

EVALUACIÓN FORMATIVA: UNIDAD 6



LA QUÍMICA EN ACCIÓN: CORROSIÓN, CONTAMINANTES Y EFECTOS EN EL ENTORNO.

AUTOEVALUACIÓN:

Conteste con verdadero o falso, según la respuesta sea verdadera o falsa.

1. La corrosión es un mecanismo de óxido – reducción. (__)
2. Los ácidos no facilitan el proceso de corrosión de los metales. (__)
3. El acero inoxidable es susceptible a la corrosión (__)
4. Los protectores de la corrosión como lacas transparentes, pinturas, epóxidos, cumplen con la función de evitar el regreso del metal a su estado natural. (__)
5. La corrosión que se produce en medio acuoso, es de naturaleza electroquímica. (__)

COEVALUACIÓN:

Complete las siguientes ideas:

1. El proceso de corrosión electroquímica es espontáneo donde existe.....
.....
2. El ánodo es la superficie metálica en donde
.....
.....
3. Para que exista la corrosión, se deben cumplir con las siguientes condiciones
.....
.....
4. Se denominan contaminantes naturales a aquellos fenómenos producto.....
.....
5. La contaminación artificial se produce por intervención
.....

HETEROEVALUACIÓN

Conteste las siguientes interrogaciones.

1. ¿Cómo afecta a nuestras vidas la contaminación con contaminantes primarios y secundarios?

2. ¿Cómo puede impulsar una medida preventiva para evitar el cáncer del pulmón en nuestra sociedad?

3. ¿Qué utilidad práctica tienen los biomateriales en nuestra vida diaria?

4. Investigue en su entorno y verifique: ¿existen personas que utilicen biomateriales metálicos? y ¿cuáles son sus funciones específicas?

5. ¿Se puede considerar a las vitaminas como biomateriales? Justifique su respuesta
