

کارشناسی

حضرت علی(ع): دانش راهبر نیکویی برای ایمان است

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۵۰ تشریحی: ۵۰

عنوان درس: خوردگی فلزات

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۶۲

سوالات تشریحی

- ۱- به چهار طریق: ۱- تاول زدن هیدروژنی ۲- شکنندگی هیدروژنی ۳- دی کربوره کردن ۴- حمله هیدروژن
- ۲- ۱- درجه حرارت ۲- pH آب ۳- سرعت آب ۴- نمک های حل شده ۵- اثرات مجاورتی ۶- ضریب لانگلیز
- ۳- ۱- حالت تزاید: زمانی دیده می شود که ساختمان مواد و خواص شیمیایی دو بازدارنده مشابه باشند؛ در این صورت، مخلوط دو بازدارنده همانند یک بازدارنده منفرد ولی با مقدار بیشتر عمل خواهد کرد.
۲- همانندی: اصطلاحی است که برای نشان دادن افزایش عمل بازدارندگی یک بازدارنده به وسیله اضافه کردن مقدار کمی از بازدارنده دیگر به کار می رود.
۳- اثر تقابل: عبارت از کم شدن متقابل راندمان بازدارندگی است، به طوریکه ضریب بازدارندگی ترکیب دو بازدارنده خیلی کمتر از حالت انفرادی دو بازدارنده است.
- ۴- پوسیدگی سبز نیکل نوعی حمله داخلی تسریع شده است که مانع تشکیل پوسته اکسیدی محافظ شده یا این پوسته را می شکند و اغلب هم در آلیاژهای با کروم کم، وقتی که آلیاژ تحت شرایط متناوب کربوره شدن و اکسید شدن قرار دارد، دیده می شود.
سه فرایند صنعتی که در آنها این نوع پوسیدگی بوجود می آید عبارتند از: ۱- آنیل کردن روشن ۲- کربوره کردن ۳- نیترا ته کردن