Plan de Continuidad pedagógica

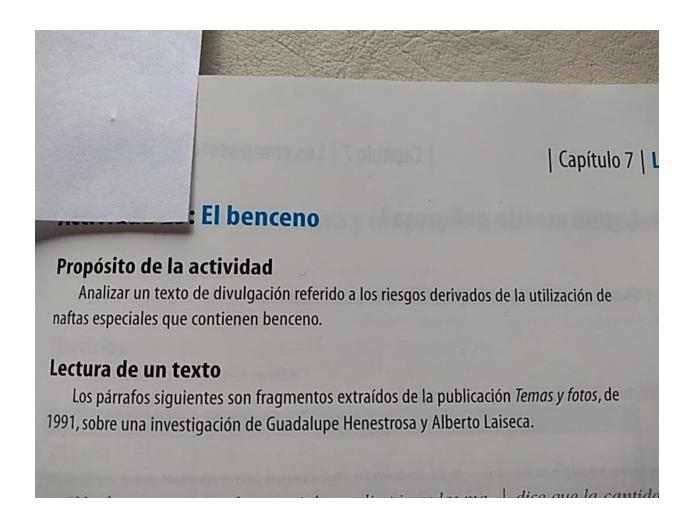
Escuela secundaria N° 1

Prof. Cavazza

TP N°8

Cursos: 5° 1 y 5° 2

Tema: Hidrocarburos cíclicos aromáticos



Actividud 43: El benceno

Propósito de la actividad

Analizar un texto de divulgación referido a los riesgos derivados de la utiliza naftas especiales que contienen benceno.

Lectura de un texto

Los párrafos siguientes son fragmentos extraídos de la publicación *Temas y* 1991, sobre una investigación de Guadalupe Henestrosa y Alberto Laiseca.

"Mucha gente usa nafta especial para limpiarse las manos, ignorando que sumerge su piel en benceno, una peligrosa sustancia que suele merecer el primer premio entre los mutágenos cancerígenos. Esto no es nada nuevo: se sabe desde hace sesenta años. Sin embargo, casi nadie se cuida. (...)

"Esta sustancia no es tan peligrosa como el plomo", dicen algunos. Cierto: el plomo es peor. Pero a continuación viene el benceno. Quienes trabajan con él corren el mayor riesgo: despachadores de estaciones de servicio, mecánicos, trabajadores de las rotativas, y de las industrias aeronáutica y química. También los que elaboran perfumes, barnices, colas o pinturas.

La Organización Mundial de la Salud considera peligrosos a todos aquellos productos que contengan más del uno por ciento de este hidrocarburo. En diferentes países, el umbral permitido varía desde menos de dos partes por millón a más de veinticinco. (...) En la Argentina (...), la ley

dice q ma co millón bargo da a causa ósea, blanc leuce

> altera H res de

los m ceno. jabón

prob

| Capítulo 7 | Los compuestos del carbono |

sgos derivados de la utilización de

H-0-H-C-H

de la publicación Temas y fotos, de a y Alberto Laiseca.

rse las ma-, una peliemio entre evo: se sadie se cui-

lomo», ditinuación el mayor tecánicos, eronáuties, barni-

dera pelimás del países, el s por mi-..), la ley dice que la cantidad de benceno que respiramos o que toma contacto con la piel debe ser inferior a diez partes por millón (o treinta miligramos por metro cúbico). (...) Sin embargo, el peligro principal reside en la exposición prolongada a bajos niveles de benceno. Esta intoxicación crónica causa una fuerte depresión de la actividad de la médula ósea, con lo que se reduce la cantidad de glóbulos rojos y blancos en la sangre, (...) también favorece la aparición de leucemia. (...)

El benceno modifica el material genético medular. Las alteraciones con el tiempo generan el cáncer. (...)

Hay soluciones: un extractor de aire que aspire los vapores del solvente, cuando se enjuagan las piezas o se prueban los motores, bajará notablemente la concentración de benceno. Un garaje que cuide a su gente tendrá una pileta con jabón para lavarse las manos en vez del clásico trapo. (...)

En Suiza y en los Estados Unidos, el benceno ya está probibido como solvente de perfumería."

Preguntas para el análisis del texto

- a | En el texto se compara la toxicidad del benceno con la del plomo. En realidad, no se trata de plomo, sino de tetraetil plomo. ¿Cuál es la razón por la cual se agrega tetraetil plomo o benceno a la nafta?
- **b** | ¿Qué propiedad del benceno determina su uso en la industria de los perfumes, pinturas, barnices y colas?
- c | ¿Cuál es la concentración máxima de benceno, contenida en un producto comercial, recomendada por la Organización Mundial de la Salud?
 - d | ¿Cuáles son los efectos perjudiciales del benceno sobre el organismo?
 - e | ¿Qué soluciones alternativas se pueden utilizar?

Lectura y análisis de textos.

NOS REENCONTRAMOS EN LA CLASE VIRTUAL:

MARTES 27/10 POR INSTAGRAM

5° 2° 9: 00 HS

5° 1° 10:00 HS

© Estrada - Química.