

decreto reglamentario n° 806/97, y en caso de no ser viable contestar ello, informar sobre las materias primas, insumos, productos, residuos que generan y los correspondientes balances de masa de los procesos productivos, como así también si como consecuencia del siniestro ocurrido el 25-2-04 las sustancias pudieron haber dado origen a otra y otras sustancias que resulten ser peligrosas y se hallen descriptas como tales en la ley de referencia."

## **2. ELEMENTOS DE JUICIO:**

MUESTRA 1: muestra de efluentes líquidos originados por el incendio, desde el interior de la fábrica, en el dique de contención ubicado sobre la calle Pérez Galdós (los detalles fotográficos y de ubicación se presentaron en la Peritación Nro. 31.473).

MUESTRA 2: muestra de suelo superficial tomada en la vereda de enfrente, a la altura del Puesto Nro. 7 de la empresa, sobre la calle Pérez Galdós (los detalles fotográficos y de ubicación se presentaron en la Peritación Nro. 31.473).

MUESTRA 3: muestra de aire tomada por inmisión sobre la calle Pérez Galdós a 20 metros de la Avenida Márquez (los detalles fotográficos y de ubicación se presentaron en la Peritación Nro. 31.473).

## **3. DESARROLLO:**

### **a. ANÁLISIS QUÍMICO**

#### **1) Análisis mediante extracción en fase sólida - cromatografía gaseosa - espectrometría de masas**

La microextracción en fase sólida es una técnica de extracción libre de solventes que permite el análisis de compuestos volátiles o no volátiles presentes en muestras sólidas, líquidas o gaseosas. La misma consiste básicamente en la adsorción del compuesto en análisis en una fibra sensible de sílice fundido recubierta de material adsorbente. La técnica es altamente sensible, siendo los límites de detección del orden de las ppt (partes por trillón).

La fibra, una vez adsorbida con el material a analizar se desorbe directamente en el inyector de un cromatógrafo gaseoso - espectrómetro de masas, equipo que permite la identificación de los compuestos presentes en la misma.

La cromatografía gaseosa - espectrometría de masas permite la separación de los constituyentes de una mezcla compleja de sustancias y su posterior identificación a través del estudio de los iones provenientes de la fragmentación de cada uno de los componentes. Una sustancia en estado gaseoso o de vapor, en atmósfera de vacío, se fragmenta en partículas cargadas eléctricamente (iones) al atravesar un campo magnético. Las moléculas se fragmentan en