



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

Versión: 1

Fecha: 14/07/2023

Fecha de Emisión: : 17 de mayo de 2007.	Página: 7
Fecha de Revisión: Junio de 2023	No. de Revisión: 29

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
A-0	64-19-7	Acético glacial, ácido	CH <sub>3</sub> COOH	60.05	Blanco raya	3	2	2	4	2990 ml	Un frasco High Purity
A-0	-----	Alcohol Acetona 1:1	-----	-----	Rojo	-----	-----	-----	-----	100 ml	Un frasco Golden Bell
A-0	83-07-8	Amino antipirina, 4-	C <sub>11</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O	203.24	Gaveta 3.1	2	1	1	2	18 g	Dieciocho frascos/Hycel
A-0	76-61-9	Azul de timol	C <sub>27</sub> H <sub>30</sub> O <sub>5</sub> SC <sub>27</sub> H <sub>30</sub> O <sub>5</sub> S	466.60	Gaveta 3.1	0	0	0	0	5 g	Un frasco Hycel
A-10	64-19-7	Acético glacial, ácido	CH <sub>3</sub> COOH	60.05	Blanco raya	3	2	2	4	5500 ml	Dos frascos de 2.5 ml y uno de 3 litros JTB
A-19	67-64-1	Acetona	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CO	58.08	Rojo	2	3	0	3	8400 ml	Uno frascos JTB / ocho Fermont
A-50	-----	Almidón Solución indicador	-----	-----	Verde	-----	-----	-----	-----	1000 ml	Un frasco Hycel
A-50	-----	Almidón Fécula de papa	-----	-----	Verde	-----	-----	-----	-----	250 g	Un frasco de 250 g
A-60	7784-31-8	Aluminio Sulfato	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) • 18H <sub>2</sub> O	666.41	Verde	1	0	0	2	500 g	Un frasco JTB
A-73	-----	Amilico Alcohol	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> OH	88.15	Rojo	2	2	2	3	4000 ml	Un frasco JTB
A-81	631-61-8	Acetato de amonio cristal	CH <sub>3</sub> COONH <sub>4</sub>	77.08	Verde	1	1	1	1	1900 g	Uno frascos JTB Tres frascos Meyer de 500 g
A-85	506-87-6	Amonio, carbonato de	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	96.09	Verde	2	1	2	3	1000 g	Dos frascos JTB
A-86	3012-65-5	Amonio citrato de, dibásico	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> HC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sub>5</sub>	226.19	Verde	1	1	0	2	400 g	Un frasco

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDADAUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
A-87	12125-02-9	Amonio, cloruro de	NH <sub>4</sub> Cl	53.49	Verde	1	0	0	1	5581 g	Cinco frascos JTB / seis Hycl / uno P.Q. Monterrey
A-89	12125-01-8	Amonio Cloruro	NH <sub>4</sub> Cl	53.491	Verde	3	0	0	0	500 g	Un frasco de 500 g Meyer
A-92	1336-21-06	Amonio, hidróxido de	NH <sub>4</sub> OH	35.05	Blanco raya	3	1	2	3	18928 ml	Cinco frascos JTB / uno Hycl.
A-93	7803-55-6	Amonio, metavanadato de	NH <sub>4</sub> VO <sub>3</sub>	116.98	Azul	4	0	1	2	1000 g	Dos frascos JTB
A-94	12027-67-7	Amonio molibdato	(NH <sub>4</sub> ) <sub>6</sub> Mo <sub>7</sub> O <sub>24</sub> ·4H <sub>2</sub> O	12358	Verde	2	0	1	2	1000 g	Dos frascos JTB
A-95	6484-52-2	Amonio, nitrato	NH <sub>4</sub> NO <sub>2</sub>	80.04	Amarillo	2	0	3	1	500	Un frasco Fermont
A-96	6009-70-7	Amonio oxalato de	NH <sub>4</sub> OCOC(O)NH <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	142.11	Blanco	3	0	1	3	500 g	Un frasco JTB
A-101	7783-20-2	Amonio, sulfato de	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	132.14	Verde	2	0	1	1	499 g	Un frasco JTB
A-112	28631-66-5	Azul algodón (azul anilina)	C <sub>32</sub> H <sub>25</sub> N <sub>3</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>9</sub> S <sub>3</sub>	737.73	Gaveta 3.1	1	0	0	0	25g	Un frasco Hycl
A-140	50-81-7	Ascórbico, ácido	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub>	176.13	Verde	1	1	0	1	500 g	Un frasco Meyer de 500 g
A-150	7704-34-9	Azufre sublimado	S	32.06	Rojos	2	1	0	0	90 g	Un frasco Fermont
B-5	10326-27-9	Bario, cloruro de, dihidratado	BaCl <sub>2</sub> ·2H <sub>2</sub> O	244.28	Azul	3	0	1	2	1190 g	Dos frascos Hycl / dos Fermont
B-24	632-69-9	Bengala, rosa de	C <sub>20</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub> I <sub>4</sub> Na <sub>2</sub> O	101.76	Gaveta 3.1	----	----	----	----	5 g	Un frasco Hycl
B-56	10043-35-3	Acido Bórico	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	61.83	Verde	1	0	0	0	2500 g	Dos frascos Meyer de 2.5
B-67	62625-32-5	Bromocresol Verde	C <sub>21</sub> H <sub>14</sub> Br <sub>4</sub> O <sub>5</sub> S	698.05	Gaveta 3.1	1	1	0	0	5 g	Un frasco Meyer

