2ª Lista Corrosiva

 Q..1 A figura abaixo ilustra a importância do oxigênio nos processos corrosivos. a) Comente e formule sobre a importância do O2 sobre mecanismo de oxidação do ferro; b) como o pH interferiria nesse processo?



Q.2 Informação importante:



Ilustração das curvas de polarização:



1. Defina o que é polarização e sobrevoltagem eletroquímica
2. Defina os tipos de polarização que podem ocorrer num processo de corrosão
3. Observe os gráficos representados abaixo; qual dos componentes eletroquímicos (catodo ou anodo) tem maior influência para a corrente final de corrosão:



**Q.3** O ferro é rapidamente corroído por HNO3 diluído, mas não em meio concentrado. Curiosamente, após contato com o meio de HNO3 diluído não ocorre a corrosão. Qual processo deve estar ocorrendo sobre a superfície do ferro em cada caso?