، ایزاک. دنیای کربن، ترجمه محمدحسین رجحان طلب. نشر گسترده، ۱۳۶۱.
۲. بایلوس، رادی. راهنمای پزشکی خانواده (مرض قند (دیابت))، ترجمه دکتر فرهاد همت خواه. ۱۳۸۶.
۳. تری فونف. د.ان - تری فونف. و.د. عناصر شیمیایی چگونه کشف شدند؟. ترجمه دکتر محمدرضا ملاردی - دکتر احمد نصیراحمدی. انتشارات مبتکران، ۱۳۷۲.
۴. سالم، لیونل. شگفتیهای مولکول ترجمه نعمت عبادیان. انتشارات مدرسه، ۱۳۷۴.
۵. کین، مارتین. چرا و چگونه (شیمی)، ترجمه بهروز بیضایی. انتشارات قدیانی، ۱۳۸۳.
۶. اعتصامی، پروین. دیوان پروین اعتصامی. انتشارات محمد (ص)، ۱۳۸۴.
۷. پورسعید، زهرا. فیزیک پایه (۱). انتشارات مدرسه، ۱۳۷۳.
۸. حسن، محمدطاهر - صدیقی، نیسار - خان سلطان - اخترزیدی، نائم. الکتریسته و مغناطیس، ترجمه فرقانی فر، فرهنگ - مازوچی، امیرمحمد. انتشارات تکاج، ۱۳۸۲.
۹. حسینی، احمد. مجموعه کتابهای دانش پایه (کانی‌ها). انتشارات مدرسه، ۱۳۸۵.
۱۰. عموزاده، ج.اد. تأثیر دیابت بر بینایی (قند با چشم شما چه می‌کند؟)، ص ۱۷. هفته نامه سلامت، شماره ۲۱۳، شنبه ۱۵ فروردین ۱۳۸۸.
۱۱. فرشی، مجید. فیزیک پایه (۳). انتشارات مدرسه، ۱۳۸۳.
۱۲. معتمدی، اسفندیار - آقاپور مقدم، سیرضا - شمیم، محمدعلی. آشنایی مختصر با تاریخ علوم. شرکت چاپ و نشر ایران، ۱۳۷۲.
۱۳. الکتریسته، ترجمه الهه احمدیان و شهناز قدیمی. از سری کتابهای دانستیهای نوجوان، ۱۳۷۰.

توانایی‌های من



انتشارات علمی کالج



آیا می‌دونستید لذت مطالعه و درصد یادگیری با کتاب‌های چاپی بیشتره؟
کارنیل (محبوب‌ترین شبکه موفقیت ایران) بهترین کتاب‌های موفقیت فردی
رو برای همه ایرانیان تهیه کرده

از طریق لینک زیر به کتاب‌ها دسترسی خواهید داشت

www.karnil.com

با کارنیل موفقیت سادست، منتظر شما هستیم

 Karnil  Karnil.com

