

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

و شته تحصیلی/ کد درس: فیتوشیمی، شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی آلی) (۱۱۱۴۰۴۷)

استفاده از ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- کدام یک از موارد زیر جزء آزمایش های شیمیایی طبقه بندی نیست؟

- ۱. امکان شناسایی یک گروه عاملی از سایر گروه ها
- ۲. تست شعله.
- ۳. امکان حذف گروه های عاملی متعدد
- ۴. تهیه مشتق

۲- حضور اکسیژن، نیتروژن یا گوگرد در یک گروه عاملی توسط حل کردن ماده در کدامیک از مواد زیر تأیید می شود.

- ۱. اسید کلرئیدریک
- ۲. بیکربنات سدیم
- ۳. اسید سولفوریک
- ۴. سود

۳- از واکنش کدام ترکیب زیر با سود در دمای بالا آمونیاک ایجاد می شود؟

- ۱. آیلین
- ۲. استونیتریل
- ۳. اتیل آمین
- ۴. نیتروبنزن

۴- ترکیبی که در آب محلول است، با واکنشگر لوکاس لایه روغنی می دهد و نتیجه تجزیه عنصری آن منفی است، مناسب ترین مشتق برای این ترکیب کدام است؟

- ۱. پیکریک اسید
- ۲. سمی کار بازید
- ۳. اورتان
- ۴. ۳، ۵-دی نیتروبنزوآت

۵- جداسازی هیدروکربن های آروماتیک از هیدروکربن های آلفاتیک در تقطیر با بخار آب با استفاده از کدام اسید امکان پذیر است؟

- ۱. اسید سولفوریک دودکننده
- ۲. اسید فسفوریک غلیظ
- ۳. اسید کلرئیدریک غلیظ
- ۴. اسید کربنیک

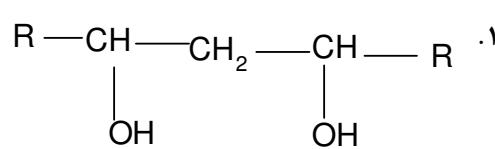
۶- وجود آب به صورت ناخالصی به همراه الكل در تهیه اورتان باعث ایجاد مشکل در اثر تولید کدام ترکیب خواهد شد؟

- ۱. هیدروکسآمیک اسید
- ۲. اوره دو استخلافی
- ۳. اورتان
- ۴. آلوقاتات ها

۷- در جداسازی به روش کروماتوگرافی برای حجم زیادی از ماده چه روشی استفاده می شود؟

- ۱. T.L.C
- ۲. کروماتوگرافی کاغذی
- ۳. کروماتوگرافی ستونی
- ۴. کروماتوگرافی گازی

۸- کدام ترکیب به تست یدوفوم باسخ منفی می دهد؟



تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

و شته تحصیلی/ گد درس: فیتوشیمی، شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی آلی) (۱۱۱۴۰۴۷)



۹- اگر برای خنثی شدن ۲/۰ گرم از یک کربوکسیلیک اسید ۴۰ میلی لیتر هیدروکسید سدیم ۱/۰ نرمال مصرف شود، معادل خنثی شدن اسید کربوکسیلیک کدام گزینه است؟

۴۰. ۴

۱۰۰. ۳

۸۰. ۲

۵۰. ۱

۱۰- کدام یک از ترکیبات زیر را میتوان با بخار آب تقطیر کرد؟  
 استرهای کربوهیدرات ها = A      آمینو اسیدها = B      هیدروکربن های آромاتیک و آلیفاتیک = C

B, A, C, D . ۴

D, A . ۳

B, C . ۲

A, B, C . ۱

۱۱- مقدار ۲/۸۴ گرم یک نمونه مجھول را در ۲۵۰ گرم d- کامفور حل نموده، انحراف دمای ذوب d- کامفور به روش RAST برابر ۵ درجه سانتی گراد می باشد، جرم مولکولی نمونه مجھول برابر است با:

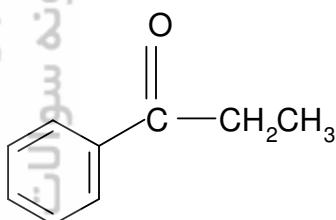
۱۲۵. ۴

۹۰. ۳

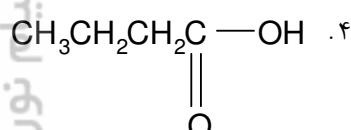
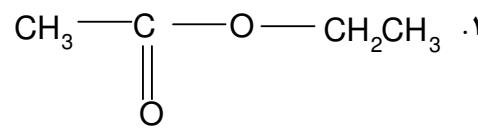
۱۱۰. ۲