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
B -76	----	Buffer pH 10.00 solución de referencia	----	----	Verde	2	0	0	3	2300 ml	Dos frascos Hycl / uno JTB / uno Fermont
B -79	877-24-7	Buffer pH4.0 solución de referencia	HOOC-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> COOK	----	Verde	0	0	0	1	2200 ml	Dos frascos Hycl / uno JTB / uno Fermont
B -96	---	Buffer pH 7.00 solución de referencia	----	----	Verde	----	----	----	----	3200 ml	Un frasco Hycl / dos JTB / uno Fermont
BB -17	---	Bilis Verde Brillante 2% Caldo	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	750 g.	Dos frascos Bioxón.
BE -1	---	Medio -EC	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	800 g	Un frasco Difco / uno Sigma Aldrich
BE -2	---	Agar eosina y azul de metileno	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	450 g	Un frasco Bioxón
BL -2	---	Caldo Lactosado	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	890 g.	Dos frascos Bioxón
BL -3	---	Lauril Sulfato de Sodio Caldo	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	405 g	Un frasco Bioxón.
BN -8	---	Agar nutritivo	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	450 g	Un frasco Bioxón
BP -3	---	Agar dextrosa y papa	---	---	Gaveta 3.4	---	---	---	---	450 g	Un frasco Bioxón
C -0	---	Carmín nacarado	----	---	Gaveta 3.1	1	2	3	4	10	Un frasco Reasol
C -10	471-34-1	Calcio, carbonato	CaCO <sub>3</sub>	100.09	Verde	0	0	0	1	1099.5 g	Tres frascos Hycl
C -15	10043-52-4	Calcio, cloruro de, anhidro	CaCl <sub>2</sub>	110.98	Verde	1	0	0	2	1250 g	Tres frascos JTB
C -16	10035-04-8	Calcio, cloruro de, dihidratado	CaCl <sub>2</sub> •2H <sub>2</sub> O	147.02	Verde	1	0	0	2	1250 g	Un frasco JTB / dos Hycl
C -22	1305-62-0	Calcio de Hidróxido	Ca(OH) <sub>2</sub>	74.09	Verde	3	0	0	0	250g	Un frasco Meyer

