	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	1 de 13



## DEPARTAMENTO DE SEGURIDAD Y PREVENCIÓN DE RIESGOS

### 1.- Objetivo y Alcance


Los protocolos detallados a continuación tienen por objeto minimizar los riesgos de profesores y alumnos en las actividades de laboratorios de ciencias en la sede Providencia.

### 2.- Laboratorio de Biología:

- Se debe mantener los estantes de almacenamientos ordenados y claramente identificados y a la vista los elementos que en ellos hay.
- Antes de realizar las actividades se deberá solicitar el orden de las vías de evacuación.
- Se deberá dar las instrucciones de la actividad a realizar y las medidas preventivas que correspondan.
- En el caso de uso de material de vidrio, se debe señalar los riesgos de cortes.
- En uso de microscopios se debe tener especial cuidado con los golpes de los equipos o posibles caídas de estos.
- Las experiencias con muestras en frascos con formal aldehídos u otros similares se debe realizar con la puerta abierta procurando la mejor ventilación.
- No realizar actividades con fuego abierto.

### 3.- Laboratorio de Física


- Se debe mantener los estantes de almacenamientos ordenados y claramente identificados y a la vista los elementos que en ellos hay.
- Antes de realizar las actividades se deberá solicitar el orden de las vías de evacuación.
- Se deberá dar las instrucciones de la actividad a realizar y las medidas preventivas que correspondan.
- En el caso de uso de material de vidrio, se debe señalar los riesgos de cortes.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	2 de 13


- En el caso de experiencias con electricidad se deberá tener los cuidados que están sean con voltajes y corrientes controladas.
- En el uso de fluidos viscosos y resbalosos se deberá tener presente el cuidado de estos, por posibles golpes o caídas de materiales y en caso de que estos se viertan deberán hacer limpieza con papel absorbente
- No realizar actividades con fuego abierto.

### 3.- Laboratorio de Química:

1. USO DE ELEMENTOS DE PROTECCIÓN PERSONAL COMO ANTIPARRAS, GUATES ADECUADOS.
2. USO DE VESTIMENTA APROPIADA, PREFERENTEMENTE DE ALGODÓN, ZAPATO. CERRADOS, EVITAR USO DE ACCESORIOS COLGANTES, COMO AROS, PULSERAS, COLLARES, AUDIFONOS, ENTRE OTROS.
3. USO DE CABELLO TOMADO.
4. NO COMER, NI BEBER EN EL LABORATORIO.
5. EN CASO DE MANIPULAR COMPUESTOS QUIMICOS O SE HAN CONTAMINADOS LOS GUANTES, NO SE PUEDE CONTESTAR TELÉFONOS, MANIPULAR LAPICES U OTROS ELEMENTOS QUE PUEDAN REACCIONAR.
6. DESPUES DE LAS EXPERIENCIAS EN LABORATORIO SE DEBEN LAVAR CUIDADOSAMENTE LAS MANOS.
7. NO INHALAR, PROBAR U OLER PRODUCTOS QUÍMICOS.
8. UBICAR LAS SALIDAS DE EMERGENCIA (DETALLAR PROCEDIMIENTO)
9. ENTENDER Y NO ADULTERAR LAS ETIQUETAS (OBSERVAR CONFIGURACIONES)
10. EL TRABAJO CON ORDEN EVITA ACCIDENTES, POR LO QUE SE DEBE OBSERVAR LA POSICIÓN DE MOCHILAS, CHALECOS, U OTRO ELEMENTO QUE IMPIDA EL LIBRE MOVIMIENTO O GENERE RIESGO DE INCENDIO.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
			Página

