

# RESPUESTAS ALGUNOS ACCIDENTES EN EL LABORATORIO

## • QUEMADURAS

- I. DE ÁCIDOS: (ácido sulfúrico, clorhídrico, nítrico,...)
  1. Retirar la ropa empapada por el ácido.
  2. Echar agua fría abundantemente durante varios minutos.
  3. Lavar con agua y jabón.
  4. Cubrir con bicarbonato de sodio.
  5. Volver a lavar la zona, secarla con gasas estériles y cubrirla con aceite de oliva.
- II. DE BASES O ÁLCALIS: (hidróxido de sodio, hidróxido de potasio,...)
  1. Retirar la ropa empapada por el álcali.
  2. Echar agua fría abundantemente durante varios minutos.
  3. Lavar con agua y jabón.
  4. Aclara la zona con una disolución de ácido bórico concentrada y sécala con gasas estériles.
  5. Aplicar una pomada que contenga ácido tánico.

Si la quemadura fue producida en los ojos tendrás que lavarlos con abundante agua, separando bien los párpados para que el agua penetre bien, manteniendo el ojo abierto. Al final verter una gota de aceite de oliva puro. ACUDIR AL OFTALMÓLOGO POR URGENCIAS.

## • CORTES

1. Limpiar con abundante agua fría.
2. Lavar profundamente con agua y jabón.
3. Aplicar tintura de yodo (Betadine)
4. Vendar.
5. Si sangra abundantemente se deberá taponar con gasas estériles y apretar fuerte. En este último caso ACUDIR A URGENCIAS.

## • INGESTIÓN DE ÁCIDOS

1. No provocar jamás el vómito.
2. No emplear una disolución de bicarbonato sódico.
3. Preparar una disolución con una cucharada de óxido de magnesio diluido en un litro de leche (si no dispones de la leche utiliza agua).

## • INGESTIÓN DE ÁLCALIS

1. No provocar jamás el vómito.
2. Bebe tragos de agua con vinagre (una cucharada de vinagre en un vaso de agua).
3. Ingerir un litro de leche.

- **INGESTIÓN DE OTROS PRODUCTOS (alcoholes, disoluciones con metales como mercurio, disoluciones con cianuro,...)**

1. Beber varios vasos de agua y provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca.
2. Después de cada vómito ingerir abundantes tragos de agua salada. Seguir vomitando hasta que los líquidos vomitados sean claros.
3. Administrar 15 gramos de ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.

ANTÍDOTO UNIVERSAL:

- CARBÓN ACTIVO 2 PARTES
- ÓXIDO DE MAGNESIO 1 PARTE
- ÁCIDO TÁNICO 1 PARTE

- **NOTA ESPECIAL SOBRE EL MERCURIO**

Aunque parezca sorprendente el mercurio se evapora, incluso a la temperatura de congelación del agua, produciendo un vapor inodoro, insípido e incoloro. Este vapor es muy tóxico y puede afectar al sistema nervioso.

El mercurio penetra en el organismo fácilmente por inhalación, ingestión o a través de la piel.

La exposición prolongada puede conducir a un envenenamiento gradual, manifestado por síntomas nerviosos y psíquicos.

Si se derrama mercurio por el suelo debe limpiarse de inmediato, evacuando la habitación y abriendo las ventanas para aumentar la ventilación. Las puertas que comuniquen con los pasillos deberán cerrarse. El mercurio disperso deberá recogerse de inmediato aspirándolo o en su defecto barriendo. Una vez recogido se depositará en un recipiente de vidrio con cierre hermético.

Si después de haber recogido la mayor parte quedan aún numerosos glóbulos pequeños en hendiduras y grietas, aún será posible la contaminación. Deberá aplicarse cuidadosamente al área contaminada azufre sublimado. Reaccionará con el mercurio formando un compuesto inerte que no se evapora.

Debe adoptarse toda clase de precauciones para impedir el contacto de la piel con el mercurio líquido o sus vapores, usando guantes impermeables y calzado con suela de goma, dado que el cuero absorbe el mercurio.

Si se ha tocado mercurio deberá lavarse las manos cuidadosamente. Si se ha salpicado con mercurio se deberá revisar la indumentaria.

El almacenaje de mercurio se hará siempre en un recipiente de cierre hermético en un lugar bien ventilado y protegido de la luz solar y de las fuentes de calor.