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

Versión: 1

Fecha: 14/07/2023

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
C-26	1305-78-8	Calcio, oxido	CaO	56.08	Verde	1	0	1	2	500 g	Un frasco JTB
C-30	2538-85-4	Calcon	HOC <sub>10</sub> H <sub>6</sub> N:NC <sub>10</sub> H <sub>5</sub> (OH)SO <sub>3</sub> Na	416.4	Gaveta 3.1	2	1	1	2	50 g	Dos frascos Hycel
C-31	8007-47-4	Balsamo Canada	---	--	Gaveta 3.1	1	2	0	1	30 ml	Un frasco Hycel
C-40	56-23-5	Carbono, tetracloruro de	CCl <sub>4</sub>	153.8	Azul	3	0	1	3	1000 ml	Un frasco Reasol
C-44	860-22-20	Carmin índigo	C <sub>16</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	466.35	Gaveta 3.1	1	0	0	0	200 g	Dos fracos Hycel
C-89	7647-01-0	Clorhídrico, ácido	HCl	36.46	Blanco	3	0	2	3	7500 ml	Tres frascos JTB / cuatro Fermont/ cuatro Meyer de un litro.
C-92	---	Clorhídrico, ácido 1.0 N	---	---	Blanco	---	---	---	---	500 mL	Un frasco Hycel
C-103	67-66-3	Cloroformo	CHCl <sub>3</sub>	119.38	Azul	3	0	1	2	4500 ml	Dos frascos JTB
C-110	10141-05-6	Nitrato de cobalto	Co(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	182.96	Azul	2	0	0	0	100 g	Un frasco JTB
C-129	----	Rojo congo polvo	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	25 g	Un frasco Hycel
C-129	----	Rojo congo solución 1%	-----	----	Gaveta 3.1	---	----	----	----	500 ml	Un frasco Hycel
C-155	10125-13-0	Cuprico, cloruro	CuCl <sub>2</sub> •2H <sub>2</sub> O	170.48	Blanco	2	0	1	3	250 g	Un frasco Hycel
C-158	7758-99-8	Cuprico sulfato	CuSo <sub>4</sub> •5H <sub>2</sub> O	249.68	Verde	2	0	0	2	950 g	Un frasco JTB / uno Fermont
D-38	----	Difenil Carbazona	----	----	Gaveta 3.1	----	----	----	----	2000 ml	Dos frascos Hycel
D-43	122-39-4	Difenilamina cristal	(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> NH	169.23	Verde	1	0	1	2	340 g	Tres frascos JTB
E-6	1787-61-7	Eriocromo T, negro de	HOC <sub>10</sub> H <sub>6</sub> N:NC <sub>10</sub> H <sub>4</sub> (OH)(NO <sub>2</sub> )SO <sub>3</sub> Na	461.4	Gaveta 3.1	2	1	1	2	148 g	Un frasco Golden Bell / dos JTB
E-31	60-29-7	Eter	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> , C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	74.12	Rojo	2	4	2	2	1000 ml	Un frasco JTB

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDADAUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

Versión: 1

Fecha: 14/07/2023

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLÓGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
E-37	6381-92-6	E.D.T.A Disódica Ámpula 0.02 M.	$C_{10}H_{14}N_2Na_2O^8$	---	Gaveta 3.1	1	0	0	1	-----	Tres frascos JTB
E-37	15954-95-7	E.D.T.A. Dimagnésica	$C_{10}H_{14}N_2O_8Mg_2 \cdot 2H_2O$	314.34	Verde	2	1	0	0	500 g	Uno Hycel
E-37	10378-23-1	E.D.T.A Tetrasódica	$C_{10}H_{12}N_2Na_4O_8 \cdot 2H_2O$	416.21	Verde	1	1	0	3	991 g	Dos frascos JTB
E-37	6381-92-6	E.D.T.A. Disódica	$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8 \cdot 2H_2O$	372.24	Verde	1	1	0	1	1600 g	Tres frascos JTB/ uno Hycel
E-38	107-21-1	Etilenglycol	$HOCH_2CH_2OH$	62.07	Verde	2	1	1	3	1000 ml	Un frasco JTB
E-40	64-17-5	Etilico alcohol absoluto	$CH_3CH_2OH$	---	Rojo	3	4	2	2	3400 ml	Tres frascos Hycel / dos JTB
E-41	64-17-5	Etilico, alcohol	$C_2H_6O$	46.07	Rojo	1	3	0	0	60000 ml	Un frasco Ch / dos Hersol
E-47	141-78-6	Etilo, acetato de	$CH_3COOC_2H_5$	88.01	Rojo	2	3	1	2	8000 ml	Dos frascos JTB
EH -1	---	Reactivo para cloro libre de 0.02 a 2.00 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	34 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -2	---	Reactivo para sulfato de 0 a 70 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	42 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -3	---	Reactivo para fosfatos de 0 a 2.50 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	35 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -4	---	Reactivo hierro total	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	74 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -5	---	Reactivo para nitrato, rango medio 0 a 5 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	49 pruebas	Colorímetro Hach DR/890

