**Lista Corrosiva**

 **Q..1** A figura abaixo ilustra a importância do oxigênio nos processos corrosivos. a) De que modo o oxigênio interfere no mecanismo de corrosão do ferro,; b) Qual a importância do pH 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 das regiões eletroquímicas (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?

**Q4.**

Com base no diagrama, qual seria o motivo para que o alumino seja cotado para muitas aplicações estruturais?

Como seria o comportamento do alumínio metálico em meio aquoso após ser depassivado (retirada a camada de óxido), e qual produto será formado.

O alumínio é um reconhecido material anfótero, como isso pode ser visto no diagrama?

****