

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: اصول تصفیه آب و پسابهای صنعتی

رشته تحصیلی/ گد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۷۸

سری سوال: یک ۱

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۸۰ تشریحی: ۰

استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است

۱- کدام یک از ویژگی های آب های سطحی نیست؟

۱. مواد آلی موجود در این آب ها در نقاط مختلف فرق می کند.
۲. املاح آن ها بیشتر از آب های زیرزمینی است.
۳. آبوده به میکروارگانیسم ها هستند.
۴. مقدار آمونیاک آن ها ممکن است زیاد باشد.

۲- کدامیک ماده با ارزش غذایی برای گیاهان بوده و باعث بهبود کیفیت خاک می شود؟

۱. منگنز ۲. منیزیم ۳. آهن ۴. پتاسیم

۳- مطلوب ترین آب برای هر صنعتی چه آبی است؟

۱. آب عاری از میکروب
۲. آب مقطر
۳. آب بدون یون
۴. آب بدون کلر

۴- کدامیک شاخص مواد معلق آب است؟

۱. TSS ۲. TDS ۳. TOC ۴. BOD

۵- کدام یون ها قلیاییت ساده آب را تشکیل می دهند؟

۱. کربنات و بی کربنات
۲. هیدروکسیل و بی کربنات
۳. کربنات، بی کربنات و هیدروکسیل
۴. کربنات، بی کربنات و هیدروکسیل

۶- اگر در نمونه آبی قلیاییت ساده برابر با نصف قلیاییت کل باشد، در این صورت غلظت بی کربنات برابر با کدامیک است؟

۱. P ۲. صفر ۳. M ۴. ۲P

۷- برای کاهش سختی موقت از کدامیک استفاده می شود؟

۱. آب آهک ۲. سودا ۳. سود ۴. آهک و سودا

۸- در صورت غنی بودن آب از نظر مواد آلی و رنگ، از کدام روش حذف آهن و منگنز استفاده می شود؟

۱. رزین های تعویض یون
۲. اکسیداسیون با کلر
۳. اسمز معکوس
۴. استفاده از پلی فسفات ها

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: اصول تصفیه آب و پسابهای صنعتی

رشته تحصیلی/ گد درس: شیمی (کاربردی) (۱۴۰۷۸)

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۸۰ تشریحی: ۰

۹- ارزان ترین روش جداسازی ذرات معلق از آب چیست؟

۲. سانتریفیوژ

۱. فیلتراسیون

۴. ته نشینی

۳. انقادسازی

۱۰- در فرایند انقادسازی هر چه کل مواد جامد محلول در آب بیشتر باشد، فرایند انعقاد چگونه صورت می‌گیرد؟

۴. دیرتر

۳. ارزان تر

۲. کامل تر

۱. مشکل تر

۱۱- ارزان ترین و متداول ترین روش حذف کلر از آب کدام است؟

۲. استفاده از هیدرازین

۱. استفاده از سولفیت سدیم

۴. استفاده از زغال فعال

۳. استفاده از سولفیت کلسیم

۱۲- دی گازاتور در شرایط ایده آل غلظت دی اکسید کربن را تا چه مقدار کاهش می‌دهد؟

ppm ۵ . ۴

ppm ۱۰ . ۳

ppm ۵۰ . ۲

ppm ۰/۱ . ۱

۱۳- برای حذف شیمیایی هیدروژن سولفوره از کدامیک استفاده می‌شود؟

۴. کلر

۳. زغال فعال

۲. هوادهی

۱. سولفیت سدیم

۱۴- فاضلاب خروجی از کدام مرحله تصفیه، شرایط لازم برای دفع به محیط زیست را دارد؟

۲. تصفیه اولیه

۱. تصفیه ثانویه

۴. بعد از کلرزنی

۳. تصفیه پیشرفته

۱۵- کدام یک از مواد زیر ضدغونی کننده نیست؟

۴. آب ژاول

۳. کلر

۲. کلرید

۱. پرکلرین

۱۶- کدام یک باعث افزایش خورندگی آب نمی‌شود؟

۲. کلرید

۱. سولفات

۴. بی کربنات

۳. اکسیژن

۱۷- در اسمز معکوس کدام غشا به شدت با کلر تخریب می‌شود؟

۴. پلی فنیل اکسید

۳. پلی سولفان باردار

۲. غشا استات سلولز

۱. غشا پلی آمیدی

۱۸- کدام یک از موارد زیر برای اسمز معکوس می‌تواند خطرناک باشد؟

۴. سدیم زیاد در آب

۳. هگزامتافسفات در آب

۲. کلر در آب

۱. TDS بالای آب

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۸۰ تشریحی: ۰

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: اصول تصفیه آب و پسابهای صنعتی
رشته تحصیلی/گد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۴۰۷۸