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
EH -6	---	Reactivo cromo hexavalente 0 a 0.6 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	40 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -7	---	Juego de reactivos para aluminio	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	83 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -8	---	Juego de reactivos para Cianuro	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	95 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -9	---	Juego de reactivos para nitrógeno, amonio, prueba en tubo de 0 a 50 mg/L	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	14 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
EH -10	---	Juego de reactivos para cromo total	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	96 pruebas	Colorímetro Hach DR/890
F-5	5144-89-8	Fenantrolina 1, 10 monohidratado	$C_{12}H_8N_2 \cdot H_2O$	198.2	Verde	1	0	1	1	100 g	Un frasco Sigma
F-28	---	Fenol Estándar 5%	$C_6H_5OH$	---	Azul	---	---	---	---	1000 ml	Un frasco Hycel
F-32	77-09-8	Fenoltaleina polvo	$C_6H_4COOC(C_6H_4-4-OH)_2$	318.332	Gaveta 3.1	3	1	1	1	45 g	Dos frascos Hycel
F-35	10025-77-1	Férrico, Cloruro	$FeCl_3 \cdot 6H_2O$	270.3	Blanco	2	0	0	0	998 g	Un frasco Fernont
F-49	7782-63-0	Ferroso sulfato · 7 H <sub>2</sub> O	$FeSO_4 \cdot 7H_2O$	278.02	Verde	1	0	0	0	4100 g	Dos frascos JTB de 500g / dos frascos Macron / cuatro frascos Meyer de 250g / Un frasco Fernont
F-50	7783-85-9	Ferroso sulfato amoniacal	$Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$	392.14	Verde	1	0	0	1	500 g	Un frasco JTB

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
F-66	7664-30-2	Fosfórico, ácido	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	98	Blanco	2	0	2	3	8050 ml	Dos frascos JTB / un frasco Meyer / dos frascos Fermont
G-0	77938-63-7	Glucosa mono hidratada	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> * H <sub>2</sub> O	198.2	Verde	0	1	1	0	250 g	Un Reasol
G-8	---	Genciana violeta de solución para Gram	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	125 ml	Un frasco Golden bell
H-0	100-97-0	Hexametilentetr amina	(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	140.19	Rojo	3	3	1	3	1000 g	Dos frascos
H-0	----	Hyclin Plus detergente	----	----	----	1	0	0	0	7000 ml.	Dos frascos Hycl
H-21	10034-93-2	Hidrazina, sulfato de	N <sub>2</sub> H <sub>6</sub> SO <sub>4</sub>	130.12	Azul	3	1	2	3	100 g	Un frasco Merck
H-25	7722-84-1	Hidrógeno, peróxido de, al 30 %	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	34.01	Amarillo	2	0	3	4	4000 ml	Un frasco Reactivo Analítico / uno JTB de 500 g / tres frascos abesa de un litro
H-31	01/11/5470	Hidroxilamina, clorhidrato de	NH <sub>2</sub> OH HCL	69.49	Blanco	3	2	2	3	1997 g	Cinco frascos JTB
H-38	7439-89-6	Hierro Limadura	Fe	55.85	Azul	3	1	1	0	500 g	Un frasco Meyer.
I-3	----	Inmersión aceite	----	----	Verde	----	----	----	----	2130 ml	Cinco frascos Hycl
I-18	67-63-0	Iso-propílico alcohol	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O	60.1	Rojo	1	3	0	4	8300 ml	Cuatro frascos Hycl
L-26	7447-41-8	Litio, Cloruro	LiCl			2	0	0	0	50g	Un frasco de 50g Fermont
M-1	----	Magnesio Cinta	Mg	---	Verde	---	----	----	----	13 g	Sin Marca
M-10	10034-99-8	Magnesio sulfato .7 hidratado	MgSO <sub>4</sub> : · 7H <sub>2</sub> O	246.48	Verde	1	0	0	1	500 g	Un frasco JTB

