

تعداد سوالات: ستونی: ۲۶ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: ستونی: ۴۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

کد سری سوال: یک (۱)

امام علی^(۴): برتری مردم به یکدیگر، به دانشها و خردهاست؛ نه به ثروت‌ها و تبارها.

۱. کدام پلیمر‌ها از انجام واکنش شیمیایی بر روی پلیمر دیگر بدبست می‌آید؟

- الف: پلیمر سنتزی ب: پلیمر طبیعی ج: پلیمر مصنوعی د: پلیمر معدنی

۲. گرافیت جزء کدام طبقه از پلیمرها است؟

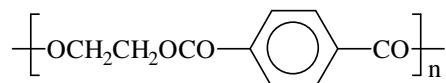
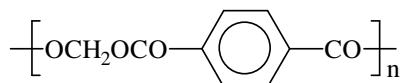
- الف: خطی ب: صفحه‌ای ج: شبکه‌ای د: سه بعدی

۳. کدام پلیمر در اثر نیروی خارجی تغییر شکل پیدا می‌کند و بعد از حذف نیرو تغییر شکل از بین می‌رود؟

- الف: الاستومر ب: ترمoplastیک ج: ترموپلاست د: ترموموست

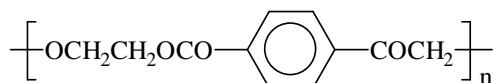
۴. کدام پلیمر زیر پلی (اتیل ترفتالات) نام دارد؟

الف:



د:

ج:



۵. سیندیوتاکتیک چه نوع آرایشی دارد؟

- الف: هم آرایش ب: بی آرایش ج: تک آرایش د: راسمیک

۶. جرم ملکولی متوسطی که بوسیله اسموزسنجی اندازه گرفته می‌شود چه نامیده می‌شود؟

- الف: جرم ملکولی متوسط عددی ب: جرم ملکولی متوسط ویسکوزیمتری

- ج: جرم ملکولی متوسط وزنی د: جرم ملکولی متوسط مولی

تعداد سوالات: سنتی: ۲۶ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: سنتی: ۴۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

کد سری سوال: یک (۱)

۷. زمانی که گاز بوسیله دسته شعاعی از نور طبیعی روشن شود بخشی از انرژی نورانی در تمام جهات پراکنده می شود این پدیده را چه می نامند؟

د: اینشتاین

ج: ریلی

ب: تیندال

الف: دبای

۸. اگر مقدار k و a در معادله مارک - هوینگ برابر $0.01 \text{ cm}^3/\text{gr}$ و $5/25$ باشد گرانزوی پلیمری با جرم ملکولی $10^8 \times 2/25$ برابر است با gr/mol

۱۵

۱۵۰۰۰۰

۱۵۰

۱۵۰۰

۹. کدام نیرو نقشی در بلور شدن پلیمرها ندارد؟

الف: نیروهای واندروالس ب: نیروهای دو قطبی ج: پیوندهای هیدروژنی د: نیروهای یونی

۱۰. چه عاملی باعث افزایش دمای ذوب پلیمر می شود؟

الف: کاهش نیروی واندروالس ب: کاهش درصد تبلور ج: افزایش درصد تبلور د: کاهش جرم ملکولی

۱۱. وقتی پلیمری را به حالت مذاب در می آوریم زنجیرها در کنار هم آزادانه حرکت می کنند این حرکات چه می نامند؟

د: ویسکوز

ج: ترانزیسیون

ب: میکروبراونی

الف: ماکروبراونی

۱۲. T_g در پلیمرها به چه صورت است؟

الف: T_g پلاستیک > T_g ترموموست > T_g الستیک

ج: T_g الستیک > T_g پلاستیک > T_g ترموموست

۱۳. از متراکم شدن اوره یا ملامین با فرم آلدئید در محیط بازی یا اسیدی چه پلیمری بدست می آید؟

د: پلی آمید

ج: پلی استر

ب: آمینوپلاست

الف: فنوپلاست

تعداد سوالات: ستون: ۲۶ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: ستون: ۴ تشریحی: ۴ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

کد سری سوال: یک (۱)

۱۴. کدام رزین در صنایع رنگ سازی مورد استفاده قرار می گیرد؟

الف: رزینهای آلکید ب: رزینهای پلی سیکلوکسان ج: رزینهای اپوکسید

۱۵. کدام یک رابطه بین میانگین درجه پلیمریزاسیون متوسط عددی و مقدار پیشرفت پلیمریزاسیون رشد را نشان می دهد؟

 $=1/(1-P) \overline{DP}_n$ د: $=1/(1-P) \overline{DP}_n$ ج: $=1-P \overline{DP}_n$ ب: $=1/(P-1) \overline{DP}_n$ الف: روزانه

۱۶. کدام نکته در مورد پلیمریزاسیون مرحله ای صحیح نیست؟

الف: واکنشهای آغاز، انتشار و اختتام اساسا در سرعت و مکانیسم یکسانند.

ب: طول زنجیر یا پیشرفت واکنش به طور پیوسته کم می شود.

ج: برای تولید یک پلیمر با \overline{DP}_n بالا واکنشهای دراز مدت و تبدیلهای بالا لازم است.

د: در دمای معمولی سرعت واکنش پایین است.

