

ANEXO V.B: NEUTRALIZACIÓN Y ABSORCIÓN DE PRODUCTOS QUÍMICOS: PROCEDIMIENTOS ESPECÍFICOS

PROCEDIMIENTOS DE NEUTRALIZACIÓN Y ABSORCIÓN DE PRODUCTOS QUÍMICOS	
PRODUCTO O FAMILIA	PROCEDIMIENTO
Acetiluro de calcio	Recoger con vermiculita seca
Ácidos inorgánicos	Ver procedimiento general (ANEXO X.A)
Ácidos orgánicos	Bicarbonato sódico
Ácido fluorhídrico	Solución de hidróxido cálcico o de carbonato cálcico
Alcaloides	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Aldehidos	Solución de bisulfito sódico en exceso
Agua oxigenada	Vermiculita en gran exceso
Amiduros alcalinos	Cloruro amónico en exceso
Aminas alicíclicas	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Aminas alifáticas	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Aminas aromáticas	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Anhídridos de ácidos orgánicos	Bicarbonato sódico
Azoderivados	Solución al 10% de nitrato de cerio amoniacal
Bases inorgánicas	Ver procedimiento general (ANEXO X.A)
Bases pirimidínicas	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Borohidruros	Agua fría en exceso
Bromuro de etidio	Carbón activo, amberlita XAD-16 o Azul algodón (colorante)
Carbamatos	Solución de hidróxido sódico 5M
Cesio	Butanos o terbutanol en gran exceso
Cetonas	Solución de bisulfito sódico en exceso. Ver también procedimiento general de inflamables
Cianuros	Solución de hipoclorito sódico. Mantener siempre el pH básico.
Clorometilsilanos	Agua fría en exceso
Compuestos orgánicos de azufre	Solución de bisulfito sódico en gran exceso y agua jabonosa con hipoclorito sódico
Diisocianatos	Metanol frío
Étanolaminas	Bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Fluoruros	Solución de cloruro cálcico.
Formol	Solución de hipoclorito sódico
Fósforo blanco y fosfuros	Solución de sulfato de cobre y neutralización posterior con bicarbonato o hipoclorito sódico.
Halogenuros inorgánicos	Bicarbonato sódico y solución de hidróxido sódico en exceso.

Riesgo químico en Laboratorios

PROCEDIMIENTOS DE NEUTRALIZACIÓN Y ABSORCIÓN DE PRODUCTOS QUÍMICOS	
PRODUCTO O FAMILIA	PROCEDIMIENTO
Halogenuros de ácidos orgánicos	Bicarbonato sódico.
Halogenuros orgánicos	Solución de hidróxido sódico al 10%
Hidracina (hidrato)	Solución de hipoclorito sódico
Hidracinas substituidas	Solución de hipoclorito sódico, bisulfato sódico, ácido sulfúrico diluido (pH=5-6) o ácido sulfámico
Hidroperóxidos	Vermiculita en gran exceso
Hidruros (en general)	Recoger con disolventes orgánicos. No emplear agua ni alcoholes.
Yoduro de propidio	Carbón activo, amberlita XAD-16 o Azul algodón (colorante)
Litio	Agua en gran exceso
Mercaptanos	Solución de bisulfito sódico en gran exceso y agua jabonosa con hipoclorito sódico
Mercurio	Ver procedimiento específico (ANEXO X.C)
Metales pesados y derivados en solución	Formar derivados insolubles o recoger y precipitar a continuación
Metales carbonilados	Recoger con agua procurando que se mantenga el pH neutro.