

Student's name:

Leer el siguiente texto y realizar las actividades que se encuentran a continuación.

Corrosion



A major consideration in engineering design is maintenance. One of the commonest causes of failure in the long term is corrosion. This is any deterioration in the component's appearance or physical properties.

Corrosion covers a number of processes whereby a metal changes state as a result of some form of interaction with its environment. It often occurs where water, either as a liquid or vapour in air of high humidity, is present.

In general, corrosion becomes worse when impurities are present in damp conditions. It never starts inside a material, and there will always be surface evidence that indicates corrosion exists, although close examination may be needed.

A common example of corrosion is the rusting of steel where a conversion of metallic iron to a mixture of oxides and other compounds occurs. This is not only changes the appearance of the metal but also results in a decrease in its cross-section.

It is imperative that a design takes into account whether a material will be affected in a particular environment and, if corrosion is likely, at what rate.

Many factors can intervene in a way to restrain its progress. An example is aluminium and its alloys which perform satisfactorily in many engineering and domestic applications when exposed to air and water. This is due to the rapid production of a tough adherent film of oxide which protects the metal from further attack so that corrosion halts.

A) Elegir la opción correcta.

1. ¿Por qué los metales cambian de estado?

- Como resultado de la interacción con el medio ambiente.
- Como producto del oxido presente en el metal.
- Debido a factores internos del metal.

2. ¿Dónde se encuentran siempre signos de corrosión?

- Dentro del material
- En la superficie del material

3. ¿Qué deben considerar los diseñadores acerca de la corrosión?

- Los colores que son populares y si los mismos son vulnerables a la corrosión
- Si los materiales usados se verán afectados en algún ambiente en particular.
- Que los materiales sean económicos ya que los mismos no se corroen fácilmente.

4. ¿Por qué el aluminio rinde mejor cuando está expuesto al aire y el agua?

- Porque sobre el aluminio se crea una dura capa de oxido que protege el metal
- Porque sobre el aluminio se crea una fina capa de oxido que protege el metal
- Porque sobre el aluminio se crea una suave capa de oxido que protege el metal

5. ¿Qué factor promueve la corrosión en mayor medida?

- El polvo
- El calor
- El agua ya sea líquida o en forma de vapor

B) Extraer del texto

-dos formas comparativas y/o superlativa

-dos verbos modales

- una oración que contenga tiempo futuro

C) Interpretar con tus propias palabras la porción dentro del recuadro.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....