

گزارش کار خالص سازی مواد به روشن تصحیح و اندازه گیری نقطه ذوب آن

نویسندهان : میلاد باقری، احمد احمدی، فرزین شهرابی

تاریخ انجام آزمایش: یکشنبه 26/8/93 (10\_12)

تاریخ تمولیل گزارش کار: یکشنبه 2/9/93 (10\_12)

استاد راهنمای: فائزه علیمحمدزاده

دانشگاه گلستان دانشکده علوم پایه (رشته زیست شناسی)

**مقدمه:**

**تصعید:**

(وش تصعید را می‌توان به جای تبلور برای تخلیص بعضی از جامدات به کار برد. در این (وش از اختلاف فشار بخار اجسام جامد استفاده می‌شود و این عمل از جهتی به تقطیر ساده شباهت دارد. نمونه ناھالص در درجه حرارتی پایین تر از نقطه ذوب آن گره می‌شود و مستقیماً از حالت جامد به صورت بخار در می‌آید و بعد بخار حاصل فوراً در سطح سردی به حالت جامد مترکم می‌شود (متبلور می‌شود). این دو مرحله بدون مداخله حالت مایع صورت می‌گیرد.

به طور کلی (وش تصعید افتراض به موادی دارد که تقریباً قطبی نیستند و ساختمان نسبتاً متقاضی دارند. در چنین شرایطی نیروی بین بلورها کمتر و فشار بخار زیادتر است فشار بخار یک جامد و فرایند تصعید :

مولکولها در یک بلور، حول محور خود در شبکه نوسان می‌کنند. توزیع انرژی جنبشی بین این مولکولها نظیر توزیع انرژی جنبشی بین مولکولهای مایع و گاز است. در یک بلور، انرژی از مولکول به مولکول دیگر منتقل می‌شود و از این‌رو انرژی هیچ مولکولی ثابت نیست. مولکولهای پرانرژی در سطح بلور می‌توانند بر نیروهای جاذبه بلور غلبه کرده، به فاز بخار بگریزند. تغییر پذیری آسان این مواد از سطح جامد را محلول ضعیف بودن نیروهای بین مولکولی می‌دانند.

اگر بلوار در یک ظرف سربسته باشد، سرانجام حالت تعادلی برقرار می‌شود که در آن حالت، سرعت جدا شدن مولکولها از جامد با سرعت بازگشت مولکولهای بخار به بلوار برابری می‌کند. در این حالت فشاری که مولکولهای جامد به دیواره ظرف وارد می‌کند (ا فشار بخار)

جامد می‌گویند

گرچه فشار بخار برفی از جامدات، بسیار کم است، ولی هر جامدی دارای فشار بخار است. مقدار فشار بخار با قدرت نیروهای جاذبه نسبت عکس دارد. به همین علت، فشار بخار بلورهای یونی بسیار کم است.

توانایی مولکولها برای غلبه بر نیروهای جاذبه بین مولکولی به انرژی جنبشی آنها بستگی دارد. از اینرو، فشار بخار جامدات با افزایش دما زیاد می‌شود.

به همین دلیل، بعضی ترکیبات جامد بدون اینکه از فاز مایع عبور کنند به آسانی و مستقیماً به بخار تبدیل می‌شوند. این فرایند، تصحیح نامیده می‌شود. چون بخار را می‌توان دوباره جامد کرد از این تبدیل می‌توان به عنوان (وشی برای تفليص مواد استفاده کرد.. تصحیح خاصیتی است که معمولاً در مواد نسبتاً غیر قطبی با ساختمان بسیار متقاض دیده می‌شود. در چنین شرایطی نیروی جاذبه بین بلورهای کمتر و نقطه ذوب و فشار بخار بالا است.

## مواد و وسایل لازم: قیف، کاغذ صافی، شیشه ساعت، چراغ بونزن

شرح آزمایش:

تصحید بنزوهیک اسید:

ساده ترین وسیله برای تصحید، یک شیشه ساعت (پیرکس) است. مقداری از بنزوهیک اسید را در وسط شیشه ساعت می‌ریزیم و روی آن را با یک کاغذ صافی هم قطر با شیشه ساعت، که در وسط آن پندین سوراخ کوچکی ایجاد کرده ایم می‌پوشانیم و یک قیف را به طور واژگون (روی کاغذ قرار می‌دهیم. انتهای قیف را با دستمال کاغذی مسدود می‌کنیم سپس شیشه ساعت را به ملایمت گرم می‌کنیم. با استفاده از چراغ بونزن).

پس از مدتی دراثر گرما بنزوهیک اسید تصحید شده و بخارهای آن از قیف بالا می‌رود ولی چون دهانه آن مسدود است مولکولهای گازی شکل با از دست دادن گرما به جامد تبدیل شده و بلورهایی (روی کاغذ واقع در دیواره قیف تشکیل می‌دهند.

بعد از مدتی قیف را بر گردانده و مشاهده می‌شود که بلورهای زیبایی درون قیف جمع شده است. سپس آن را درون یک شیشه ساعت تمیز میریزیم و با مز شیشه ای خوب می‌ساییم تا به صورت پودر سفید رنگ در بیاید و ادامه کار را همانند اندازه گیری نقطه ذوب عمل می‌گنیم.

## تذکر ۱:

سعی کنید شعله ای که در زیر سه پایه قرار داده اید ملایم باشد تا بنزوهیک اسید نافالص جامد بدون گذشتن از حالت مایع به بخار (گاز) تبدیل شود اگر شعله زیاد باشد احتمال دارد بنزوهیک اسید نافالص به حالت مایع درآید که در این صورت آزمایش شما اشتباه است.

## تذکر ۲:

بنزوهیک اسید یک ماده ی سمی است، پس در هنگام انجام آزمایش هتماً از ماسک استفاده کنید مخصوصاً زمانی که آزمایش پایان می‌پذیرد و شما شعله را خاموش می‌کنید و تماس ببنزوهیک اسید به صورت گاز درآمده و هنوز به طور کامل تشکیل بلور نداده، مواظب باشید که قیف آزمایشگاهی را برندارید و بگذارید مدّتی بماند تا از گزند بفارات سمی بنزوهیک اسید در امان باشید.

## نتیجه گیری:

از این آزمایش نتیجه می‌گیریم که بلورهای بدست آمده درفالص سازی به (وش تصحیح به دلیل نبود دقّت کار در آزمایشگاه، را نمی‌توان به طور دقیق وزن کرد. اما می‌توان از آنها برای بدست آوردن دمای ذوب و جوش بنزوهیک اسید استفاده کرد.