

بسمه تعالی



دانشکده مهندسی مواد

درس خوردگی مقاطع جوشکاری

تکلیف ۱

نمودار پوربه را برای موارد زیر روی یک نمودار رسم و فازهای پایدار را مشخص نمایید. غلظت یون‌ها مطابق قرارداد 10^{-6} مول بر لیتر در نظر گرفته شود. دما ۲۵ درجه سانتی گراد است.

| Cell reaction | ΔG° per mol Zn reacting |
|---|--------------------------------------|
| $Zn + 2H^+ \rightarrow Zn^{2+} + H_2$ | - 147.000 J |
| $Zn + H_2O \rightarrow ZnO + H_2$ | - 87.700 J |
| $HZnO_2^- + H^+ + H_2 \rightarrow Zn + 2H_2O$ | - 10.400 J |