11. EN CASO DE DERRAMAR LIQUIDOS EN LA MESAS O SUELO AVISAR INMEDIATAMENTE AL PROFESOR, CONSIDERANDO LAS CARACTERISTICAS FISICO QUIMICAS DE ESTE.
12. NO SE PUEDE BROMEAR EN EL LABORATORIO, ESTA ACTITUD PUEDE GENERAR GRANDES ACCIDENTES.
13. IDENTIFICAR LA UBICACIÓN DE LOS ELEMENTO DE SEGURIDAD COMO SALIDA DE EMERGENCIAS, EXTINTORES, DUCHAS LAVA OJOS, MANTAS IGNIFUGAS, ENTRE OTROS.
14. NO SE PUEDE BLOQUEAR LAS SALIDAS DE EMERGENCIAS.
15. NO UTILIZAR EQUIPOS O ELEMENTOS QUIMICOS SIN HABER RECIBIDO, PREVIAMENTE, UNA CAPACITACIÓN DE SUS CARACTERISTICAS FISICO QUIMICA.
16. NO SE PUEDE PIPETEAR CON LA BOCA.
17. EN CASO DE EXPERIMENTAR CON VAPORES O GASES SE EVITARÁ EL USO DE LENTES DE CONTACTO.
18. CUANDO SE HAGAN EXPERIENCIAS CON MATERIALES INFLAMABLES (CON PUNTO DE EBULLICIÓN INFERIOR A 61°C) SE DEBE DESIGNAR A RESPONSABLES EN EL USO DE EXTINTORES.
19. NUNCA TRABAJAR CON MATERIALES INFLAMABLES, SOLVENTES U OTROS CON EL MECHEROS ENCENDIDOS.
20. EL ALMACENAMIENTO DEBE CONSIDERAR LAS INCOMPATIBILIDADES QUIMICAS.
21. ESTA PROHIBIDO VERTER LOS LIQUIDOS CORROSIVOS O ALCALINOS EN LOS DESAGUES.
22. EL MATERIAL DE VIDRIO ROTO NO SE DEBE DISPONER EN EL BASURERO COMUN

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	4 de 13

### RESUMEN DE RIESGOS QUIMICOS

<b>RIESGOS QUIMICOS</b>	<b>ACCIDENTES</b>
<b>INTOXICACIONES</b>	<b>INGESTION INHALACION ABSORCION CUTANEA</b>
<b>QUEMADURAS</b>	<b>QUIMICAS CON OBJETOS CALIENTES FUEGO DIRECTO</b>
<b>HERIDAS</b>	<b>CORTO PUNZANTE OBJETOS ROTOS QUIEBRE DE MATERIAL POR MAL USO</b>
<b>INCENDIO</b>	<b>DIVERSOS</b>
<b>ELECTRICOS</b>	<b>DIVERSOS</b>
<b>RIESGOS QUIMICOS</b>	<b>FUEGO EXPLOSION INTOXICACION CORROSIVIDAD REACTIVIDAD</b>

### PRIMEROS AUXILIOS EN CASO DE ACCIDENTE

Es obvio que la primera actuación en caso de accidente será el REQUERIMIENTO URGENTE DE ATENCIÓN MÉDICA indicándole cuantos detalles conciernen al mismo y mostrándole siempre que sea posible, la etiqueta del producto en cuestión. Sólo en caso en que la asistencia del facultativo no sea inmediata podrán seguirse las instrucciones que en concepto de primeros auxilios a continuación se describen. Después de estos primeros auxilios será necesaria la asistencia médica.

#### 1. Actuación en caso de producirse Corrosiones en la piel

##### 1.1 POR ÁCIDOS

- Cortar lo más rápidamente posible la ropa empapada por el ácido.
- Echar abundante agua a la parte afectada.
- Neutralizar la acidez de la piel con sodio bicarbonato durante 15 ó 20 m. Quitar el exceso de pasta, secar y cubrir la piel con linimento óleo-calcáreo o similar.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	5 de 13

## 1.2 POR ACIDO FLUORHIDRICO

- Frotar inmediatamente la piel con agua hasta que la blancura desaparezca. (Prestar atención particular a la piel debajo de las uñas).
- Después de efectuar una inmersión de la parte afectada o tratar con compresas empapadas de magnesio sulfato 7-hidrato solución saturada enfriada con hielo, durante un mínimo de 30 m. Si el médico no ha llegado aún, aplíquese cantidad abundante de una pasta preparada con magnesio óxido y glicerina.

## 1.3 POR ÁLCALIS

- Aplicar agua abundante y aclarar con ácido bórico solución saturada o ácido acético solución al 1%. Secar. Cubrir la parte afectada con pomada de ácido tánico.

## 1.4 POR HALÓGENOS

- Echarse inmediatamente un chorro de amonio hidróxido 20%. Seguidamente lavarse con agua. Secarse y finalmente poner linimento óleo-calcáreo o similar.

