آسیا ICT
۶
یکشنبه
۴ دی‌ماه
۱۳۸۴
۲۵ دسامبر ۲۰۰۵
شماره ۲۲۰+(۱+۱۰۹+۴۱۹)

ترفندهای ویندوزی

فرشید قانع

اجرای برنامه‌ها به صورت اتوماتیک

نحوه حذف کردن فایل‌های غیر قابل حذف این اتفاق حتماً تا به حال برای شما پیش آمده است... قصد دارید فایل و یا پوشه‌ای را حذف کنید ولی با خطای زیر مواجه می‌شوید:

It is being used by another person or program

! Cannot remove folder temp

اگر شما مطمئن هستید که بر خلاف ادعای این پنجره فایل و یا پوشه مورد نظر شما در حال استفاده نیست می‌توانید در این گونه مواقع برای رهایی از این مشکل به جای راه اندازی مجدد سیستم از روش زیر استفاده کنید:

۱- تمام برنامه‌های باز خود را ببندید
۲- Command Prompt را باز کنید
۳- Task Manager را با Right-Click کردن بر روی Taskbar و انتخاب گزینه Task Manager و یا فشردن ترکیب Ctrl-Shift-Esc باز کنید.
۴- به برگه Processes بروید، Explorer.exe را انتخاب کنید و دکمه End Process را بزنید.
۵- بدون اینکه Task Manager را ببندید به پنجره Command Prompt بروید
۶- در خط فرمان فایل مورد نظرتان را با دستور Del حذف کنید
۷- دوباره به Task Manager رجوع کنید در برگه Applications دکمه New Task را بزنید و Explorer.exe را اجرا کنید.

معرفی نرم افزار

بازیابی فایل‌های پاک‌شده توسط نرم افزار O&O DiskRecovery 3.0.835

O&O DiskRecoveryr نرم افزاری موثر برای یافتن و بازیابی فایل‌های پاک شده شماست! این نرم افزار به صورت سکتور به سکتور هارددیسک، مموری کارت دوربین‌های دیجیتال و سایر رسانه‌های ذخیره‌سازی اطلاعات را بررسی کرده و در صورت پیدا کردن فایل‌های حذف شده آنها را به سادگی برایتان بازیابی می‌کند. این نرم افزار امکان بازیابی بیش از ۳۰۰ فرمت را برایتان مهیا می‌کند! نرم افزار مورد بحث از الگوریتم پیشرفته‌ای برای بازیابی فایل‌ها بهره می‌برد که در حال حاضر در لابراتوارهای پیشرفته بازیابی اطلاعات مورد استفاده قرار می‌گیرد. شما با داشتن این نرم افزار بدون نیاز به تجربه و تخصص خاصی می‌توانید فایل‌های صدمه دیده خود را زنده کنید!

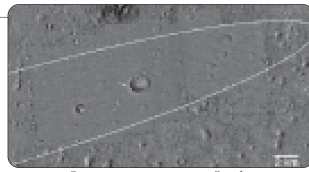
قابلیت‌های کلیدی این نرم افزار:

پشتیبانی از هارد دیسک‌های ATA IDE/EIDE و SCSI فلاپی دیسک، مموری کارت، دوربین‌های دیجیتال! شناسایی بیش از ۳۰۰ نوع فرمت، محیط زیبا و آسان، مراحل قدم به قدم برای بازیابی اطلاعات

این نرم افزار از آدرس www.downloadbazar.com قابل دانلود است.

علل سقوط کاوشگر مریخ "Beagle 2" اعلام شد

منبع: Spiegel — ترجمه: سعید اکبریان



عاقبت پس از گذشت ۲ سال سرنوشت نامعلوم کاوشگر "Beagle 2" که به کره مریخ ارسال شده بود مشخص شد.

دانشمند انگلیسی کولین پیلینگرز (calin pilingers) رییس پروژه کاوشگر "Beagle 2" به کمک عکس‌های ارسالی از این کره موفق به کشف علت مفقود شدن این کاوشگر شد.

