



مجاز است.

استفاده از:

۱. کدام گزینه زیر با استفاده از نمودار پوربه قابل پیش بینی است؟

ب. سرعت واکنش الکتروشیمیایی

د. سرعت خوردگی واکنش

الف. تشخیص نوع خوردگی

ج. جهت انجام خودبخودی واکنش

۲. پوسیدگی جوشکاری در کدام یک از موارد زیر اتفاق می افتد؟

ب. فولادهای کم کربن (کمتر از ۰/۰۲٪)

الف. فولادهای کم کربن (کمتر از ۰/۰۲٪)

د. فولاد حاوی مقادیر زیادی تیتانیوم و نیوبیوم

ج. چدن خاکستری

۳. کدام مورد زیر باعث کاهش چگالی جریان حدی (iL) میشود؟

ب. افزایش دیفوزن

الف. کاهش تلاطم

د. بالا بردن درجه حرارت

ج. افزایش غلظت یونهای فلزی

۴. مقاومت در برابر خوردگی سایشی در کدام مورد بیشتر است؟

ب. سطوح فلزی شیار دار یا موج دار

الف. فلزات نرم مانند قلع و مس

د. محل تماس قطعات فلزی متحرک با مایعات سیال

ج. اضافه کردن آلومینیم به برنج

۵. مقادیر کم کدام یک از گازهای زیر سطح نقره و مس را تیره کرده و با تشکیل لایه هایی آنها را حفاظت می کند؟

الف. دی اکسید گوگرد ب. دی اکسید کربن ج. تری اکسید گوگرد د. سولفید هیدروژن

۶. کدام یک از عوامل زیر در ترک حاصل از خوردگی تحت تنش مؤثر نیست؟

ب. ساختمان فلز

الف. درجه حرارت محیط

د. تنش فشاری

ج. ترکیب فلز

۷. سرعت حفره ای شدن سرب با حضور کدام مورد زیر در خاک بیشتر میشود؟

الف. سولفات زیاد ب. سولفات کم ج. زغال سنگ د. کود

۸. "بنزو تری آزول" جزء کدام دسته از بازدارنده های خوردگی محسوب میشود؟

الف. نوع IA

ب. نوع IIA

ج. نوع IB

د. نوع IIB

۹. کدام یک از بازدارنده های زیر راندمان حفاظتی مشابهی در دماهای بالا و پایین دارد؟

ب. تیورا

الف. دی بنزیل سولفید ها

د. یدید ها

ج. آکالوئیدها-آلدئید ها

۱۰. محلول کدام یک از نمکهای زیر باعث افزایش سرعت خوردگی آهن میشود؟

ب. کربنات سدیم

الف. تترا بورات سدیم

د. نمکهای آمونیوم

ج. فسفات سدیم



مجاز است.

استفاده از:

۱۱. در حضور کدام یک از موارد زیر در آبها می‌توان از ضریب اشباع (SI) برای تعیین قدرت خورندگی آب استفاده کرد ؟
- الف. یونهای کمپلکس ساز مانند پلی فسفات
 - ب. مواد آلی یا سیلیس
 - ج. نمکهای خورندگی به مقدار زیاد
 - د. یونهای کربنات و بی کربنات
۱۲. اگر ساختمان مواد و خواص شیمیایی بازدارنده ها مشابه باشد کدام اثر مشاهده میشود ؟
- الف. تزايد
 - ب. همانندی
 - ج. تقابل
 - د. پلاریزاسیون
۱۳. مهمترین اثرات تخریبی فلزات مایع چیست ؟
- الف. انتقال جرم در اثر شب حرارتی
 - ج. دیفوژن یکنواخت
 - ب. انحلال بین دانه ای
 - د. تشکیل ترکیبات بین فلزی
۱۴. کدام گزینه در مورد خوردگی در سیستمهای مذاب درست نیست ؟
- الف. فلز توسط مذاب به یونهای خودش احیا میشود .
 - ب. فلز باید از هیدروژن خیلی نانجیب تر باشد .
 - ج. پدیده انتقال جرم و انحلال فلز همزمان اتفاق می افتد .
 - د. فلز باید بتواند در مذاب حل شود .
۱۵. سرعت سیلان در آزمایشهای خوردگی یک است که کاهی میتواند با پلاریزاسیون سرعت خوردگی را کم کند .
- الف. جزء ثابت - کاهش
 - ج. جزء ثابت - افزایش
 - ب. جزء متغیر - کاهش
 - د. جزء متغیر - افزایش
۱۶. mpy بیانگر سرعت خوردگی بر حسب کدام واحد زیر است ؟
- الف. میلی گرم در دسی متر مربع در روز
 - ب. میلی گرم در دسی متر مربع در سال
 - ج. میل در سال
 - د. میل در روز
۱۷. آهن مالیبیل چگونه تهیه میشود ؟
- الف. به کمک عملیات حرارتی در درجه حرارت‌های بالا
 - ب. به کمک عملیات حرارتی در درجه حرارت‌های پایین
 - ج. ریخته گری تبریدی در درجه حرارت‌های بالا
 - د. ریخته گری تبریدی در درجه حرارت‌های پایین
۱۸. آلیاژ دیوریون (Durion) جزء کدام یک از چدن ها است ؟
- الف. چدن خاکستری
 - ب. چدن با سیلیسیم بالا
 - ج. چدن سفید
 - د. چدن معمولی
۱۹. از کدام یک از فلزات زیر به علت نقطه ذوب پایین و سیالیت بالای آن در ریخته گری قطعات پیچیده از آن استفاده میشود ؟
- الف. قلع
 - ب. سرب
 - ج. روی
 - د. نیکل