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
M-28	100 34-96-5	Manganeso, sulfato monohidratado	MnSO <sub>4</sub> · H <sub>2</sub> O	169.02	Azul	2	0	0	0	500g	Un frasco Fermont
M-47	7783-35-9	Mercúrico sulfato	HgSO <sub>4</sub>	296.65	Azul	4	0	1	3	125 g	Un frasco JTB
M-48	7439-47-6	Mercurio (tridestilado)	Hg	200.59	Azul	3	0	0		900 g	Un frasco Fermont / cuatro sin marca
M-57	67-56-1	Metanol	CH <sub>3</sub> OH	32.04	Rojo	3	3	1	3	3975 ml	Un frasco JTB
M-70	7220-79-3	Metileno, azul de	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> ClN <sub>3</sub> .H <sub>2</sub> O	373.91	Gaveta 3.1	1	0	0	1	200 g	Dos frascos Hycel
M-71	---	Metileno, azul de sol. 1%	--	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	350 ml	Un frasco Hycel
M-77	547-58-1	Metilo, anaranjado de	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> N <sub>3</sub> NaO <sub>3</sub> S	327.34	Gaveta 3.1	2	0	0	1	224 g	Un frascos Golden Bell / Dos Hycel
M-79	845-10-3	Metilo, de Rojo	C <sub>15</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	291.29	Gaveta 3.1	0	0	0	0	10 g	Dos frascos de 5 g
M-90	3051-09-0	Murexida	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	284.20	Gaveta 3.1	1	0	0	0	10 g	Un frasco de 10 gramos
M-95	---	Metilo, rojo de	----	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	205 g	Un frasco Sigma / dos Hycel
N-23	06/03/8005	Nigrosina Sol. saturada	-----	----	Gaveta 3.1	---	---	---	---	1000 ml	Un frasco Hycel
N-35	7697-37-2	Nítrico, ácido	HNO <sub>3</sub>	63.01	Amarillo	3	0	3	4	8500 ml	Cuatro frascos JTB
O-3	1400-62-0	Orceina	--	---	Gaveta 3.1	1	2	3	4	2 gramos	Dos frascos Reasol
O-8	6153-56-6	Oxálico, ácido	HOOC-COOH · 2H <sub>2</sub> O	126.07	Blanco	2	1	1	3	250 g	Un frasco Hycel
P-0	---	Potasio 1000 MG/L	KNO <sub>3</sub> en HNO <sub>3</sub> 2-3%	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	210 ml	Un frasco Merck / dos Sigma Aldich
P-0	7447-40-7	Potasio, cloruro 3M solución rellenable	KCl	74.5513	Gaveta 3.1	1	0	0	0	300 ml	Cinco frascos Thermo Scientific
P-0	333-20-0	Potasio, tiosianato de	KSCN	97.18	Verde	2	0	1	2	2000 g	Cuatro frascos JTB
P-35	7761-88-8	Plata, nitrato de	AgNO <sub>3</sub>	169.87	Amarillo	3	0	3	3	495 g	Un frasco Hycel

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.