به کمک جدیدترین تصاویر ارسالی توسط کاوشگر MGS متعلق به سازمان فضایی ناسا، این دانشمند سقوط کاوشگر Beaglez را در یکی از گودال‌های مریخ مشاهده کرد. این کاوشگر که فقط ۶۷ کیلوگرم وزن داشت به علت کوچکی آن در تصاویر ارسالی قابل مشاهده نبود. دانشمندان پس از مطالعات فراوان بر روی عکس‌هایی که در آگوست ۲۰۰۴ از کره مریخ گرفته شده بود به وضوح باقیمانده‌های این کاوشگر را در یکی از گودال‌های این کره کشف کردند.

پلینگرز (pillinges) که به عنوان استاد در دانشگاه آزاد میلتون (milton) کار می‌کند طی گفتگویی با BBC گفت: کاوشگر "Beagle 2" به علت فرود سخت خود در یک گودال نابود شد و ما حدس می‌زنیم: طوفان شنی و تغییرات فشار هوا از علل‌های سقوط این کاوشگر باشند. برخی از دانشمندان نیز فقط تغییرات فشار هوا را علت سقوط کاوشگر "Beagle 2" مقصر می‌دانند.

این کاوشگر در ۱۹ دسامبر ۲۰۰۳ از سفینه mars express جدا شد و سفر ۶ روزه خود را به کره مریخ جهت کسب اطلاعات از این سیاره آغاز کرد ولی پس از گذشت این زمان دیگر هیچگونه پیامی از این کاوشگر به مرکز کنترل زمین مخابره نشد. دانشمندان اروپایی در این مدت تلاش بسیاری جهت ایجاد یک ارتباط رادیویی با این کاوشگر آغاز کردند که تمامی آنها بی‌نتیجه باقی ماندند. مأموریت این کاوشگر ۳۰ میلیون یورویی نمونه‌برداری از خاک کره مریخ بود که به کمک یک مته مینیاتوری کوچک مقداری از خاک این کره در عمق ۱/۵ متری جهت آنالیز آن در آزمایشگاه کوچکی کاوشگر "Beagle 2" انتقال می‌یافت.

دانشمندان به کمک آنالیز خاک کره مریخ خواهان کسب اطلاعات جهت وجود امکان زندگی در گذشته و حال این کره بودند.

"پیلینگرز" با سماجت‌های فراوان توانست آژانس فضایی Esa را متقاعد سازد تا "Beagle 2" را به همراه Mars Express به فضا بفرستد. پس از قطع ارتباط رادیویی با کاوشگر "Beagle2" کمیسون تحقیقات و مطالعات آژانس فضایی Esa کار خود را جهت شناسایی علت مفقود شدن این کاوشگر آغاز کرد. طبق گزارش این کمسیون، سرمایه‌گذاری ناکافی و طراحی غیر کارشناسانه از دلایل سقوط این کاوشگر بوده است. "پیلینگرز" در گفت‌وگویی با اشپیگل آنلاین اعلام کرد: ما با جدیت کامل بر روی یک پروژه جدید کار می‌کنیم که از توانایی‌ها و فناوری‌های بیشتری نسبت به کاوشگر قبلی برخوردار است و قطعا آنرا تا ۲۰۰۷ به کره مریخ اعزام خواهیم کرد.

در تهران اعلام شد

برنده تورنمنت بازی‌های کامپیوتری گوشی‌های مدل "N-Gage"

بیست و هشت آذر سال ۱۳۸۴ تورنمنت برگزار شده برای یافتن بهترین بازیکن در رده سنی ۱۶ تا ۲۱ خاتمه یافت.

آقایان مسعود شریفی فر، آرش اسران پور و الیاس حسنی از ایران، رتبه اول را در مسابقات نسخه نقره‌ای QD مدل "N-Gag" ، که به تاریخ بیست و هشت آذر در یک roadshow در مجتمع کامپیوتر پایتخت بر پا شده بود را به دست آوردند.

به گزارش «آسیا» بیش از ۲۰۰ بازیکن در مجتمع گرد آمده بودند تا در مسابقات هیجان انگیز بازی‌های رایانه‌ای از ساعت ۵ تا ۸ بعدازظهر شرکت کنند. در طی روز، بازیکنان با شرکت در بازی‌های کامپیوتری Rush Rally ۲۰۰۵, Operation Shadow, Systems Mcrae با یکدیگر به رقابت پرداختند.

