

## INDICE ALFABETICO DE MATERIAS

A			
ACETONA	1.05	Papeles detectores del gas cian-	14.
	167	hídrico en la atmósfera	143
Reacción de Penzoldt	167	Acetato de cobre	143
Reactivo de Legal modificado		Cloruro mercúrico-metilo-	
por Imbert	167	range	143
CONTRACTOR OF THE PARTY OF THE		Procedimiento de doble desti-	
ACIDO ACETICO	177	lación	147
Extracción	177	Reacciones del azul de Prusia	150
Reacciones químicas	177	—de Haller-Hlasiwets o picro-	
—como acetato de etilo	177	sódica	151
—con acetona	177	— —de Schönbein - Guignard	
— —óxido de cacodilo	177	y Ganassini 56,	57
— —cloruro férrico	177	— —Vortmann	150
— — nitrato de plata	177	——los papeles sensibles 56	57
		—nitrato de plata	151
BROMHIDRICO	132	—sulfociánica o de Liebig	151
Investigación en el aire	132	Técnica para investigar en las vísceras y otros productos	
-CARBOLICO (Ver: Acido fé-		que lo contienen aun en pe-	
nico)	175	queñas cantidades	149
-CIANHIDRICO 121,	143	—CLORHIDRICO 121,	251
Aparato de Chelle modificado		Manchas sobre los tejidos vi-	
por L. Capus	146	vos y telas	252
Destilación fraccionada	144	Técnica de la investigación	252
Dosificación	151		
—Gravimétrica	152	-FENICO (Ver: Fenol)	175
—Volumétrica	151		
Extracción de las vísceras del;	143	-NITRICO	253
Investigación del; disimulado.		Investigación	253
Método de Chelle	145	-en las manchas de telas	254
Investigación en presencia de		Manchas sobre tejidos vivos.	253
compuestos cianhídricos no		Reacciones químicas	253
tóxicos	144	—de la brucina	254
Método de Chelle	144	— —Lunge	254
— — Magnin	149	— — Manchot Hihner	253:

Reacciones del ioduro de po-		Reacciones biológicas	324
tasio	253	——Cardiograma	327
Transformación en ácido pi-		——Cobayo	325
crico	254	——Lengua	324
		——Peces	326
—OXALICO	233	—químicas	323
Dosificación	234	-de Bertrand y Javillier o si-	
Método de extracción	233	lico-túngstico	323
Reacciones químicas	233	— —Mallanneh	323
—con cloruro de bario	234	— —Monti	323
calcio	234	— —Palet	323
— — nitrato de plata	233	— Piñuera y Alvarez	323
— —permanganato de potasio	233	- Sonnenschein o fosfomo-	
— —sales de oro	234	líbdico	323
plomo	234		
		ALCALIS CAUSTICOS	254
—PICRICO	234	nachalo encorrecto	201
Extracción	234		
Método de elección	234	ALCALOIDES	257
Investigación en la orina	235	Acción de los;	260
Orinas pseudo-ictéricas	235	Antecedentes históricos del	
Reacciones químicas	234	descubrimiento	259
—con carbonato de potasio y		Cuadro de la sensibilidad de	
cianuro de potasio	235	los reactivos generales	288
— —la potasa	235	Cuadro de las reacciones cro-	
— —las hebras de lana o seda	235	máticas 290,	291
		Cuadro de los principales al-	
-SULFHIDRICO 121, 126 y	134	caloides tóxicos	257
Reacción de Fisher	134	Definición	257
		Experimentación biológica co-	
—SULFURICO	249	mo reactivo de los;	292
Acción sobre el cadáver	251	—líquidos o sólidos	259
Manchas producidas sobre ro-		Métodos de extracción	263
pas, telas y lesiones sobre		— — — Dragendorff	267
la piel	250	— — — —Florence	277
Reacciones químicas	249	Kohn - Abrest y	
—con acetato de plomo	250	Ogier	270
— —acidez libre	250	Stas	264
— — —; técnica de Nesler	250	— — — — Stas - Otto	267
— —cloruro de bario	250	Proceso de La Pommerais	292
Escritura sobre papel común.	250	Procesos judiciales	263
Definition court paper commun.		Propiedades físicas	260
—corrosivos	248	Color	261
		Forma cristalina	261
ACONITINA	322	Fluorescencia	261
Composición química	322	espectroscópicas	262
Extracción	322	Olor	261
Landellon	322	0.01	201