**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLOGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
P-37	10294-26-5	Plata, sulfato de	Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	311.8	Verde	2	0	0	1	100 g	Un frasco JTB
P-45	10099-74-8	Plomo, nitrato de	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	331.2	Amarillo	3	0	3	1	400 g	Un frasco Mallinckrodt
P-67	02/01/7758	Potasio, bromato de	KBrO <sub>3</sub>	167.01	Amarillo	3	0	3	2	500 g	Un frasco JTB
P-68	03/02/7758	Potasio, bromuro de	KBr	119.01	Azul	2	0	1	2	500 g	Un frasco JTB
P-72	151-50-8	Potasio, cianuro de	KCN	65.12	Azul	3	0	2	3	494 g	Un frasco JTB
P-74	7447-40-7	Potasio, cloruro de	KCl	74.557	Verde	2	0	1	2	2500 g	Dos frascos JTB de 2 g / Un frasco Meyer de 2.5 kg
P-77	7778-50-9	Potasio, dicromato de	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	294.19	Amarillo	4	0	3	3	2023 g	Dos frascos Hycel / tres JTB
P-79	13746-66-2	Potasio, ferricianuro de	K <sub>3</sub> Fe(CN) <sub>6</sub>	329.26	Verde	1	0	1	2	500 g	Un frasco JTB
P-82	04/11/7758	Potasio, fosfato de, dibásico	K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	174.18	Verde	1	0	0	0	500 g	Un frasco Hycel
P-83	7778-77-0	Potasio, fosfato de, monobásico	KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	136.09	Verde	0	0	0	1	1000 g	Un frasco Golden Bell / un Meyer
P-86	1310-58-3	Potasio, hidróxido de	KOH	56.11	Blanco	3	0	2	4	1000 g	Dos frascos Hycel
P-88	7681-11-0	Potasio, yoduro de	KI	166	Verde	2	0	2	2	2700 g	Cinco frascos Hycel / uno JTB
P-92	6487-48-5	Potasio, oxalato de	K <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> ·H <sub>2</sub> O	184.24	Azul	3	0	1	3	1000 ml	Dos frascos Hycel
P-94	7722-64-7	Potasio, permanganato de	KMnO <sub>4</sub>	158.03	Azul	3	0	3	3	500 g	Un frasco JTB
P- 103	28300-74-5	Tartrato de Antimonio y Potasio	K <sub>2</sub> Sb <sub>2</sub> C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> O <sub>12</sub> · 3 H <sub>2</sub> O	667.87	Azul	2	0	0	---	250g	Un frasco Meyer

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLÓGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
P-119	28300-74-5	Potasio y antimonio tartrato	C8H4K2O12Sb12·3H2O	667.85	Blanco	3	0	1	3	250 g	Un frasco JTB / Un frasco Golden Bell
S-0	---	Sodio 1000 MG/L	NaNO3 en HNO3 2-3%	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	2 ml	Un frasco Merck 2 ml
S-4	---	Safranina sol. 1 %	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	250 ml	Un frasco Golden Bell
S-8	69-72-7	Salicílico, ácido	2-HOC6H4COOH	138.12	Verde	1	1	1	2	1000 g	Dos frascos JTB
S-22	1343-98-2	Silica gel con indicador	---	---	Verde	2	0	0	1	5500 g	Un frasco Hycl / tres Merck
S-34	---	Silicona, lubricante	---	---	Verde	---	---	---	---	900 g	Dos frascos Hycl
S-49	144-55-8	Sodio, bicarbonato de	NaHCO3	84.01	Verde	0	0	1	1	1449.5 g	Un frasco JTB y dos Fermont
S-53	1303-96-4	Sodio borato de	Na2B4O7·10H2O	381.37	Verde	---	---	---	---	500 g	Un frasco Hycl
S-57	497-19-8	Sodio, carbonato de, anhidro	Na2CO3	105.99	Verde	1	1	2	3	989 g	Dos frascos JTB
S-60	143-33-9	Sodio, cianuro de	NaCN	49.01	Azul	3	0	2	3	500 g	Un frasco JTB
S-62	6132-04-03	Sodio, citrato de dihidratado	C6H5O7Na3·2H2O	258.07	Verde	1	1	0	1	500g	Un frasco JTB
S-63	7647-14-5	Sodio, cloruro de	NaCl	58.44	Verde	1	0	0	1	9500 g	Dos frascos Hycl / tres JTB / uno Golden Bell
S-76	7681-49-4	Sodio de fluoruro	NaF	41.99	Azul	3	0	1	3	496 g	Un frasco JTB
S-77	---	Sodio, fosfato dibásico 25%	---	---	Verde	---	---	---	---	1000 ml	Un frasco Hycl
S-81	---	Sodio, hexametáfosfato	(NaPO)3	611.82	Verde	1	2	3	4	200 g	Dos frascos Meyer
S-83	1310-73-2	Sodio, hidróxido de	NaOH	40	Blanco raya	4	0	2	4	4500 g	Tres frascos Hycl de 500 g / uno JTB /

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.