مجاز است.

استفاده از:

۲۰. آندهای منیزیمی معمولاً تمایل به خوردگی موضعی همراه با تصاعد هیدروژن دارند و بازده جریان آنها است.

ب. زیادی - نسبتاً زیاد

الف. کمی - نسبتاً زیاد

د. زیادی - نسبتاً کم

ج. کمی - نسبتاً کم

۲۱. کدام اکسید زیر از نوع نیمه رسانای نوع P است؟

Cu₂O

CdO

ج.

TiO₂

ب.

ZnO

الف.

۲۲. کدام یک از کازهای زیر باعث احیاء اکسیدهای بین دانه‌ای و شکنندگی در مس چقرمه می‌شود؟

O₂

H₂S

ج.

H₂

ب.

CO₂

الف.

۲۳. کدام گزینه زیر در مورد خاکستر درست نیست؟

الف. ترکیب و مقدار خاکستر تولید شده به نوع ماده سوختی بستگی ندارد.

ب. خاکسترها در هنگام ذوب اکسیدهای محافظ سطح فلز را سیال کرده و در خود معلق می‌کنند.

ج. هیچ روش مشخصی برای بالا بردن مقاومت آلیاژها در برابر حمله خاکسترها وجود ندارد.

د. عمل خوردگی توسط خاکستر شدیداً به دما بستگی دارد.

۲۴. کدام یک از عبارات زیر در مورد چگالی جریان تبادلی درست نیست؟

الف. به زبری و ناصافی سطح بستگی دارد.

ب. ناخالصیها از جمله سرب و آرسنیک مقدار آن را کم می‌کند.

ج. عبارت است از مقدار جریان در واحد سطح کل هندسی الکترود

د. مقدار آن برای تصاعد هیدروژن از سطح پلاتین پلاتینیزه شده در مقایسه با پلاتین نرم کمتر است.

۲۵. کدام نوع خوردگی باعث به وجود آمدن ترک و شکاف در لوله‌های برنجی می‌شود؟

ب. خوردگی تیغه‌ای

الف. زدایش موضعی

د. زدایش یکنواخت

ج. پوسیدگی جوشکاری

۲۶. محیط و فرانس "تنش - سیکل" بر روی کدام نوع خوردگی اثر شدیدی دارد؟

ب. خوردگی خستگی

الف. خوردگی سایشی

د. خوردگی در آب

ج. خوردگی اتمسفری



دانشگاه پیام نور

مرکز آزمون و سنجش

تعداد سوالات: تست: ۲۶ تشرییع: ۶

نام درس: خوردگی فلزات

رشته تحصیلی / کد درس: شیمی کاربردی ۱۱۱۴۰۶۲

کارشناسی

حضرت علی(ع): ارزش هر کس به میزان دانایی و تخصص اوست.

کد سری سؤال: یک(۱)



مجاز است.

استفاده از:

سوالات تشرییحی

۱. در منحنی های پلاریزاسیون، در ناحیه ماوراء روئین چه اتفاقی می افتد؟ (۱ نمره)

۲. خواص مکانیکی فلزات توسط هیدروژن به چند طریق تحت تاثیر قرار می گیرد؟ (۱ نمره)

۳. جدایش الکتروشیمیایی آلیاژ های طلا و نقره در چند مرحله اتفاق می افتد، توضیح دهید؟ (۱.۵ نمره)

۴. خوردگی فرسایشی را توصیف کنید و سه شرط لازم برای به وجود آمدن آن را بیان کنید؟ (۲ نمره)

۵. افزایش غلظت بازدارنده ها چه تاثیری در سرعت خوردگی دارد؟ (۱ نمره)

۶. از عوامل مهم خوردگی در خاک به چهار مورد اشاره کنید؟ (۱ نمره)