## 1.5 POR SUSTANCIAS REDUCTORAS

- Aplicar una compresa de potasio permanganato solución al 0'1%. Secar. Espolvorear con sulfamida en polvo y vendar-


## 1.6 POR OTROS PRODUCTOS QUÍMICOS

- Echar agua abundante en la parte afectada y lavar bien con agua y jabón.

## 2.- Actuación en caso de producirse Corrosiones en los Ojos.

### 2.1 POR ÁCIDOS Y POR HALÓGENOS

- Inmediatamente después del accidente irrigar los dos ojos con grandes cantidades de agua templada a ser posible, bien a chorro o con ayuda de una pera de goma grande (del nº 12)
- Mantener los ojos abiertos. Si es necesario cogiendo los párpados y estirándolos hacia el exterior, manteniéndolos separados de tal modo que el agua penetre debajo de los párpados. Continuar con la irrigación por lo menos durante 14 minutos.
- A continuación lavar los ojos con sodio bicarbonato solución al 1% con ayuda de la bañera ocular, renovando la solución un par o tres veces, y dejar en contacto durante 5 minutos.
- Finalmente, verter en cada ojo una gota de aceite de oliva puro.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	6 de 13

## 2.2 POR ÁLCALIS

- Inmediatamente después del accidente irrigar los dos ojos con grandes cantidades de agua templada a ser posible, bien a chorro o con ayuda de una pera de goma grande (del nº 12)
- Mantener los ojos abiertos. Si es necesario cogiendo los párpados y estirándolos hacia el exterior, manteniéndolos separados de tal modo que el agua penetre debajo de los párpados. Continuar con la irrigación por lo menos durante 14 m.
- A continuación lavar los ojos con sodio bicarbonato solución al 1% con ayuda de la bañera ocular, renovando la solución un par o tres veces , y dejar en contacto durante 5 minutos.
- Finalmente, verter en cada ojo una gota de aceite de oliva puro.


## 2.3 POR OTROS PRODUCTOS

### QUÍMICOS

- Inmediatamente después del accidente irrigar los dos ojos con grandes cantidades de agua templada a ser posible, bien a chorro o con ayuda de una pera de goma grande (del nº 12)
- Mantener los ojos abiertos. Si es necesario cogiendo los párpados y estirándolos hacia el exterior, manteniéndolos separados de tal modo que el agua penetre debajo de los párpados. Continuar con la irrigación por lo menos durante 15 minutos.
- Finalmente, verter en cada ojo una gota de aceite de oliva puro.

## 3. Actuación en caso de Ingestión de Productos Químicos

- Antes de cualquier actuación concreta
- **REQUERIMIENTO URGENTE DE ATENCIÓN MÉDICA**
- Retirar el agente nocivo del contacto con el paciente
- Si el paciente se encuentra inconsciente ponerlo en posición inclinada, con la cabeza de lado y sacarle la lengua hacia adelante.
- No darle a ingerir nada por la boca ni inducirlo al vómito.
- Mantenerlo caliente (taparlo con una manta).
- Si el paciente está consciente, mantenerlo caliente (taparlo con una manta) y recostado.
- Estar preparado para practicar la respiración artificial boca a boca.
- No dejarlo jamás solo.
- No dar coñac ni bebida alcohólica precipitadamente sin conocer la identidad del veneno. El alcohol en la mayoría de veces aumenta la absorción de algunos venenos.
- Obtener atención médica tan pronto como sea posible.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	7 de 13

### 3.1. ÁCIDOS CORROSIVOS

- No provocar jamás el vómito.
- No dar a ingerir sodio carbonato ni bicarbonato.
- Administrar lechada de magnesia en grandes cantidades.
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.

### 3.2. ÁLCALIS CORROSIVOS


- No provocar jamás el vómito.
- Administrar abundantes tragos de ácido acético solución al 1%.
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.

### 3.3. METANOL

- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 1 vaso de agua con 2 cucharadas soperas de sodio bicarbonato.