**Inventario de Sustancias Químicas**  
**Proceso Prácticas de Laboratorio del Nivel de Estudios**  
**Profesionales UAEMéx**  
**Procedimiento Prácticas de Laboratorio ULCA**  
**Secretaría de Docencia**  
**Dirección de Infraestructura Académica**  
**Departamento de Laboratorio y Talleres**

**Versión: 1**

**Fecha: 14/07/2023**

No.	No. DE CAS	SUSTANCIAS QUIMICA O BIOLÓGICA	FORMULA	P. M.	COLOR DE ALMACENAJE	CATEGORIA DE RIESGOS				CANTIDAD	OBSERVACIONES
						SALUD	FLAMABILIDAD	REACTIVIDAD	CONTACTO		
											Cuatro frascos Meyer de 500 / Boutica Moderna 1 kg /
S-92	7681-82-5	Sodio, yoduro	NaI	149.89	Azul	2	0	0	1	500 g	Un frasco Fermont
S-97	6834-92-0	Sodio, metasilicato de	Na <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> ·9H <sub>2</sub> O	284.2	Verde	2	0	1	3	400 g	Dos frascos Fermont /m un Moterrey
S-104	62-76-0	Sodio, oxalato de	Na <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	134	Blanco	3	0	1	3	1245 g	Dos frascos JTB / uno Monterrey
S-108	7722-88-5	Sodio Pirofosfato	Na <sub>2</sub> H <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	221.94	Verde	2	0	0	0	500 g	Un frasco Meyer
S-113	7757-82-6	Sodio, sulfato de, anhidro	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	142.04	Verde	1	1	2	1	1000 g	Dos frascos Hycel
S-115	7757-83-7	Sodio, sulfito de	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	126.04	Verde	1	0	1	1	450 g	Un frasco de JTB
S-122	10102-17-7	Sodio, tiosulfato pentahidratado	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ·5H <sub>2</sub> O	248.18	Verde	1	0	1	1	500 g	Un frasco JTB
S-147	5329-14-6	Sulfámico o amidosulfónico, ácido	NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> H	97.09	Blanco	2	0	1	3	100 g	Un frasco Hycel
S-156	7664-93-9	Sulfúrico, ácido	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	98.08	Blanco	4	0	2	4	13 000 ml	Dos frascos JTB / cinco Fermont
T-0	9005-65-6	Tween 80	C <sub>64</sub> H <sub>124</sub> O <sub>26</sub>	---	Verde	0	0	0	0	1 000 mL	Un frasco Meyer
V-16	548-62-9	Violeta cristal	C <sub>25</sub> H <sub>30</sub> ClN <sub>3</sub>	407.99	Gaveta 3.1	2	1	1	2	100 g	Un frasco Hycel
X-3	1330-20-7	Xilenos	C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	106.17	Rojo	2	2	1	3	1000 ml	Un frasco JTB
Y-3	---	Yodo Iugol 5%-10%	---	---	Gaveta 3.1	---	---	---	---	500 ml	Un frasco Golden Bell
Y-4	---	Yodo grado USP	---	253.8	Blanco	---	---	---	---	490 g	Un frasco Golden Bell
---	---	Kit NPK	---	---	---	---	---	---	---	89 pruebas	4 cajas LaMotte

**NOTA: Sujeto a cambios según gasto o adquisición.**

DOCUMENTO CONTROLADO EN EL SITIO WEB DEL SGC, QUE SE ENCUENTRA DISPONIBLE EXCLUSIVAMENTE PARA LA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE MÉXICO. PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL.