

کارشناسی (ستنی)



استان:

((نیمسال اول ۸۹-۸۸))

تعداد سوالات: ستی: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: ستی: ۶۰ تشریحی: ۶۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی کاربردی (۱۱۱۴۰۶۷)

--

کد سری سوال: یک (۱)

مجاز است.

استفاده از:

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

۱. ماده آغازین تمامی ترکیبات نیتروژن دار تولید شده در صنعت چیست؟

- الف. اوره
ب. اسیدنیتریک
ج. آمونیاک
د. نیترات آمونیوم

۲. در فرایند تشکیل آمونیاک بر اساس روش هابر - بوش، تحت چه شرایطی بازده تشکیل آمونیاک افزایش می‌یابد؟

- الف. دمای بالا
ب. فشار پایین
ج. کاتالیزور فعال
د. الف و ب

۳. جهت تصفیه نهائی گازهای سنتز، مونوکسیدکربن و دی اکسیدکربن موجود در مخلوط گاز سنتز، چگونه حذف می‌گردد؟

- الف. اکسایش در دماهای بالا
ب. استفاده از کاتالیزورهای اکسیدآهن

ج. متان دار کردن در حضور کاتالیزورهای نیکلی
د. جذب فیزیکی توسط متانول

۴. کدامیک از موارد زیر از خواص اکسیدهای فلزی غیر قابل احیاء (تشویق کننده‌ها) به عنوان کاتالیزورهای لازم جهت سنتز آمونیاک

نمی‌باشد؟

- الف. افزایش طول عمر
ب. افزایش فعالیت
ج. پایداری حرارتی کاتالیزور
د. مقاومت در برابر اکسایش

۵. کدامیک جزء مهم‌ترین مواد شیمیایی تولید شده از آمونیاک نمی‌باشد؟

- الف. فسفات‌های آمونیوم
ب. نیترات‌های آمونیوم
ج. اوره
د. سولفات آمونیوم

۶. اسیدنیتریک بسیار غلیظ (۹۹ - ۹۸٪) چه کاربردی دارد؟

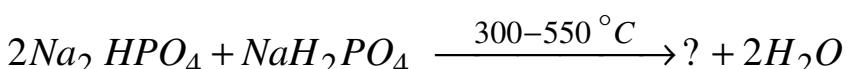
- الف. تهیه اوره
ب. تولید آمونیاک
ج. کودهای شیمیائی
د. نیترودار کردن

۷. خالص سازی اسیدفسفریک به روش تر توسط کدامیک از موارد زیر صورت نمی‌گیرد؟

- الف. تکلیس
ب. رسوب دادن یونهای مزاحم
ج. استخراج مایع - مایع

ج. تغليظ و لجن گیری

۸. محصول واکنش رو برو کدام مورد است؟



- الف. $Na_4P_2O_7$
ب. $Na_5P_3O_{10}$
ج. $Na_2H_2P_2O_7$
د. $Na_4P_2O_7$

۹. از واکنش فسفر عنصری با گوگرد مذاب در دماهای بالاتر از ۳۵۰ درجه سانتیگراد و تصفیه تقطیری کدام محصول زیر بدست می‌آید؟

- الف. سولفوریل کلرید
ب. اکسی کلرید فسفر
ج. پنتاسولفید فسفر
د. تری آلکیل فسفاتها

کارشناسی (ستنی)



استان:

((نیمسال اول ۸۹-۸۸))

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶
زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
آزمون نمره منفی دارد ○

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی کاربردی (۱۱۱۴۰۶۷)

--

مجاز است.

استفاده از:

کندسری سوال: یک (۱)

۱۰. از واکنش بین و دی آلکیل فسفیتها تهیه می گردد.

الف. اکسی کلرید فسفر - الکلها

ب. کلریدهای فسفر - الکلها

ج. اکسیدهای فسفر - فنلهای استخلافی

۱۱. در روش مجاورتی جهت تهیه SO_3 ، از چه نوع کاتالیزوری استفاده می شود؟

د. اکسید آلمینیوم

ج. اکسید کروم (III)

ب. اکسید آهن (III)

الف. اکسید وانادیم (V)

