

ESCOLA _____ DATA: ____/____/____

PROF: _____ TURMA: _____

NOME: _____

Corrosão de metais

1) O que entendemos como depreciação de um metal?

R. É a oxidação decorrente de agentes naturais existentes no solo, na água e no ar ou por agentes industriais.

2) Cite um exemplo de agente de origem industrial.

R. A chuva ácida de ambientes poluídos.

3) As corrosões provocam importantes impactos socioeconômicos. Devido a isso, cerca de 20% do ferro produzido no mundo destina-se a quê e o que isso representa?

R. A reconstruir estruturas atacadas pela ferrugem, e isso representa prejuízos de bilhões de dólares.

4) O que acontece com a maioria dos metais na presença do ar?

R. Se oxida, e o gás oxigênio tem papel fundamental nessas corrosões.

5) Podemos afirmar que boa parte dos metais têm sua potência de redução menor que o do gás oxigênio. O que isso nos permite prever?

R. Que o processo de oxirredução espontâneo entre essas semireações será a redução do gás oxigênio e a oxidação de metal, ou seja, tendência de corrosão.