Liceo bicentenario metodista William Taylor

DEPARTAMENTO DE CIENCIAS Y TECNOLOGÍA
CIENCIAS NATURALES – SEGUNDO MEDIO

EQUIPO DE AULA: KARINA CAMPOS-CAROLINA MONTANARES

Guía de trabajo en clases
Reacciones químicas y lluvia ácida

NOMBRE: CURSO:

1

Responde las siguientes preguntas con la información obtenida durante la clase:

- **¿De dónde provienen los gases SO2 y NOx?**

- **¿A qué tipo de contaminación atmosférica corresponden?**

- **¿Qué les sucede al entrar en contacto con el oxígeno atmosférico y la humedad ambiental?**

2

Analiza las siguientes reacciones químicas:

- **Analizan las reacciones químicas que producen la lluvia ácida y revisan que estén correctamente balanceadas**

A) $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$

B) $2NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + HNO_2$

LIVEWORKSHEETS

Para los siguientes casos, determinan el valor que falta en cada reacción química de la lluvia ácida:

A) $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$

x 17,99 g 98,02 g

B) $2NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + HNO_2$

92 g 17,99 g 63 g X

3

Investiga y responde:

¿Cuáles creen que son los efectos de la lluvia ácida en las construcciones y monumentos históricos?

LIVEWORKSHEETS