به گفته سولت منسی (ZsoltMenesi) مدیر فروش واحد تجارت چند رسانه‌ای دپارتمان خاورمیانه و آفریقای شرکت نوکیا: "تورنمنت بازی‌های کامپیوتری مدل "N-Gage" نوکیا از دیدگاه عده زیادی از رقابت‌کنندگان موفقیت بزرگی به حساب آمده و در طول روز موجب تقویت روحیه شرکت‌کنندگان و ایجاد جو هیجان‌انگیزی شد. بازی‌های کامپیوتری تورنمنت نسخه نقره‌ای QD مدل جدید "N-Gage" تمام کارکردهای هوشمند و ویژگی‌های بازی‌های کامپیوتری QD مدل اولیه "N-Gage" همانند تقویم، پست الکترونیکی، اتصال‌ها قابلیت جست‌وجو در وب، و ارتباطات "بلوتوث (Bluetooth)" و GPRS را داراست.

درباره مدل "N-Gage": دک بازی‌های "N-Gage" دستگاه موبایل "ابداعی" است که بازار کاملا" جدیدی را در صنعت بازی‌های رایانه‌ای به وجود آورده است. این دک که برای بازیکنان فعال ساخته شده است اولین دک بازی‌های موبایل است که با کیفیت، سه بعدی و مجهز به فناوری بی سیم بلوتوث (Bluetooth) و GPRS است دستگاه "N-Gag" ، خدمات منحصر به فرد اینترنتی بازی‌های کامپیوتری را نیز ارایه داده و کاتالوگ جامع و رو به توسعه‌ای از بازی‌های رایانه‌ای ناشران اصلی این بازی‌ها دارد. شرکت نوکیا، طلایه‌دار جهانی ارتباطات موبایل است.

هدیه سوفوس برای سال نو

متخصصان Sophos Labs مراکز جهانی شبکه‌های آنالیز ویروس، اسپم و نرم‌افزارهای جاسوسی به خریداران اینترنتی توصیه کردند که مراقب خریدهای مربوط به تعطیلات آخر سال خود که معمولاً با عجله انجام می‌شوند باشند. اسپرم‌ها و هکرها به امید بهره‌بردن از این شور و اشتیاق مردم با استفاده از روش‌های قدیمی و جدید تلاش می‌کنند که افراد ناآگاه را فریب دهند. این گونه جرایم مخفی در طول تعطیلات با ارایه محصولات تقلبی و بنجل بسیار رایج می‌شوند.

گراهام کلولی، مشاور ارشد آنتی ویروس سوفوس در طی مصاحبه‌ای عنوان کرد: در پشت پرده تبلیغات برای انواع کالاها، از قبیل ساعت‌های Rolex یا اجناس مارک‌های معروف، در واقع ممکن است یک معامله گمراه‌کننده‌ای باشد که معمولاً هم به خوبی از اعتماد عمومی سوء استفاده می‌کند. وی در ادامه افزود: خریداران کم حوصله، در تلاش برای صرفه‌جویی در زمان و هزینه با انجام خریدهای اینترنتی، در واقع مجرمان اینترنتی را با ایجاد امکان کلاهبرداری از کارت‌های اعتباری و سرقت اطلاعات به رایانه‌های خود دعوت می‌کنند. یک آمارگیری توسط سوفوس نشان می‌دهد که نگرانی‌های امنیتی، ۶۹ درصد کاربران را نسبت به خرید اینترنتی هوشیارتر کرده است. کلولی می‌گوید: مردم به خاطر تنوع عرضه محصولات، تمایل به خریدهای اینترنتی دارند و همچنین آسودگی حضور در یک فروشگاه اینترنتی به جای یک فروشگاه حقیقی ایمیل را بیشتر کرده است. با همه این احوال، مصرف‌کنندگان همچنین نگران قرار گرفتن در برابر یک خطر کاملاً جدی که همان حملات هکرهاست هستند.