۱۲. کدام گزینه از کاربردهای اصلی $Al(OH)_3$ می باشد؟

د. تصفیه آب

ج. تولید Al_2O_3

ب. مواد شیمیائی Al

الف. تولید آلمینیای فعال

۱۳. فرمول تئوریک آلمینات سدیم کدام مورد است؟

ب. $Na AlO_2$

الف. $Na_3 AlF_6$

د. $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$

ج. $AlCl_3$

۱۴. در تهیه شیشه های اپتیکی از چه نوع شیشه هایی استفاده می شود؟

د. سربی

ج. کوارتزی

ب. سرامیکی

الف. سیلیکاتی

۱۵. کدام ترکیب به عنوان عامل زلال کننده در تولید شیشه بکار می رود؟

د. بوراکس

ج. کربنات پتاسیم

ب. کربنات سدیم

الف. سولفات سدیم

۱۶. کدام نوع سیمان از ترکیب سیمان پرتلند و آلمینات کلسیم ساخته می شود؟

د. سیمان سفید

ج. سیمان انبساطی

ب. سیمان سورل

الف. سیمان پوزولانی

۱۷. کدام یک از مواد اولیه در ساختار دیرگدازهای غنی از آلمینا نمی باشد؟

د. سیلیکاتهای آلمینیوم

ج. بوکسیت

ب. اکسید کلسیم

الف. کوراندوم

۱۸. متداول ترین روش جهت تولید کاربیدهای فلزی کدام مورد است؟

ب. روش CVD

الف. روش کوره ای

د. کربن دار کردن گازی

ج. کربن دار کردن در فاز جامد

۱۹. مهم ترین کاربید فلزی از لحاظ صنعتی کدام است؟

د. Cr_3C_2

ج. Mo_2C

ب. TiC

الف. WC

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۶
 زمان آزمون: تستی: ۶۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد ○ ندارد

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی کاربردی (۱۱۱۴۰۶۷)

--

مجاز است.

استفاده از:

کد سری سوال: یک (۱)

۲۰. کدام مورد در مورد کاربید اورانیوم صحیح نمی باشد؟

الف. سوخت در راکتورهای هسته ای

ج. اشتعال پذیری

۲۱. کدامیک از مواد اولیه در تولید رنگدانه TiO_2 نمی باشد؟

د. آپاتیت

ج. روتایل

ب. آناتاز

الف. ایلمنیت

۲۲. پایداری رنگدانه های لیتوپونها در برابر نور، در حضور کدام فلز افزایش می یابد؟

Co

Fe

Zn

الف. Cr

۲۳. کدامیک از مراحل زیر جزء مراحل تولید سفید آب روی به روش فرانسوی نمی باشد؟

ب. احیای ترکیبات اکسید روی

الف. تبخیر Zn

د. اکسایش فاز بخار با هوا و تشکیل ZnO

ج. ذوب Zn فلزی

۲۴. رنگ کدامیک از رنگدانه ها، با فرمول آن مطابقت ندارد؟

د. $\alpha - FeOOH$ ج. Fe_3O_4 سیاهب. $CoAl_2O_4$ آبیالف. Fe_2O_3 زرد

۲۵. آبی ترنیال جزء کدام دسته از رنگدانه ها می باشد؟

الف. رنگدانه های TiO_2

ب. رنگدانه های اکسید آهن

ج. رنگدانه های فروسیانات

الف. رنگدانه های TiO_2

۲۶. کدام نوع از رنگدانه ها در لوله های اشعه کاتدی و صفحه های نمایش تلویزیون مورد استفاده قرار می گیرند؟

الف. رنگدانه های فلزی

ب. رنگدانه های مغناطیسی

ج. رنگدانه های تداخلی

الف. رنگدانه های فلزی

استان:

تعداد سوالات: ستمی: ۲۶
 زمان آزمون: ستمی: ۶۰ دقیقه
 آزمون نمره منفی دارد

نام درس: شیمی صنایع معدنی

رشته تحصیلی و کد درس: شیمی کاربردی (۱۱۱۴۰۶۷)

--

کد سری سوال: یک (۱)

مجاز است.

استفاده از:

سؤالات تشریحی

* بارم هر سؤال ۱/۲۵ نمره می‌باشد.

۱. واکنشهای مربوط به تهیه اسیدنیتریک از آمونیاک را بنویسید.

۲. نحوه تهیه دی‌کرومات سدیم دواوه را بنویسید. (تنها ذکر معادلات واکنشها کافی است).

۳. جهت تهیه تری‌الکیل فسفاتها به چه دلیل استفاده از مقادیر اضافی الکل ضروری است؟



۴. از کاربردهای آلومینیمی فعال به سه مورد اشاره کنید.

۵. سه روش جهت تهیه اکسیدکروم (III) همراه با واکنشهای مربوطه بنویسید.

۶. فرایند سل-ژل در تهیه شیشه را همراه با ذکر مثال توضیح دهید.