### 3.4. BROMO

- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 15 g. De ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL. Carbón activo 2 partes magnesio óxido 1 parte. Ácido tánico 1 parte.
- Administrar una cucharada de sodio **"POSULFATO" 5 hidrato** en un vaso de agua y luego lechada de magnesia, como máximo 30 g. En agua.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	8 de 13

### 3.5. CIANUROS, ÁCIDO CIANHIDRICO

- Si el paciente está inconsciente, no darle nunca nada por la boca.
- Si el paciente está consciente o cuando vuelva en sí, administrarle 1 vaso de agua templada con sal (1 cucharada sopera de sal por vaso de agua).
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Si respira con dificultad practicarle la respiración artificial.
- Mojar un pañuelo con iso-amilo nitrito y mantenerlo ligeramente debajo de la nariz durante 15 segundos. Repetir hasta 5 veces estas inhalaciones a intervalos.


### 3.6. METALES Y COMPUESTOS DE ANTIMONIO, BISMUTO, CADMIO Y ESTAÑO.

- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 15g. De ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 parte, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.

### 3.7. ARSÉNICO Y SUS COMPUESTOS

- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 1 vaso de agua templada con 2 cucharadas soperas (no más de 30 g) de magnesio sulfato 7-hidrato o 2 cucharadas soperas de lechada de magnesia (magnesio óxido en agua).



	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	9 de 13

### 3.8. BARIO Y SUS COMPUESTOS SOLUBLES EN AGUA


- Administrar 1 vaso de agua templada con 2 cucharadas soperas (no más de 30 g.) de magnesio sulfato 7-hidrato.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada soperas de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batida con agua.

### 3.9. MERCURIO Y SUS COMPUESTOS

- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada soperas de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos).
- Administrar 15 g. De ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.
- Administrar ¼ de litro de leche o 6 claras de huevo después del lavado gástrico.

### 3.10. PLOMO Y SUS COMPUESTOS

- Administrar 1 vaso de agua templada con 2 cucharadas soperas (no más de 30 g) de magnesio sulfato 7-hidrato o sodio sulfato 10-hidrato.
- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada soperas de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 15 g de ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	10 de 13

### 3.11. FENOL, CRESOLES


- Administrar 1 vaso de agua templada con una cucharada sopera de sal.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso)
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.
- No dar aceites ni alcohol.

### 3.12. FORMALDEHÍDO (formol)

- Administrar un vaso lleno de agua que contenga una cucharada sopera colmada de amonio acetato.
- Provocar el vómito con grandes cantidades de agua templada con sal (1 cucharada sopera de sal por vaso). Repetir 3 veces.
- Administrar leche o huevos crudos.

### 3.13. ÁCIDO OXÁLICO Y OXALATOS SOLUBLES EN AGUA

- Administrar un vaso de agua de cal (calcio hidróxido solución saturada) o calcio cloruro solución al 1%.
- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso)-
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar la muestra de los vómitos.
- Administrar 15 g de ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.
- Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.
- Después de algún tiempo de haber vomitado, administrar medio vaso de agua con 15 a 30 g (no más) de magnesio sulfato 7-hidrato y dejarlo en el estómago.

	<b>INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS</b>	Código	ADM-043
		Revisión	Marzo 2013
		Página	11 de 13

### 3.14. YODO

- Administrar una cucharada de sodio tiosulfato 5-hidrato en 1 vaso de agua y luego lechada de magnesia, como máximo 30 g de agua.
- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente. Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso)
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar muestra de los vómitos.
- Administrar 15 g de ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.

ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes. Magnesio óxido 1 parte. Ácido tánico 1 parte.\* Administrar grandes cantidades de leche o claras de huevo batidas con agua.

### 3.15. INGESTIÓN DE OTROS PRODUCTOS QUÍMICOS O CUANDO SE DESCONOZCA LA IDENTIDAD DE LA SUSTANCIA INGERIDA.

- Administrar de 2 a 4 vasos de agua inmediatamente.
- Provocar el vómito introduciendo los dedos en la boca del paciente hasta tocarle la campanilla.
- A cada vómito darle abundantes tragos de agua salada templada (una cucharada sopera de sal por vaso).
- A cada vómito repetir las tomas de agua salada hasta que los líquidos sean claros. Si es posible guardar muestra de los vómitos.
- Administrar 15 g de ANTÍDOTO UNIVERSAL en medio vaso de agua templada.
- ANTÍDOTO UNIVERSAL: Carbón activo 2 partes, magnesio óxido 1 parte, ácido tánico 1 parte.