سوفوس دستور العمل‌های کوتاهی را برای امنیت مصرف‌کنندگان در اختیار آنان قرار داده است. با این امید که ایام تعطیلات مفرحی را سپری کنند. از افرادی که محصولاتی را از طریق پست‌های الکترونیکی غیرقانونی به فروش می‌رسانند برحذر باشید. اسپرم‌ها از تعطیلات استفاده می‌کنند. بنابراین منتظر نامه‌های الکترونیکی بیشتری برای عرضه ساعت‌های Rolex و دیگر ساعت‌های زیبا باشید. (آمار نشان می‌دهد که این نوع ایمیل‌ها در سال ۲۰۰۴ به میزان ۳۰۰ درصد افزایش داشتند.)

فریب نامه‌های الکترونیکی تعطیلات را نخورید

ویروس نویسان و طراحان اسب‌های تروا از انواع کارت‌های الکترونیکی و حقه‌های غیرمنتظره دیگر برای حمله به کاربران استفاده می‌کنند. به عنوان مثال کرم اینترنتی Zafi-D در قالب یک ضمیمه نامه الکترونیکی با آرزوی سال نوی خوب برای کاربر، گسترش می‌یابد. مراقب انواع scam های فیشینگ باشید.

واژگان ICT

ایوب جزایری

SSL

Secure Socket Layer یا همان SSL یک فناوری استاندارد و ثبت شده برای تامین ارتباطی امن بین یک وب سرور و یک مرورگر اینترنت است که شامل تمام اطلاعات مبادله شده می‌شود.

SSL یک استاندارد صنعتی محسوب می‌شود و توسط میلیون‌ها وب سایت در سراسر جهان برای برقراری امنیت انتقال اطلاعات مورد استفاده قرار می‌گیرد. هر وب سایت برای داشتن این کانال امنیتی نیاز به گواهینامه SSL دارد.

زمانی که می‌خواهیم SSL را روی سرور خود فعال کنیم سوالات زیادی در مورد هویت سایت (آدرس) و شرکت (نام و محل) از ما پرسیده می‌شود که بعد از این سوالات سرور دو کلید رمز را به ما ارایه می‌دهد. کلید اول خصوصی (Private Key) و کلید دوم عمومی (Public Key) است. کلید دوم کاملاً محرمانه و دور از دسترس کاربران قرار دارد و نیازی به حفاظت از کلید عمومی نیست. این کلید (عمومی) در قالب یک فایل درخواست گواهینامه (Certificate Signing Request CSR) شامل مشخصات سرور و شرکت به صورت رمز است.

بعد از این مرحله باید کد CSR را برای صادر کننده گواهینامه ارسال کنیم. در این زمان مرکز صدور گواهینامه درستی اطلاعات وارد شده در مراحل سفارش SSL را بررسی و تایید می‌کند و آنگاه یک گواهینامه SSL برای سایت صادر می‌شود. پیچیدگی‌های SSL برای کاربران سایت پوشیده است، اما مرورگر اینترنتی پس از برقراری ارتباط با نمایش یک قفل کوچک زرد رنگ در پایین صفحه امنیت سایت را یادآور می‌شود. اگر روی قفل زرد رنگ دوبار کلیک کنیم صفحه‌ای باز می‌شود که نمایش دهنده گواهینامه SSL به همراه سایر جزییات است.

حفره امنیتی در ضدویروس سیمانتک

سیمانتک در نحوه برخورد با فایل های RAR دچار ضعف است.

محققان امنیتی یک حفره خیلی مهم را در محصولات ضدویروس سیمانتک شناسایی کرده‌اند.

این حفره به کدهای مخرب این امکان را می‌دهد که ضدویروس را از کار انداخته و روی رایانه هدف، برنامه‌های تخریب کننده اجرا کنند. آلکس ویلر از محققان سابق شرکت "سیستم‌های امنیت اینترنت" با هشدار در مورد این حفره می‌گوید: ضعف امنیتی در نحوه باز کردن فایل‌های RAR توسط نرم افزار سیمانتک وجود دارد.

ویلر دریافت که یک ویروس یا کرم پنهان شده در یک فایل RAR خاص می‌تواند روی رایانه هدف اجرا شود و به هکر این امکان را می‌دهد که کنترل کامل رایانه برخوردار از ضدویروس سیمانتک را در دست بگیرد.