۱۱۵. ۱

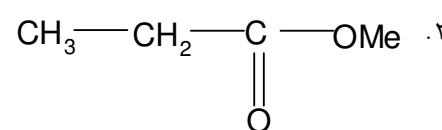
۱۲- مایعی است با بوی میوه، معادل صابونی شدن آن ۸۸ است، با هیدرازین به سهولت واکنش داده و اسید هیدرازید و اتانول تولید می شود، کدام گزینه صحیح نشانگر ساختار ترکیب مربوطه است؟



.۲



.۴



۱۳- گزینه درست را برای جدا کردن اتیل پنتانوآت و فنل انتخاب نمایید.

۱. اتر، بعد افزایش اسید کلرئیدریک ۵٪ و جداسازی دولایه NaOH و جداسازی دو لایه

۴. افزایش اتر و بعد هیدرولیز با اسید

۳. افزایش اتر و بعد هیدرولیز با سود

۱۴- از کلروپلاتینیک اسید برای تهیه مشتق کدام دسته از ترکیبات استفاده می شود؟

۲. فنول ها

۱. الکل ها

۴. آمین های نوع سوم

۳. آمین های نوع اول و دوم

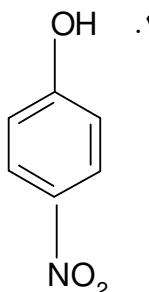
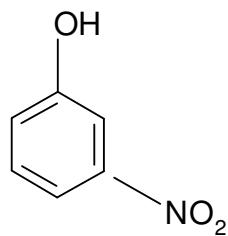
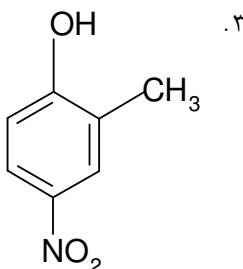
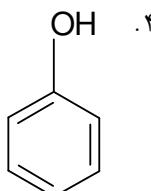
تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

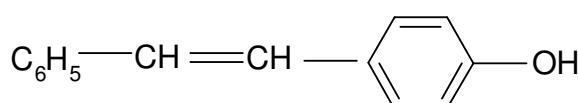
و شته تحصیلی/ گد درس: فیتوشیمی، شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی آلی) (۱۱۱۴۰۴۷)



۱۵- قدرت اسیدی کدام ترکیب بیشتر است؟



-۱۶



ترکیب

پذیری در چه حالت حل می شود؟

NaOH .۵

HCl .۵

NaHCO<sub>3</sub> .۵

.۳ اسید سولفوریک سرد و غلیظ

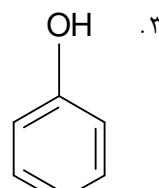
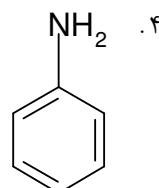
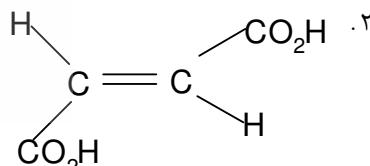
۱۷- از واکنش سیانیک اسید با الکل، کدام ترکیب به دست می آید؟

۱. آلوفاناتها  
۲. سیانوریک اسید  
۳. دیمرسیانیک اسید  
۴. مشتق ایزوسیانات

۱۸- ایجاد رنگ آزو قرمز از واکنش نمک دی آزوئیوم با B- نفتول محلول در سود مؤید حضور گروه عاملی:

۱. آمین نوع دوم  
۲. الکل نوع اول  
۳. آمین آلیفاتیک نوع اول  
۴. آمین آروماتیک نوع اول

۱۹- کدام ترکیب با محلول برم در تتراکلرید کربن واکنش نمی دهد؟



تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

و شته تحصیلی/ گد درس: فیتوشیمی، شیمی (محض)، شیمی (کاربردی)، شیمی (شیمی آلی) (۱۴۰۴۷)



۲۰- استخلاف هیدروژن آمید با گروه آلکیل سبب افزایش انحلال پذیری و کاهش دمای ذوب می شود، کدام گزینه عامل کاهش دمای ذوب ترکیبات آمیدی است؟

- ۱. افزایش جرم مولکولی
- ۲. خصلت الکترون دهنده گروه آلکیل
- ۳. از بین رفتن پیوند هیدروژنی بین مولکولی
- ۴. افزایش پیوند هیدروژنی بین مولکولی

پایگاه خبری دانشجویان پیام نور

**WWW.PNUNA.COM**

«آخرین اخبار دانشگاه پیام نور»  
«بانک نمونه سوالات پیام نور»