### 4. Actuación en caso de Inhalación

- Llevar al paciente al aire fresco inmediatamente. Obtener atención médica tan pronto sea posible.
- Al primer síntoma de dificultad respiratoria, iniciar la respiración artificial boca a boca. El oxígeno debe ser administrado solamente por personal entrenado.
- Continuar la respiración artificial boca a boca hasta que el médico lo aconseje.
- Tratar de identificar el vapor venenoso. Si se trata de cloro, hidrógeno sulfuro, hidrogeno cianuro, fosgeno u otros gases altamente tóxicos, debe usarse el tipo adecuado de máscara para gases durante el tiempo del rescate del accidentado. Si la máscara disponible no es la apropiada, el rescatador debe contener la respiración durante todo el tiempo que esté en contacto con los vapores venenosos.



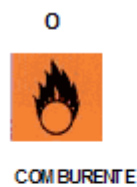
# INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS

Código	ADM-043
Revisión	Marzo 2013
Página	12 de 13

## ALMACENAMIENTO SEGURO

	+	-	-	-	+
	-	+	-	-	-
	-	-	+	-	+
	-	-	-	+	0
	+	-	+	0	+

+	Se pueden almacenar juntos
0	Solamente podrán almacenarse juntos, adoptando ciertas medidas
-	No deben almacenarse juntos





# INSTRUCTIVO PROTOCOLOS SEGURIDAD LABORATORIOS CIENCIAS

Código	ADM-043
Revisión	Marzo 2013
Página	13 de 13

## CODIGO NFPA



### CODIGO DE IDENTIFICACION DEL DIAMANTE

- N.º CUADRO IZQUIERDO AZUL **SALUD**
- N.º CUADRO DERECHO AMARILLO **REACTIVIDAD**
- N.º CUADRO SUPERIOR ROJO **INFLAMABILIDAD**
- N.º CUADRO INFERIOR BLANCO **INFORMACION ESP.**

### CODIGO DE IDENTIFICACION DEL PELIGRO

#### CODIGO DE RIESGO CONTRA LA SALUD

- 0 Como material corriente.
- 1 Ligeramente peligroso.
- 2 Peligroso. Utilizar aparato para respirar.
- 3 Extremadamente peligroso. Usar vestimenta totalmente protectoras.
- 4 Demasiado peligroso que penetre vapor o líquido.

#### CODIGO RIESGO DE INFLAMABILIDAD

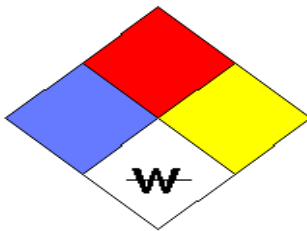
- 0 Materiales que no arden
- 1 Deben precalentarse para arder.
- 2 Entra en ignición al calentarse moderadamente.
- 3 Entra en ignición a temperaturas normales.
- 4 Extremadamente inflamable.

#### CODIGO RIESGO DE REACTIVIDAD

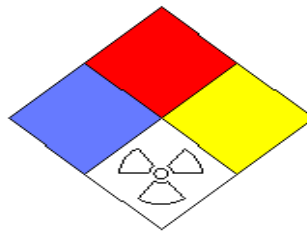
- 0 Estable totalmente
- 1 Inestable si se calienta. Tome precauciones normales.
- 2 Posibilidad de cambio químico violento. Utilice mangueras a distancia.
- 3 Puede detonar por fuerte golpe o calor. Utilice monitores detrás de las barreras resistentes a la explosión.
- 4 Puede detonar. Evacue la zona si los materiales están expuestos al fuego.

#### CODIGO RIESGO INFORMACION ESPECIAL

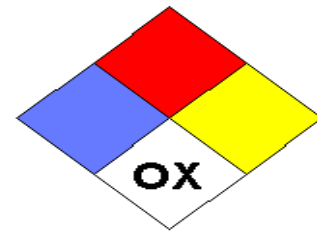
- 0 ~~W~~ no se utiliza con reactividad 0
- 1 Los materiales pueden reaccionar al contacto con el agua.
- 2 Los materiales reaccionan de forma violenta en contacto con el agua
- 3 Los materiales explotan al contacto con el agua.
- 4 ~~W~~ no se utiliza con el riesgo de reactividad 4,



**EVITE LA UTILIZACION DE AGUA**



**RADIOACTIVO**



**OXIDANTE**