۱۷. \overline{DP}_n نایلون ۶ با توجه به این که واکنش تا ۹۹/۹٪ پیشرفت نموده چقدر است؟

الف: ۱۰۰ ب: ۰/۱ ج: ۱۰ د: ۱۰۰۰

۱۸. دی بنزوئیل پراکسید چه نوع آغازگری است؟

الف: آنیونی ب: کاتیونی ج: رادیکالی د: کاربنی

۱۹. در سیستم اکسید-احیاء Fe^{+2} با H_2O_2 Fe^{+2} چه رادیکالی بوجود می آید؟الف: OH_2 ب: OH ج: O_2H د: Fe^{+3}

۲۰. ایزوپرن توسط دی بنزیل پراکسید چند محصول ایجاد می نماید؟

الف: ۱ ب: ۲ ج: ۳ د: ۴

تعداد سوالات: ستون: ۲۶ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: ستون: ۴۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

کد سری سوال: یک (۱)

۲۱. کدام ماده به عنوان تاخیراندازه بکار می رود؟

الف: دی فنیل پیکریل ب: بنزوکینون

ج: ۱ و ۳ دی نیترو بنزن د: اجسام معدنی

۲۲. کدام ماده به عنوان آغازگر پلیمریزاسیون آنیونی عمل نمی کند؟

الف: فلزات قلیایی

ب: ترکیبات آلی فلزی ج: بازهای اصلی

د: اجسام معدنی

۲۳. مواضع کربوآنیونی واقع در انتهای زنجیر را از واکنش با چه عواملی می توان بدست آورد؟

الف: استرها و نیتریل ها ب: ایزو سیاناتها و اسید کلرید ج: هالیدهای آلی (بنزیلی) د: همه موارد

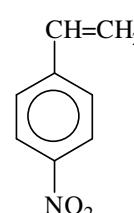
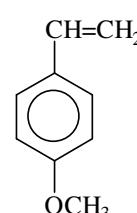
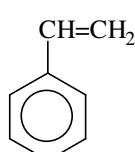
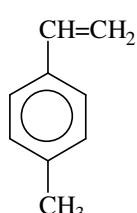
۲۴. کدام ترکیب پلیمریزاسیون کاتیونی را با سرعت بیشتری انجام می دهد؟

د:

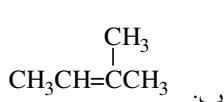
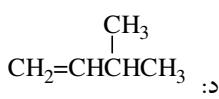
ج:

ب:

الف:



۲۵. کدام ترکیب می تواند در پلیمریزاسیون کاتیونی نوآرایی انجام دهد؟

الف: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ ج: $\text{CH}_2=\text{CCH}_2\text{CH}_3$

۲۶. در کاتالیزور زیگلر ناتا کدام عامل باعث ایجاد پلیمر با ساختمان فضایی معین می شود؟

الف: محیط هموزن ب: محیط هتروژن ج: واکنش رادیکالی د: واکنش یونی

۸۸-۸۹ نیمسال اول

استان:

٦٩

زمان آزمون: تستی: ۴. تشریحی: ۴. دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ندارد

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

رشته تحصیلی، کد درس: ششم - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

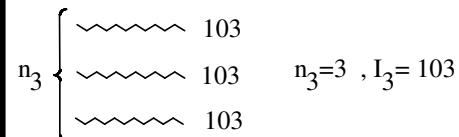
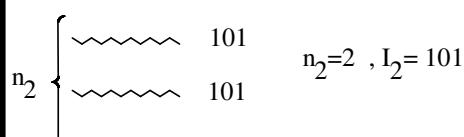
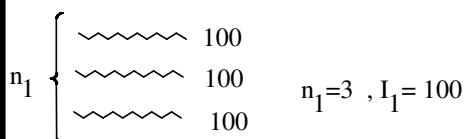
گڈ سری سوال: بک (۱)

سئوالات تشریحی:

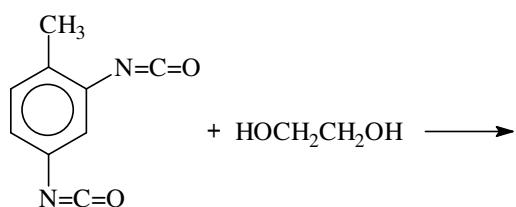
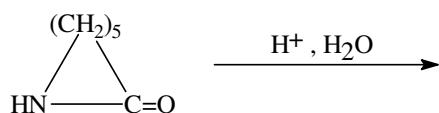
(بارم هر سوال ۱/۲۵ نمره)

۱. با توجه به اطلاعات زیر پراکندگی توزیع جرم مولکولی را حساب کنید؟

$$\mu = 50 \text{ g/mol}$$



۲. محصول واکنشهای زیر را بنویسید؟



تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۴
 زمان آزمون: تستی: ۴۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد

نام درس: مبانی شیمی پلیمر

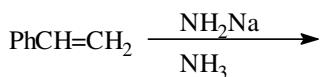
رشته تحصیلی و کد درس: شیمی - ۱۱۱۴۰۵۶

استفاده از ماشین حساب مجاز است.

کد سری سوال: یک (۱)

۳. واکنشهای انتقالی در پلیمریزاسیون رادیکالی را نام ببرید؟

۴. مکانیسم پلیمریزاسیون استیرن در محیط بازی را بنویسید؟



۵. امتیازات پلیمریزاسیون آنیونی زنده نسبت به پلیمریزاسیون رادیکالی را بنویسید؟ (پنج مورد)

۶. ساختار هموپلیمر کوبولیمر متناوب و کوبولیمر تصادفی حاصل از استیرن و آکریلونیتریل را بنویسید؟

