

PROCEDIMIENTO DE GESTION DE RESIDUOS PELIGROSOS PARA  
DISPOSICION FINAL.

Atento a las disposiciones para la eliminación de los residuos peligrosos generados en el ámbito de la Universidad Nacional de Córdoba, se solicita a todos los generadores de dichos elementos provenientes de los procesos de investigación, enseñanza y servicios, que los mismos se ajustaran para su identificación a un rotulo provisorio de carácter obligatorio, donde se especificara los siguientes datos.

<b>Residuo Peligroso</b>	
<b>GENERADOR</b>	
<b>PLANTA/DIRECCION</b>	
<b>RESPONSABLE</b>	
<b>CORRIENTE DE DESECHO</b>	
<b>COMPONENTE QUIMICO</b>	
<b>ESTADO</b>	
<b>PELIGROSIDAD</b>	
<b>CANTIDAD</b>	
<b>FECHA DE RETIRO</b>	

**EJEMPLO DE LLENADO DE ROTULO**

<b>Residuo Peligroso</b>	
<b>GENERADOR</b>	FACULTAD DE CIENCIAS QUIMICAS UNC
<b>PLANTA/DIRECCION</b>	Dto. Química Orgánica- Lab.104
<b>RESPONSABLE</b>	Dr. Juan López
<b>CORRIENTE DE DESECHO</b>	Y34
<b>COMPONENTE QUIMICO</b>	Solución Acuosa de Ácido Nitrico150 ml/l-HNO3
<b>ESTADO</b>	Liquido
<b>PELIGROSIDAD</b>	H11
<b>CANTIDAD</b>	4 lts
<b>FECHA DE GENERACION</b>	04/09/2024

**Nota aclaratoria:** En el caso que algún residuo contenga más de dos componentes químicos se deberá declarar el de más peligrosidad.

Todos los generadores deberán declarar en planilla por duplicado, firmadas por el responsable de Área/Departamento/ dependencia etc., y entregar una copia al personal del Área de retiro.

Las cantidades totales de los residuos que se retiran mensualmente de acuerdo al cronograma de las distintas unidades, se ajustaran a lo especificado en la siguiente planilla modelo.

DEPENDENCIA	FECHA	ESTADO	CORRIENTE DE DESECHO	PELIGROSIDAD	CANTIDAD	FIRMA
FACULTAD DE CIENCIAS QUIMICAS	5/9/24	LIQUIDO	Y34	H11	4LT	

Las corrientes de desechos como su peligrosidad se ajustarán en lo especificado en la LEY NACIONAL N° 24051 ANEXO II y ANEXO III.

#### RECOMENDACIONES:

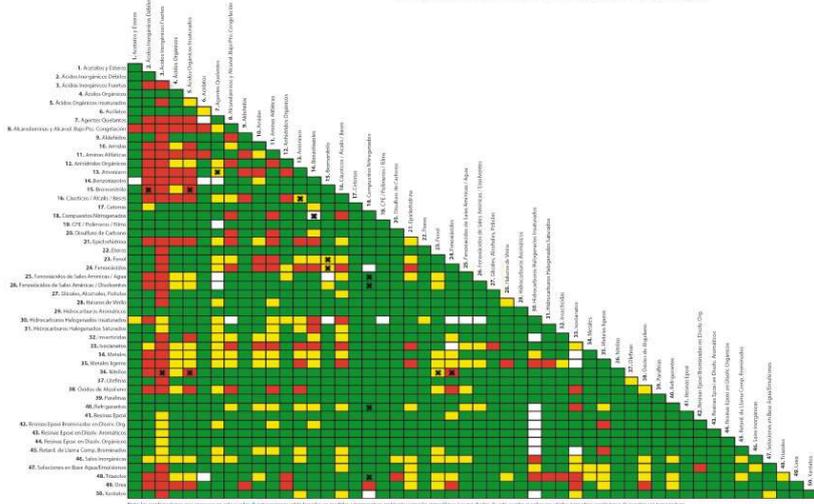
- 1- LLEVAR UN REGISTRO DE TODOS LOS COMPONENTES QUIMICOS.
- 2- TENER SIEMPRE LA HOJA DE SEGURIDAD DEL PRODUCTO.
- 3- SEPARACION DE ACUERDO A LA TABLA DE INCOMPATIBILIDADES QUIMICAS.
- 4- MINIMIZAR LA GENERACION DE RESIDUOS.
- 5- RESPONSABILIDAD SOCIAL EN EL CUIDADO DEL MEDIO AMBIENTE.



