

سوی سوال : یک ۱

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۰

عنوان درس : جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

و شهه تخصصی / گد درس : شیمی گرایش محض، شیمی (کاربردی)، فیتوشیمی، شیمی (شیمی آلی) ۱۱۱۴۰۴۷

**۱- کدام گزینه درست است.**

۱. قدرت بازی آریل آمینها از آمینهای آلیفاتیک بیشتر است.

۱. قدرت بازی آریل آمینها از آمینهای آلیفاتیک کمتر است.

۴. قدرت بازی آمینها از کربوکسیلیک اسیدها کمتر است.

۳. قدرت بازی آمینها از الکلها کمتر است.

**۲- کدام گزینه صحیح می باشد.**

۱. استخلافهای آلکیلی روی کربن بتای استیک اسید قدرت اسیدی را کاهش می دهد.

۲. استخلافهای آلکیلی روی کربن آلفای استیک اسید قدرت اسیدی را کاهش می دهد.

۳. استخلافهای آلکیلی روی کربن آلفای استیک اسید قدرت اسیدی را افزایش می دهد.

۴. استخلافهای آلکیلی روی کربن بتای استیک اسید قدرت اسیدی را افزایش می دهد.

**۳- قدرت اسیدی بنزوئیک اسیدهای استخلاف شده در موضع .... بیشتر از ایزومرهای .... آن می باشد.**

۴. پارا - ارتو

۳. متا - پارا

۲. ارتو - پارا

۱. ارتو-متا

**۴- کدام گزینه صحیح است.**

۱. ترکیباتی که چهار کربن یا کمتر دارند و دارای اکسیژن، نیتروژن و گوگرد هستند در آب کاملا محلول میباشند.

۲. ترکیباتی که چهار کربن یا کمتر دارند و دارای اکسیژن، نیتروژن و گوگرد هستند در آب غالبا محلول میباشند.

۳. ترکیباتی که چهار کربن یا کمتر دارند و دارای اکسیژن، نیتروژن و گوگرد هستند در آب کاملا نامحلول میباشند.

۴. ترکیباتی که چهار کربن یا کمتر دارند و دارای اکسیژن، نیتروژن و گوگرد هستند در اتانول کاملا نامحلول میباشند.

**۵- ترکیباتی که در .... حل میشوند در زمرة .... هستند.**

۲. سدیم هیدروکسید- اسیدهای قوی

۱. سدیم بیکربنات- اسیدهای قوی

۴. سدیم هیدروکسید - بازهای ضعیف

۳. سدیم بیکربنات - بازهای قوی

**۶- تری نیتروفنولها جزو کدام دسته ترکیبات آلی طبقه بندی می شوند.**

۴. اسیدهای ضعیف

۳. اسیدهای قوی

۲. بازهای قوی

۱. بازهای ضعیف

**۷- کدام دسته از ترکیبات آلی جزو ترکیبات بی اثر طبقه بندی می شوند.**

۲. آلانها و فنولها

۱. آلدھیدها و کتونها

۴. آلانها و آکلیل هالیدها

۳. الکلها و اسید هالیدها

**۸- ترکیب متیل ایزوپروپیل آمین در کدام حلال محلول می باشد.**

NaCl ۵٪ . ۴

NaHCO<sub>3</sub> ۵٪ . ۳

NaOH ۵٪ . ۲

HCl ۵٪ . ۱

سوی سوال : ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۰

عنوان درس : جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

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

۹- آزمایش شناسایی هالوژن در ترکیبات آلی چه نام دارد.

۱. آزمایش بایر      ۲. آزمایش لوکاس      ۳. آزمایش بایل اشتاین      ۴. آزمایش تولنز

۱۰- آزمایش سدیم یدید در استون برای شناسایی کدام دسته ترکیبات آلی بکار می رود.

۱. آروماتیکها      ۲. آلکیل هالیدها      ۳. آمیدها      ۴. الکلها

۱۱- محلول شناسایی گروه نیترو کدام است.

۱. آمونیاک      ۲. آمونیم فروسولفات      ۳. آمونیم کلرید      ۴. آمونیم سولفید

۱۲- هیدرولیز قلیایی گروه سیانو کدام ترکیبات را تولید می نماید.

۱. کربوکسیلیک اسید و آمونیاک      ۲. سولفورنیک اسید و آمونیاک      ۳. فسفریک اسید و آمونیاک

۱۳- کدامیک از ترکیبات زیر با برم واکنش نمی دهد.

۱. اتیلن      ۲. فوماریک اسید      ۳. فنول      ۴. آنیلین

۱۴- آزمایش تولنز برای شناسایی کدامیک از ترکیبات آلی مورد استفاده قرار می گیرد.

۱. آلانها      ۲. آلدهیدها      ۳. اسید هالیدها      ۴. آمین ها

۱۵- در آزمایش بایر از کدام ترکیب معدنی استفاده می شود.

۱. KMnO<sub>4</sub>      ۲. KMnO<sub>2</sub>      ۳. MnO<sub>2</sub>      ۴. MnO<sub>3</sub>

۱۶- محلول ۲و۴-دی نیتروفنیل هیدرازین برای شناسایی چه ترکیبات آلی مورد استفاده قرار می گیرد.

۱. آلدھیدها و اسیدها      ۲. آلدھیدها و کتونها      ۳. کتونها و الکلها      ۴. کتونها و استرها

۱۷- کدام ترکیب به تست یدوفرم جواب مثبت می دهد.

۱. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH      ۲. CH<sub>3</sub>OH      ۳. CH<sub>4</sub>      ۴. CH<sub>3</sub>Br

۱۸- فنولها در واکنش با کدام ترکیب محلول رنگی تولید می نمایند.

۱. فریک کلرید      ۲. فروس کلرید      ۳. آلومینیم کلرید      ۴. پتاسیم کلرید

۱۹- واکنشگر لوکاس برای شناسایی کدام ترکیب کاربرد دارد.

۱. اتانول      ۲. اتانال      ۳. اتانوئیک اسید      ۴. اتیل آمین

سوی سوال : ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه) : تستی : ۶۰ تشریحی : ۰

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۰

عنوان درس : جداسازی و شناسایی ترکیبات آلی

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

۲۰- استرها در واکنش با هیدروکسیل آمین به کدام ترکیبات تبدیل می شوند.

۴. هیدروکسامیک اسید

۳. کربوکسیلیک اسید

۲. هیدروکسیل آمید

۱. هیدروکسید