تنها با دست دادن

کارمندان دیگر نیازی به کارت‌های شغلی خود ندارند

به گزارش موج، شرکت های تحقیقاتی ژاپنی اخیراً فناوری نوینی را در اختیار کارمندان شرکت‌ها قرار داده‌اند که از این طریق کارمندان می‌توانند به آسانی به اطلاعات طرف مقابل خود دست پیدا کنند.

افراد با داشتن یک دستگاه ۵۰ گرمی به اندازه یک قوطی کبریت می‌توانند اطلاعات شخصی شغلی کارمندان دیگر را تنها با دست دادن به آنها روی دستگاه‌های تلفن همراه و یا سایر دستگاه‌های قابل حمل خود دریافت کنند. گفتنی است هر دو طرف باید این دستگاه نوین را به همراه خود داشته باشند.

این فناوری نوین که توسط شرکت الکترونیکی و فناوری NTT ژاپن طراحی شده است، کاربران را قادر می‌سازد تا تنها با تماس بدنی به تبادل اطلاعات شخصی مربوط به کارمندان بپردازد. این دستگاه با استفاده از حسگرهای الکتریکی نوری قادر به دریافت اطلاعات مذکور است. با برقراری تماس بدنی اطلاعات مربوطه با ولتاژ ضعیفی از جریان برق از بدن فرد عبور کرده و به دستگاه‌های همراه مثل تلفن همراه منتقل می‌شود. این اطلاعات دریافتی همانند ایمیل‌ها تاریخ‌دار بوده و قابل ذخیره است از این رو افراد می‌توانند در هر زمانی به این اطلاعات دسترسی داشته باشند.

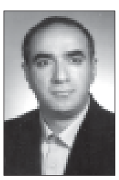
این فناوری تا دو یا سه سال دیگر در دسترس بسیاری از مردم قرار خواهد گرفت و نیز به کشورهای دیگر هم وارد خواهد شد.

آسیا ICT Asia

کنکوری‌ها سلام

۸۸۸۹۷۸۹۴ — ۰۹۱۲۱۲۵۶۲۳۹ کروبی

A.s.i.a - K.o.n.k.o.r - A.s.i.a - K.o.n.k.o.r «تحت نظارت استاد کروبی، مدرس باسابقه شیمی» A.s.i.a - K.o.n.k.o.r - A.s.i.a - K.o.n.k.o.r



مدرس: آقای دکتر کروبی

اصول صحیح مطالعه؟

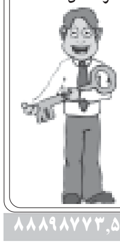
برنامه ریزی و هدایت تحصیلی

اصول صحیح تست زدن

برنامه ریزی فرد به فرد یا گروهی

مختص موسسات و مدارس و آموزشگاه‌ها

اگر فقط بخواهید کلید طلایی موفقیت در دستان شماست



شیمی

۳۷. ص ۴۵ (بیشتر بدانید) Kc برای تشکیل یک مول NO از عناصر سازنده‌اش در دمای ۲۷ در حدود 10^{-15} است. باوجود این، در دمای ۲۱۲۷ ثابت تعادل این واکنش 10^{13} مرتبه بزرگتر شده به حدود ۰/۰۵ می‌رسد.

۳۸. ص ۴۶ (بیشتر بدانید) × یکی از کاربردهای مبدل‌های کاتالیزوری در خودروها افزایش سرعت تبدیل NO به N_2 و O_2 در دمایی است که گازهای خروجی موتور دارد.

۳۹. ص ۴۶× کاتالیزگرها از طریق کاهش Ea موجب افزایش سرعت واکنش‌ها می‌شوند در واقع Ea رفت و Eb برگشت را به یک اندازه کاهش می‌دهند با این کار زمان فرا رسیدن به تعادل کوتاه می‌شود بدون آنکه به ثابت تعادل تاثیری بگذارند.

۴۰. ص ۴۶× غلظت های تعادلی گازهای SO_3، O_2، SO_2 در بود یا نبود کاتالیزگر به این شرط که دما ۷۲۷ باشد یکسان است اگر چه در مجاورت کاتالیزگر تعادل سریع‌تر برقرار می‌شود.

۴۱. ص ۴۶ (حاشیه) × افزودن کاتالیزگر، ثابت سرعت واکنش رفت و برگشت را به یک نسبت تغییر می‌دهد. از این رو نسبت آنها (ثابت تعادل) تغییر نمی‌کند.

