

اهداف درس

- آشنایی با مراحل تولید کاغذ از چوب
- آشنایی با برخی مواد شیمیایی در تولید کاغذ

تاریخچه ساخت کاغذ

اولین بار مصریان از گیاه پاپیروس کاغذ درست کردند نام کاغذ (Paper) از نام این گیاه گرفته شده است. سپس چینی‌ها از درختان، کاغذ درست کردند و حدود ۷۰۰ سال پس از میلاد مسیح، مسلمانان در سرزمینی به نام سمرقند به دانش ساخت کاغذ دست یافتند. ماده‌ای اصلی و خام مورد نیاز ساخت کاغذ، چوب است؛ هرچند کاغذ را می‌توان از نیشکر، ساقه‌ی کتان، شاهدانه و پنبه هم تهیه کرد. چوب بیشتر شامل سلولز و لینگین است. (لینگین ماده‌ای سخت و چسبنده است که الیاف سلولز را بهم می‌چسباند و رنگ زرد کاغذ تهیه شده از چوب به دلیل وجود این ماده است). درختان کاج (برگ سوزنی) برای کاغذسازی مناسب‌ترند؛ زیرا الیاف چوب آنها بلندتر است. از میان اجزای تشکیل دهنده‌ی درخت، فقط ساقه و تنہی محکم و شاخه‌های چوبی درختان تنومند برای تهیه کاغذ مناسب هستند.

در فرآیند کاغذسازی، چوب که یک ماده‌ی طبیعی است به کاغذ که یک ماده‌ی مصنوعی است، تبدیل می‌شود. معایب و مزایای برخی از روش‌های ثبت و نگهداری اطلاعات که در گذشته از آنها استفاده می‌شد، در جدول زیر بررسی می‌کنیم:

| | | |
|---|--|-----------------------|
| روش‌های ثبت و نگهداری اطلاعات | معایب روش‌های قدیمی | روش‌های روش‌های قدیمی |
| ثبت و نگهداری اطلاعات | ثبت و نگهداری اطلاعات | مریبوط به گذشتگان ما |
| قطع نکردن درختان برای تولید کاغذ | کم بودن فضای پرهزینه بودن | نقاشی روی دیوار غار |
| وقت‌گیر بودن، احتیاج به تخصص، حفظ گیاهان برای فتوستن و تولید اکسیژن هوا | مشکل بودن انتقال به مکان‌های دیگر مواد اولیه در دسترس هستند. | نوشتن روی چوب |
| عدم تماسن قابلیت تکثیر و ... | ... | نوشتن روی چرم |
| | | نوشتن روی سنگ |

مواد طبیعی و مواد مصنوعی

به هر ماده‌ای که در طبیعت به همان شکلی یافت شود که اکنون در حال استفاده است، ماده‌ی طبیعی می‌گویند. این مواد بدون آنکه تغییر زیادی در آنها ایجاد شود، استفاده می‌شوند؛ مانند اکسیژن، نیتروژن، نفت خام، ماسه، نی به کار رفته در حصیر، فلز طلا و ... مواد مصنوعی موادی هستند که انسان آنها را از مواد موجود در طبیعت می‌سازد و ساخته‌ی دست بشر هستند. این مواد به شکلی که استفاده می‌گردند در طبیعت یافت نمی‌شوند، مانند: فلز آهن، آلومینیم، پلاستیک، مداد، شمع، شیشه‌ی داروهای شیمیایی، لاستیک، پارچه، کاغذ و مداد و ...

نکته: طلا یک عنصر و ماده‌ی طبیعی است اما طایی که در طلا فروشی‌ها به فروش می‌رسد یک آلیاژ و ماده‌ای مصنوعی است.