Imagen N° 1 Nivel de llenado y rotulo

# INCOMPATIBILIDADES ENTRE SUSTANCIAS QUÍMICAS

Cómo evitar riesgos ambientales en su almacenamiento y uso



- Referencias**
- Alto Riesgo**: Se produce una reacción violenta, al tiempo que existe liberación de calor inmediato. Los reactivos químicos pueden reaccionar espontáneamente según reacciones ácido-base u oxidación-reducción. Las combinaciones no se consideran compatibles.
  - Riesgo Medio**: Se produce una reacción con liberación de calor. Los reactivos químicos pueden reaccionar según reacciones ácido-base u oxidación-reducción. Las combinaciones no se consideran compatibles.
  - Sin Riesgo**: No existe reacción. Las combinaciones se consideran compatibles.
  - Desconocido**: Se desconocen las posibles reacciones.
  - Reacción**: Durante la reacción se liberan productos.

**Incompatibilidades entre sustancias químicas, según pictograma de seguridad**

SI	NO	NO	NO	NO	NO	NO
NO	SI	NO	NO	NO	NO	SI
NO	NO	SI	NO	SI	SI	SI
NO	NO	NO	SI	SI	SI	SI
NO	NO	SI	SI	SI	SI	SI
NO	(2)	SI	SI	SI	SI	SI