۱۹- تورم پذیری کدام نوع رزین تا ۱۰۰٪ است؟

- | | |
|---------------------|--------------------|
| ۲. رزین آنیونی قوی | ۱. رزین اسیدی قوی |
| ۴. رزین آنیونی ضعیف | ۳. رزین اسیدی ضعیف |

۲۰- محتمل ترین یون آب که ممکن است توسط رزین های کاتیونی هیدروژنی تعویض نشود کدام است؟

- | | | | |
|--------|-----------|---------|----------|
| ۴. آهن | ۳. سیلیکا | ۲. سدیم | ۱. کلرید |
|--------|-----------|---------|----------|

۲۱- اگر گروه یونی غیر متحرک رزین بنزیل تری متیل آمونیوم باشد، رزین را چه می نامند؟

- | | |
|---------------------|----------------------|
| ۲. رزین کاتیونی قوی | ۱. رزین کاتیونی قوی |
| ۴. رزین آنیونی ضعیف | ۳. رزین کاتیونی ضعیف |

۲۲- حجم مورد نیاز رزینی با ظرفیت L/g ۵۲ برای تصفیه آبی با دبی $200\text{m}^3/\text{h}$ چقدر است تا سختی آب را از 200ppm به صفر برساند؟ در صورتی که رزین هر ۸ ساعت یک بار احیا گردد؟

- | | | | |
|-------------------|------------------|---------------|------------------|
| ۴. $6/15$ مترمکعب | ۳. $6/4$ کیلوگرم | ۲. 4600 گرم | ۱. $4/6$ مترمکعب |
|-------------------|------------------|---------------|------------------|

۲۳- عامل تصفیه در الکترودیالیز و نقطیر به ترتیب کدامند؟

- | | |
|---------------------------------|---------------------------------|
| ۲. انرژی الکتریکی- انرژی گرمایی | ۱. انرژی الکتریکی- انرژی گرمایی |
| ۴. انرژی گرمایی- انرژی الکتریکی | ۳. انرژی گرمایی- انرژی الکتریکی |

۲۴- در کدام روش تصفیه آب، به وسائل کنترل کیفیت نیازی نیست؟

- | | | | |
|-------------------|----------|-----------------|---------------|
| ۴. رزین تعویض یون | ۳. نقطیر | ۲. الکترودیالیز | ۱. اسمز معکوس |
|-------------------|----------|-----------------|---------------|

۲۵- اقتصادی ترین روش برای تهیه آب آشامیدنی از آب های نیمه شور کدام است؟

- | | | | |
|-----------------|----------|---------------|---------------|
| ۴. الکترودیالیز | ۳. نقطیر | ۲. رزین مخلوط | ۱. اسمز معکوس |
|-----------------|----------|---------------|---------------|

۲۶- در بویلهای با فشار بالا، برای پایین نگه داشتن TDS و pH مناسب از چه ماده ای استفاده می کنند؟

- | | | | |
|---------|----------------------|----------------|----------|
| ۴. سودا | ۳. هیدروکسید آمونیوم | ۲. کربنات سدیم | ۱. فسفات |
|---------|----------------------|----------------|----------|

۲۷- برای تعیین کدام شاخص آب نیاز به دانستن فرمول شیمیایی ماده آلی می باشد؟

- | | | | |
|--------|--------|--------|--------|
| ۴. TOC | ۳. TOD | ۲. COD | ۱. BOD |
|--------|--------|--------|--------|

۲۸- کدام ترکیب در آب به صورت هم یونی و هم کلوییدی موجود است؟

- | | | | |
|-----------|-----------|-----------|----------|
| ۴. سولفات | ۳. سیلیکا | ۲. منیزیم | ۱. کلرید |
|-----------|-----------|-----------|----------|

تعداد سوالات: تستی: ۳۰ تشریحی: ۰

عنوان درس: اصول تصفیه آب و پسابهای صنعتی

رشته تحصیلی/گد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۴۰۷۸

سری سوال: ۱ یک

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۸۰ تشریحی: ۰

۲۹- روش جارتست برای ارزیابی کدامیک به کار می رود؟

- | | | |
|----------------|-------------------------|------------------|
| ۱. میزان کدورت | ۲. مقدار کلر باقی مانده | ۳. مقدار قلیاپیت |
| | ۴. نوع منعقد کنند | |

۳۰- در صنایعی که به تصفیه حجم زیادی از آب نیاز دارند، کدام نوع فیلتر مناسب است؟

- | | | |
|---------------|------------------|--------------|
| ۱. فیلتر ثقلی | ۲. فیلتر فشاری | ۳. فیلتر خلا |
| | ۴. کارتریج فیلتر | |