مراحل تبدیل چوب به کاغذ

- بریدن درخت
 - حمل چوب (الوار) به کارخانه
 - جدا کردن پوست تنہی درختان
 - تبدیل چوب به تکه‌های ریز چوب (چیپس چوب)
 - تبدیل چیپس چوب به خمیر واژبین بردن رنگ آن (مخلوط کردن چیپس چوب با آب و تولید خمیر - اضافه کردن محلول‌های سفید‌کننده)
 - خشک کردن خمیر و تهیه کاغذ (عبور از غلتک‌های آهنج برای گرفتن آب کاغذ و نازک و صاف کردن آن)
- نکته: در مراحل تهیه کاغذ و دو نوع تغییر (تغییر شیمیایی و تغییر فیزیکی) انجام می‌شود. در مراحل تهیه کاغذ، تنها تغییر شیمیایی مرحله‌ی پنجم روی می‌دهد که نوع ذرات ماده تغییر می‌کند ولی در باقی مراحل، تغییرات فیزیکی هستند.

پکی از مراحل تبدیل درخت به کاغذ از بین بردن رنگ زرد چوب است، برای بی رنگ کردن چوب می توان از آب اکسیژنه استفاده کرد. آزمایش در یک بشر حدوداً ۱۰۰ میلی لیتر آب می ریزیم و ۵ یا ۶ دانه بلور پتاسیم پرمونگنات و یک فاشق چای خواری سرکه به آن اضافه می کنیم. سپس ۶ تا ۸ میلی لیتر آب اکسیژنه را به آرامی داخل بشر می ریزیم، پتاسیم پرمونگنات بنفسخ رنگ است که در اثر نemas با ماده رنگبر (آب اکسیژنه) در محیط اسیدی (سرکه) رنگ آن صورتی خواهد شد.

نوجه کنید که آب اکسیژنه نمی تواند رنگ همه مواد را از بین ببرد و در محیط اسیدی خاصیت رنگبری آب اکسیژنه بیشتر می شود. گاز کلر و آب ژاول (مایع سفید کننده) نیز مانند آب اکسیژنه، رنگبر و سفید کننده هستند.

نکته: با افزودن مواد شیمیایی مختلف به خمیر کاغذ، می توان انواع مختلفی از کاغذها را تهیه کرد.

ماده‌ی به کار رفته در تهیه کاغذ

عملت استفاده

رنگ

تولید کاغذ رنگی

پلاستیک

تولید کاغذ ضد آب مثل لیوان‌ها و کاغذ گلاسه

کلر

سفید کردن خمیر کاغذ

نشاسته

افزایش استحکام کاغذ، صاف کننده سطح کاغذ و کاهش جذب آب

گچ

مات کننده و پرکننده فضای بین کاغذ و افزایش جذب جوهر در سطح کاغذ

رزین

تولید کاغذ با سطح صاف تر

خاک رس چینی (کائولن)

برای نرمی و جذب جوهر توسط کاغذ

آشنایی با برخی مواد شیمیایی

۱- آب اکسیژنه (هیدروژن پراکسید): مایعی با فرمول شیمیایی H_2O_2 که برای سفید کردن چوب، خمیر کاغذ، الیاف پارچه،

نخ، ابریشم، پشم، مو و الیاف مصنوعی مانند نایلون (پلی استر) استفاده می شود. این ماده همچنین می تواند با مواد شیمیایی دیگر واکنش نشان داده و رنگ آنها را تغییر دهد و یا از بین ببرد. آب اکسیژنه در محیط سرد و تاریک نگهداری می شود تا تجزیه تشود آب اکسیژنه در اثر گرما و نور به آب و اکسیژن تجزیه می شود. تماس آب اکسیژنه با پوست، باعث آسیب و سوزش پوست می شود.

۲- کلر: گاز کلر یک نافلز بارنگ زرد متمایل به سبز است. سنگینی این گاز از هوا بیشتر بوده و همچنین بسیار سمی است و تواتایی ازین بردن میکروب‌ها را دارد؛ به همین دلیل از این گاز برای ضد عفونی کردن و گندزدایی استفاده می شود و خاصیت رنگبری و سفید کنندگی نیز دارد.

۳- پتاسیم پرمونگنات: یک جامد بنفس رنگ است که در اثر واکنش با آب اکسیژنه در محیط اسیدی ابتدا صورتی و سپس بی رنگ می شود.