**Listado de familias de compuestos químicos más utilizados**

<p><b>1. Acetatos</b> Acetato de Etilo (141-20-0) Acetato de Nitrilo (121-96-6) 1005-1047-2-04</p> <p><b>2. Ácidos Inorgánicos Débiles</b> Ácido Bórico (7637-61-3) Ácido Fosfórico (7664-38-2)</p> <p><b>3. Ácidos Inorgánicos Fuertes</b> Ácido Nítrico (7697-23-8) Ácido Sulfúrico (7664-33-9) Ácido Clorhídrico (7647-09-3) Ácido Carbónico (7632-01-0)</p> <p><b>4. Ácidos Orgánicos</b> Ácido Acético (64-19-7) Ácido Fórmico (127-09-6)</p>	<p><b>5. Aldehídos</b> Formaldehído (50-00-0) Bisoxolona (129-04-2)</p> <p><b>6. Alcoholes</b> Metanol (67-58-0)</p> <p><b>7. Agentes Químicos</b> Agente Químico</p> <p><b>8. Alcanolaminas y Acanolaminas</b> Alcanolamina (101-09-0) Isocianato (79-08-2)</p> <p><b>9. Almidón</b> Almidón (87-90-1)</p> <p><b>10. Aminas</b> Aminas (78-06-2)</p>	<p><b>11. Aminas alifáticas</b> Amina Alifática (79-10-7) Amino Metileno (79-41-4)</p> <p><b>4. Anilinas</b> Anilina (62-53-6) Acido de Baflo (141-21-2) Acido de Nitrilo (99-12-3)</p> <p><b>7. Agentes Químicos</b> Agente Químico</p> <p><b>8. Alcanolaminas y Alcanolaminas</b> Alcanolamina (101-09-0) Isocianato (79-08-2)</p> <p><b>13. Amínicos</b> Aminas (78-06-2)</p> <p><b>14. Bromocloruros</b> MBC, MBT</p>	<p><b>15. Bromocloruros</b> Na-Dimetilformamulo (58-12-2)</p> <p><b>16. Cationicos Aléidos / Bases</b> Sodio Cloruro (7732-24-2) Potasio Cloruro (1330-58-8)</p> <p><b>17. Cetonas</b> Acetona (67-64-1)</p> <p><b>18. Compuestos Heterogéneos</b> Amidocloruro (109-26-7) Amidocloruro (104-44-9) Amidocloruro (109-31-8)</p> <p><b>19. CPE-Polimeros-Films</b> Polimeros Baterías Hidrógeno de litio</p>	<p><b>20. Dióxido de Carbono</b> Sulfuro de Carbono (75-13-0)</p> <p><b>21. Epóxidos</b> Epóxido (108-90-8)</p> <p><b>22. Eteres</b> Dietil Eter (60-29-7)</p> <p><b>23. Fenol</b> Fenol (108-95-2) Cresoles (95-47-8) Nonaftoleno (90-99-0) Jamonol (105-71-6)</p> <p><b>24. Fenolizados</b> Fenol Baterías Hidrógeno de litio</p> <p><b>25. Fenolizados de sales amónicas</b> Agua</p>	<p><b>26. Fenolizados de sales amónicas / Polimeros</b> Epóxido (108-90-8) Hexano (110-52-3) Hexileno (110-52-3) Hexileno (110-52-3) Hexileno (110-52-3)</p> <p><b>27. Glicoles, alcoholos, polioles</b> Metileno (108-90-8) Hexileno (110-52-3) Hexileno (110-52-3) Hexileno (110-52-3)</p> <p><b>28. Haluros de Nitrilo</b> Cloruro de Nitrilo (75-05-2)</p> <p><b>29. Hidrocarburos aromáticos</b> Benzeno (71-42-2) Cumenol (98-82-6) Stilbeno (103-78-3) Aleno (1330-29-7)</p>	<p><b>30. Hidrocarburos Halogenados</b> Hexano (110-52-3)</p> <p><b>31. Hidrocarburos Halogenados Sales</b> Cloruro (77-06-3) Cloruro (77-06-3) Cloruro (77-06-3)</p> <p><b>32. Insecticidas</b> Insecticidas</p> <p><b>33. Isocianatos</b> Isocianato (79-08-2)</p> <p><b>34. Metanoles</b> Metanol (67-58-0)</p> <p><b>35. Oxidantes</b> Oxidante (77-82-3) Oxidante (77-82-3) Oxidante (77-82-3)</p>	<p><b>36. Nitrosos</b> Nitrosos (77-82-3)</p> <p><b>37. Oxidantes</b> Oxidante (77-82-3) Oxidante (77-82-3) Oxidante (77-82-3)</p> <p><b>38. Oxidos de Aluminio</b> Oxido de Aluminio (78-17-8)</p> <p><b>39. Peróxidos</b> Peróxido (78-06-2)</p> <p><b>40. Refrigerantes</b> Refrigerante</p> <p><b>41. Resinas Epoxi</b> Resina Epoxi</p> <p><b>42. Resinas Epoxi Bromadas en disolventes orgánicos</b> Resina Epoxi</p> <p><b>43. Resinas Epoxi en disolventes orgánicos</b> Resina Epoxi</p> <p><b>44. Retardantes de llama y</b> Retardante de llama</p>	<p><b>45. Sales inorgánicas</b> Sales inorgánicas</p> <p><b>46. Sales inorgánicas</b> Sales inorgánicas</p> <p><b>47. Soluciones en base agua / emulsiones</b> Soluciones en base agua</p> <p><b>48. Trazas</b> Trazas</p> <p><b>49. Urea</b> Urea (57-13-6)</p> <p><b>50. Xenones</b> Xenones</p>
--	---	---	--	--	---	---	--	--

Entre paréntesis se indica el número de Chemical Abstracts (CAS Number). Fuentes: Gobierno Vasco, Servicio de Información Ambiental Guara para la Industria Vasca y Asociación Vasca de Empresas Químicas; SRF (FCO, UNIC), Chem; Área de Comunicación Institucional FCO (UNIC).

**Imagen N° 2 Tabla de Incompatibilidades Químicas**

Arq. Cesar Yanover  
Representante Técnico  
Gestión de Residuos Peligrosos  
Universidad Nacional de Córdoba



Universidad Nacional de Córdoba  
2024

**Hoja Adicional de Firmas  
Informe Gráfico**

**Número:**

**Referencia:** PROCEDIMIENTO DE GESTION DE RESIDUOS PELIGROSOS PARA DISPOSICIÓN FINAL.

---

El documento fue importado por el sistema GEDO con un total de 3 pagina/s.