

دانلودپاورپوینت آزمایشگاه شیمی آلی

جهت مشاهده [دانلودپاورپوینت آزمایشگاه شیمی آلی](#) به پایین همین صفحه مراجعه نمایید

تعداد صفحات : 152 صفحه

برای دریافت اینجا کلیک کنید

فرمت WORD قابل ویرایش



لطفا به نکات زیر در هنگام خرید دانلودپاورپوینت آزمایشگاه شیمی آلی توجه فرمایید.

1- در این مطلب، متن اسلاید های اولیه دانلودپاورپوینت آزمایشگاه شیمی آلی قرار داده شده است 2- به علت اینکه امکان درج تصاویر استفاده شده در پاورپوینت وجود ندارد، در صورتی که مایل به دریافت تصاویری از آن قبل از خرید هستید، می توانید با پشتیبانی تماس حاصل فرمایید 3- پس از پرداخت هزینه ، حداکثر طی 12 ساعت پاورپوینت خرید شده ، به ادرس ایمیل شما ارسال خواهد شد 4- در صورت مشاهده بهم ریختگی احتمالی در متون زیر ، دلیل آن کپی کردن این مطالب از داخل اسلاید ها میباشد و در فایل اصلی این پاورپوینت، به هیچ وجه بهم ریختگی وجود ندارد 5- در صورتی که اسلاید ها داری جدول و یا عکس باشند در متون زیر قرار نخواهند گرفت

اسلاید ۱ :

تعیین دمای ذوب:

n در اثر جذب انرژی، آرایش منظم ذرات در یک ترکیب جامد و بلوری به آرایش نامنظم (حالت مایع) تبدیل می شود. این عمل را ذوب می گویند.

اسلاید ۲ :

n پدیده ذوب وقتی روی می دهد که انرژی گرمایی بر نیروهای بین ملکولی که ذرات را در حالت جامد نگه می دارند فایق آید.

n نقطه ذوب یک ترکیب دمایی است که در آن، جسم به صورت مایع در می آید.

اسلايد ۳ :

n در اين دما فشار بخار مايع و فشار بخار جامد برابرند و دو فاز مايع و جامد در حال تعادل هستند.
n دماي ذوب يك جسم خالص در طول عمل ذوب ثابت مي ماند.

اسلايد ۴ :

n به عبارت ديگر، اگر به مخلوط مايع و جامد يك جسم خالص گرما بدهيم، تا وقتي كه تمام جامد به مايع تبديل نشود، دماي جسم بالا نمي رود.
n و چنانچه گرم کردن متوقف شود، تا زماني كه تمامي مخلوط جامد نشده است، دما پائين نمي رود.

n

اسلايد ۵ :

n برخي از جامدات آلي در دماي ذوب شدن يا پيش از آن بر اثر گرما تجزيه مي شوند.
n در اين صورت مي توان به جاي نقطه ذوب دماي تجزيه را به عنوان يك خاصيت فيزيكي مورد استفاده قرار داد.
n بعضي از مواد فشار بخار بالايي دارند، به طوري كه در نقطه ذوب خود يا پيش از آن تصعيد مي شوند.

اسلايد ۶ :

n در اين گونه موارد تعيين نقطه ذوب در لوله در بسته انجام می شود.
n بعضی مواد قبل از ذوب شدن حلال تبلور خود را از دست می دهند (عرق می کنند) در اين حالت اولين قطره مايع دیده شده نقطه ذوب واقعي است.

n

اسلايد ۷ :

تعيين دمای ذوب:

n دمای ذوب را عمدتاً به دو طريق زير تعيين ميکنند:

n1- لوله تيل

n2- دستگاههاي اندازه گيري دقيق ميكروسكوپي

اسلايد ۸ :

۱- لوله تیل:

n وسیله ساده ای است که به سهولت قابل دسترسی است.

n لوله تیل به نحوی طراحی شده است که وقتی در آن روغن می ریزیم و لوله را گرم می کنیم، در آن تبادل گرمایی صورت می گیرد.

اسلاید ۹ :

n به نحوی که توزیع دما در سراسر روغن داخل لوله یکنواخت می شود.

n چنانچه لوله تیل در دسترس نباشد از یک بشر کوچک ۵۰ یا ۱۰۰ میلی لیتری می توان به عنوان حمام استفاده کرد.

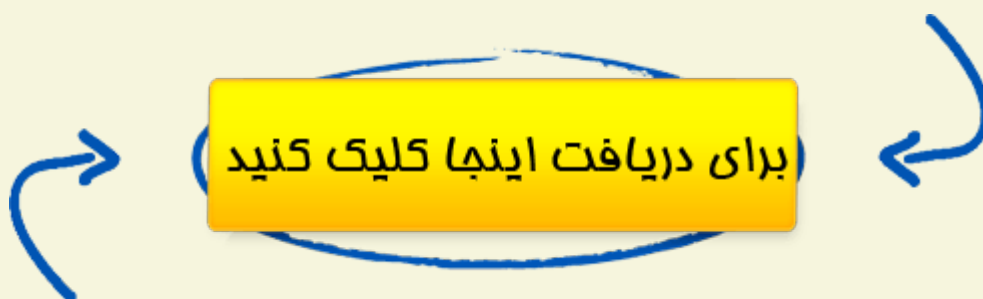
n

اسلاید ۱۰ :

آماده کردن نمونه:

n مقدار کمی از ترکیب جامد را در هاون بسایید و به صورت پودر نرمی در آورید.

n یک لوله موئین به طول حدود ۱۰ سانتیمتر بردارید و یک انتهای آن را با استفاده از شعله مسدود کنید.



مقالات مرتبط

- [دانلود پاورپونت آنکاری](#)
- [دانلود پاورپونت MIS چیست](#)
- [دانلود پاورپونت HPLC کروماتوگرافی مانع یا کارایی بالا](#)

از این سایت ها نیز دیدن نمایید

- [ترنس لاین ، مرجع مقالات تخصصی فارسی ایران](#)
- [گت پیر ، منبع مقالات انگلیسی و فارسی](#)
- [دانش رسان ، بیش از 1.5 میلیون مقاله فارسی](#)