

**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO
ESCUELA NACIONAL PREPARATORIA
PLANTEL 1 "GABINO BARREDA"**

**SEMINARIO DE ANÁLISIS DE LA ENSEÑANZA DEL COLEGIO DE QUÍMICA
2011-2012**

CUESTIONARIO SOBRE EL VIDEO: "CORROSIÓN QUÍMICA"

Con base en el video "Corrosión química" contesta las siguientes preguntas:

1. ¿Qué materiales son susceptibles a la corrosión?
2. ¿Cuáles son las dos consecuencias de corrosión que enfrenta el ser humano?
3. ¿Qué cambios se observan en los siguientes medios: agua/HCl; agua/aire; agua hervida y agua desionizada?
4. ¿Cuál de los medios de la pregunta anterior, tienen resultados semejantes al efecto de agua y hielo en los patines?
5. ¿Qué componente además del agua interviene para que se lleve a cabo la corrosión?
5. Si se usa al hierro como agente reductor por un lado y agua más oxígeno por el otro, como agente oxidante, ¿la reacción se llevará cabo de forma espontánea? Justifica.
6. Si usa al hierro como agente oxidante y agua como agente oxidante, ¿la reacción se llevará cabo de forma espontánea? ¿Por qué?
7. ¿A qué se debe la producción de burbujas en el vaso que contiene el hierro con agua/HCl?
8. ¿Cuáles son los dos componentes que intervienen para que ocurra la corrosión?
9. ¿Qué efecto tiene el CO₂ en la corrosión?
10. ¿De qué depende la formación de la herrumbre?
11. ¿Por qué es importante prevenir la corrosión?
12. ¿Cómo protege el Zinc al Hierro?
13. ¿Cómo se llama el proceso de la pregunta 12?
14. ¿Cuáles son los dos objetivos para galvanizar?
15. Elabora un cuadro comparativo de los 3 métodos de galvanización.
16. ¿Qué elementos participan para obtener acero inoxidable y cuál es su función?

Autoras:

Alma Delia Pineda García, Patricia Peláez Cuate, Carmen Benítez Herrera