۴۲. ص ۴۶× آمونیاک، ماده پر ارزشی است که در تهیه کودهای شیمیایی، مواد منفجره و مواد شیمیایی صنعتی – تجاری بسیار کاربرد دارد.

۴۳. ص ۴۶× فریتس‌هابر، موفق شد از N_2 و H_2 آمونیاک را در مقیاس آزمایشگاهی تولید کند.

۴۴. ص ۴۷× یکی از ویژگی‌های اصلی، فرآیند هابر، خارج کردن NH_3 از محیط واکنش از طریق مایع کردن آمونیاک است. با این کار تعادل به سمت کامل شدن پیش می‌رود در ضمن N_2 و H_2 واکنش نکرده بازگردانی می‌شود.

۴۵. ص ۴۷ (حاشیه) × هابر به همراه کارل بوش جایزه نوبل شیمی را برای ساختن آمونیاک از واکنش N_2 و H_2 دریافت کرد.

۴۶. ص ۴۷ (جدول ۳) به واسطه‌این جدول.

دما (C)	K $(mol^{-2}.L^{2})$	درصد مولی NH_3 در مخلوط تعادلی: 10atm	100atm	1000atm
۲۰۹	۶۵۰	۵۱	۸۲	۹۸
۴۶۷	۰/۵	۴	۲۵	۸۰
۷۵۸	۰/۰۱۴	۰/۵	۵	۱۳

نکته ۱) هر چه دما ← بالاتر ← K کوچکتر ← درصد مولی NH_3 در مخلوط تعادلی ← کمتر.

نکته ۲) هر چه دما ← کمتر ← K بیشتر ← درصد مولی NH_3 در مخلوط تعادلی ← بیشتر

واکنش‌های مهم

تعادل همگن. کاتالیزور ناهمگن.

$$1*\ 2SO_2 + O_2 \underset{}{\overset{PT,V_2O_5}{\rightleftharpoons}} 2SO_3$$

تعادل ناهمگن (سه فازی).

$$2*\ CaCO_{3(s)} \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$$

تعادل ناهمگن

$$3*\ NH_4HS(s) \rightleftharpoons NH_3(g) + H_2S(g)$$

تعادل ناهمگن

$$4*\ H_2S(g) + I_2(s) \rightleftharpoons 2HI(g) + S(s)$$

تعادل همگن

$$5*\ CO(g) + H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g) + H_2(g)$$

تعادل همگن

$$6*\ CH_3-COOH(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons CH_3-COO^-(aq) + H_3O^+(aq)$$

تعادل همگن کاتالیزور ناهمگن به نام روش هابر معروف است.

$$7*\ N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(q)$$

$$8*\ PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$$

$$9*\ H_2(g) + Br_2(g) \rightleftharpoons 2HBr(g)$$

$$10*\ 2NO(g) \rightleftharpoons N_2(g) + O_2(g)$$

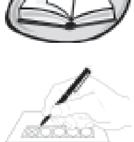
$$11*\ I_2(g) + Br_2(q) \rightleftharpoons 2IBr(g)$$

واکنش گرماگیر $\Delta H > 0$ است.

$$12*\ 2N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$$

$$13*\ CO(H_2O)_6^{2+}(aq)\ \text{صورتی} + 4Cl^-(aq) \rightleftharpoons CoCl_4^{2-}(aq)\ \text{آبی رنگ} + 6H_2O(l)$$

با کی بخونم؟
چی بخونم؟
کجا بخونم؟
چطور بخونم؟
چه کتابی بخرم؟
چه رشته‌ای بزنم؟
جواب شما در روزنامه آسیا
با آسیا تماس بگیر بهت می‌گم
(مشاوره تلفنی) ۸۸۸۹۷۸۹۴



آگهی‌ها ۸۸۸۹۸۷۷۳,۵ گروه شرکت‌های داتک سرویس ADSL ماهانه ۱۶۹۰۰ تومان تلفن: ۸۸۷۳۸۸۴۴ گروه شرکت‌های داتک آگهی‌ها ۸۸۸۹۸۷۷۳,۵