

سری سوال: یک ۱

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

تعداد سوالات: تستی: ۲۰ تشریحی: ۴

عنوان درس: خوردگی فلزات

WWW.PNU98.IR

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  
نمره ۱.۷۵
- ۲- ۱- درجه حرارت ۲- pH آب ۳- سرعت آب ۴- نمک های حل شده ۵- اثرات مجاورتی ۶- ضریب لانگلیز  
نمره ۱.۷۵
- ۳- ۱- حالت تزايد: 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.  
نمره ۱.۷۵
- 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  
نمره ۱.۷۵

پیام نور

WWW.PNU98.IR