۴- آب ژاول (مایع سفید کننده): رایج‌ترین ماده‌ای که در منازل به عنوان سفید کننده به کار می‌رود و مانند آب اکسیژنه، رنگبری می‌کند. آب ژاول را نباید در فضای بسته استفاده کرد، زیرا گازهای حاصل از آن باعث مسمومیت یا آسیب به دستگاه تنفس می شود

(ماده‌ی اصلی تشکیل دهنده آب ژاول، هیپوکلریت سدیم است).

از مخلوط کردن آب ژاول با جوهر نمک، گاز کلر آزاد می شود.

امهم ترین مشکل در قطع درختان برای تولید کاغذ

برای تهیه ۲۰۰ جلد کتاب یا دفتر ۵۰۰ برگی به طور تقریبی باید ۳ اصله درخت قطع شود.

قطع بیش از حد درختان جنگل به چرخه تولید اکسیژن توسط درختان و مصرف کربن دی اکسید توسط آنها آسیب می زند، زیرا درختان اکسیژن که ماده‌ی حیاتی برای زندگی همه موجودات است، تولید و کربن دی اکسید را مصرف می‌کنند. با قطع شدن

درختان و مصرف نشدن کربن دی اکسید اضافی در هوا، دمای کره زمین افزایش خواهد یافت.

راههای برای حلول مهندسی است و طبیعت و کاهش ناچاری از این روش را در خود



1- بازیافت

2- استفاده از گافل (صرفه‌جویی)

3- استفاده از گامبیولر و کتاب الکترونیکی

۴- کاشت درخت در مناطق وسیع به منظور تهیه گافل

بازیافت و فواید آن

به تغییر شکل مواد و عمل آوردن موادی که قبل از آنها استفاده شده است پதخونی که دستوره قليل استفاده باشد بازیافت هم گفته

برخی از فواید بازیافت عبارت اند از:

۱- حفظ محیط‌زیست

۲- صرفه‌جویی در مصرف مواد طبیعی و خام

۳- کم شدن هزینه‌ها

نکته: مقاومت کیسه‌های نایلونی تهیه شده از بازیافت از کیسه‌های نایلونی تهیه شده از مواد اصلی کمتر است. پتانسیل کیسه‌های نایلونی تهیه شده از مواد بازیافتی را ضخیم‌تر تهیه می‌کند.

مراحل بازیافت کاغذ در منزل

۱- جمع‌آوری و خرد کردن کاغذهای باطله

۲- مخلوط کردن آب با کاغذها و تولید خمیر

۳- صاف کردن مخلوط با الک (صفی)

۴- مخلوط خمیر کاغذ با یک لیوان آب‌ژاول (رنگبر)

۵- الک کردن دوباره و شستشو با آب (برای تهیه کاغذ رنگی و مقاوم، می‌توانیم رنگ و پودر تئاسه به خمیر کاشت اضافه کنیم)

۶- پهن کردن و خشک کردن لایه‌ی نازک خمیر در مقابل آفتاب

برخی مشکلات در بازیافت کاغذ

۱- مقاومت کاغذ بازیافتی کمتر از کاغذ تهیه شده از چوب است و کیفیت پایین‌تری هم دارد.

۲- کاغذهای آغشته به مواد غذایی و مواد شیمیایی، دستمال‌های کاغذی، کاغذهای کاربن‌دار، کاغذهای روغنی، کاغذهایی که به مواد نفتی آغشته‌اند، کاغذهایی با پوشش پلاستیکی مثل لیوان کاغذی، عکس و ... را نمی‌توان بازیافت کرد.

Biamoz.com | بیاموز

بزرگترین مرجع آموزشی و نمونه سوالات درسی تمامی مقاطع

شامل انواع | نمونه سوالات | فصل به فصل | پایان ترم | جزوه |
ویدئوهای آموزشی | گام به گام | طرح درس | طرح جابر | و ...

اینستاگرام

گروه تلگرام

کanal تلگرام

برای ورود به هر پایه در سایت ما روی اسم آن کلیک کنید

دبستان

ششم

پنجم

چهارم

سوم

دوم

اول

متوسطه اول

نهم

هشتم

هفتم

متوسطه دوم

دوازدهم

یازدهم

دهم