

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تستی: ۰۰۰۰۰ تشریحی: ۰۰۰۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی کاربردی ۱۱۱۴۰۶۷

گذ سوی سوال: یک (۱) استفاده از: .. منبع: .. مجاز است.

پیامبر اعظم (ص): روزه سپر آتش جهنم است.

۱. کدامیک از عوامل زیر جهت تولید آمونیاک به روش هابر مغاید میباشد.
الف. دمای بالا ب. فشار بالا ج. ناخالصی گاز ورودی د. افزودن بخار
۲. کدامیک از ترکیبات زیر در حذف گوگرد از مواد اولیه تولید هیدروژن کاربرد ندارد?
د. CoO م. MoO_3 ج. NiO ب. Al_2O_3
۳. جهت حذف دی‌کربنیک از محصول فرایند بازسازی با بخار کدام روش زیر به کار میرود?
الف. اکسایش با بخار آب در مجاورت کاتالیزور ب. عبور از بستر اکسید روی
ج. احیا با بخار آب در حضور کاتالیزور د. جذب شمیایی و فیزیکی در حلال
۴. کدام عنصر زیر جزء اصلی کاتالیزور نیتروژن آمونیاک است?
الف. روی ب. آهن ج. نیکل د. منزیم
۵. روش تهیه اسید نیتریک بسیار غلیظ کدام است?
الف. تقطیر ساده اسید نیتریک رقیق ب. افزودن گاز آمونیاک به اسید نیتریک رقیق
ج. واکنش اسید نیتریک با بخار در مجاورت کاتالیزور د. افزودن اکسید های نیتروژن اضافه
۶. مهمترین منبع تولید فسفر و ترکیبات آن کدام است?
الف. اسید فسفوکلرید ب. فسفات آهن ج. فسفات کلسیم د. پتتا اکسید فسف
۷. مهمترین فسفات سدیم کدام است و چه کاربردی دارد?
الف. منو سدیم فسفات در فسفات کاری ب. کاربردی دارد
ج. دی سدیم فسفات در تصفیه آب د. ترکیب فسفر سفید با اکسیژن
۸. کدامیک از روش‌های زیر جهت تولید فسفر قرمز استفاده میشود?
الف - ترکیب فسفر سفید با اکسیژن ب. احیای کلسیم فسفات با منواکسید کربن
ج. حرارت دادن فسفر سفید در کوره الکتریکی د. اسیاب کردن فسفر سفید در اسیاب گلوه ای
۹. کدام یک از موارد زیر صحیح است?
الف. $\text{SO}_2 \rightarrow \text{S} + \text{O}_2$ ب. $\text{SO}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ ج. $\text{SO}_3 + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$ د. $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
۱۰. اسید سولفوریک بیشترین مصرف را در چه صنایعی دارد?
الف. تهیه کود شمیایی ب. تهیه کاغذ ج. رنگسازی د. پلاستیک و لاستیک

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تستی: ۰۰ تشریحی: ۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد ○

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی کاربردی ۱۱۱۴۰۶۷

گذ سوی سوال: یک (۱) منبع: .. استفاده از: .. مجاز است.

۱۱. کدامیک از عناصر زیر جزو مهمترین عناصر کود های معدنی به حساب می آیند؟
 ب. فسفر، نیتروژن، پتاسیم
 د. فسفر، نیتروژن، گوگرد
 ج. نیتروژن، فسفر، سدیم
۱۲. کدامیک از موارد زیر به جهت حساسیت حرارتی نیترات آمونیوم مورد توجه قرار میگیرد?
 ب. استفاده از اسید نیتریک خالص
 د. هرسه مورد
۱۳. کدامیک از موارد زیر مهمترین کانی آلومینیوم است?
 ب. کربوپلاتیت
 ج. فلدسپات
 د. بوکسیت
۱۴. کدامیک از موارد زیر جزو کاربردهای آلمینیا ای فعال است:
 ب. تولید مواد نسوز
 د. تولید الکترو لیزی آلومینیوم
۱۵. کدامیک از ترکیبات زیر آلم است?
 ب. $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$
 د. AlCl_3
۱۶. کدام روشها برای تولید فلزکروم کاربرد دارد?
 ب. احیای شیمیایی
 ج. احیای الکتروشیمیایی اکسید کروم (VI)
۱۷. کدامیک از مواد آغازین تولید سیلیکون (پلی ارگانو سیلیکون ها) است?
 ب. پلی دی متیل سیلوکسان
 ج. سیلیس
۱۸. کدامیک از خواص روغن های سیلیکونی نیست?
 ب. کشش سطحی زیاد دارند
 د. بیو و مزه هستند
۱۹. جهت ایجاد مقاومت شیمیایی و ضریب انبساط حرارتی کمتر کدامیک از مواد زیر را به شیشه می افزایند?
 ب. اکسید آهن
 د. اکسید بور
۲۰. جزء اصلی سیمان پرتلند کدام است?
 ب. تری کلسیم سیلیکات
 ج. گچ
۲۱. کاربرد سیمان الومینیایی در کجاست?
 ب. در مواد نسوز
 ج. در محیط های قلیایی
۲۲. کدام مورد از مواد اولیه سرامیک های رسی است?
 ب. اکسید آهن
 د. میکا

استان:

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تستی: ۰۰ تشریحی: ۰۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی / گذ دوس: شیمی کاربردی ۱۱۱۴۰۶۷

گذ سوی سوال: یک (۱) استفاده از: .. منبع: .. مجاز است.

۲۳. دیر گذازهای سیلیسی از چه ماده‌ای تشکیل می‌شوند؟
 الف. فلزسپات ب. کوراندوم
 د. روتایل ج. کوارتزیت
۲۴. کدامیک جزو مواد سخت فلزی هستند؟
 الف. بوریها ب. سیلیکاتها
 د. فسفیتها ج. نیتریتها
۲۵. کدامیک از مواد از پیشنازهای پراکندگی بالای نور است؟
 الف. ضریب شکست پایین ب. حلالیت
 د. اندازه بهیته ج. نوع ترکیب شیمیایی
۲۶. کدامیک از ترکیبات زیر کاراًمد ترین معدنه سفید است؟
 الف. ZnO ب. BaSO₄ ج. ZnS

سوالات تشریحی (بارم هدسفوال ۱/۲۵ نمره)

۱. شکلواره سه مرحله تولید اسید نیتریک به روش استوالد را ترسیم نموده و فرایند های مربوطه را بنویسید.
 ۲. فرایند های تولید اسید فسفریک کوره ای را بنویسید.
 ۳. روش های تولید فسفات های حرارتی را نام برد.
 ۴. مراحل تولید سوپر فسفات را نام برد و توضیح دهید.
 ۵. مواد افزودنی مختلف به الکترولیت تولید آلومینیوم و کاربرد آن ها را ذکر کنید.
 ۶. نمودار پیشرفت کار فرایند بایر را برای تولید آلومینای هیدراته رسم نمایید.