## TOXICOLOGIA

Polarización	261	Reactivos de Bouchardat; con	
Punto de fusión	263	iodo- iodurado	278
Sabor	261	— —Dragendorff; con ioduro	210
Solubilidad	261	de K y Bi	280
-que engendran compuestos	201	— Guareschi; con sulfo-cia-	200
cristalizados con ácido pícrico	282		287
	296	no-platinato de potasio	201
Reactivos biológicos	297	— —Marme; con ioduro de K	201
Cobayo		y cadmio	281
Conejo	296	— —Mayer o de Valser; con	070
Corazón	298	ioduro de K y Hg	279
Lagartija	304	— Popoff; con ácido pícrico	281
Lengua	302	— — precipitación	278
Músculo	299	— Selmi; con ác. iodídrico	287
Nervio	301	- Scheilber; con fosfo-	10.70
Paloma	301	tungstato de sodio	286
Peces	302	- Shulze; con fosfo-anti-	
Perro	296	mónico	287
Rana	297	- Sonnenschein; con fosfo-	140.0
Ratón blanco	301	molibdato de sodio	286
— —. Su importancia	295		
—cromáticos	289	—Y PTOMAINAS	257
con ácido nítrico	290		
sulfúrico concen-		ALCOHOL	159
trado	289	Dosificación del; en sangre	162
— — —agua oxigenada	290	Extracción del; de las vísceras	
— — — cloruro férrico oficinal	290	y orina o sangre	159
——Brociner	292	Método de Evans-Jones para	
— — Denigès	291	dosificación de; en líquidos	
— —Erdmann	290	orgánicos	163
— —Fraude	290	— Fabre y Kahane; dosifi-	
Frohde	291	cación del; en la saliva	166
— —Lafon	291	— —Harger-Lamb y Hulpieu,	100
— — Mandelin	291	dosificación del; en el aire	
— —Marquis	292		166
— —Rosenthaler	291	espirado	160
— —Sonnenschein	292		100
Reactivos generales de los;	278	Nicloux para la dosifica-	
	210	ción del;	161
nico	287	<ul> <li>— dosificación de Abels mo-</li> </ul>	
de	201	dificado por Omar Guagnini	164
mercurio	289	Reacciones químicas	159
		- con ácido sulfúrico y ero-	
oro	289	mato de potasio	159
		— — —permanganato de po-	10.
tino	287		160
—de Aloy; con nitrato de urano	287	tasio	
- Bertrand; con silico-		— — —iodo y amoniaco	160
tungstato de sodio	286	soda	159

AMILICO	167	Aparato de Marsh. 207, 209 y	210
Reacción química	167	— — Mitscherlich	153
and the state of t		— — — modificado	155
-METILICO	167	— —Nicloux	105
Reacciones químicas	167	——Ogier	68
Benzoato de metilo	167	——Perrin y Durroy	160
Salicilato de metilo	167	——Riche	69
—de oxidación	167	Vitali y Tornani	170
AMINOBENCENE (Ver: Anilina)	173	APENDICE	375
AMONIACO	254	ARSENICO	199
Extracción del cadáver	255	Anhidrido arsenioso (impureza	
Investigación en la atmósfera	255	del ácido sulfúrico)	208
Papel a la hematoxilina	255	Aparato de Marsh 297, 209 y	210
-con nitrato mercurioso	255	-y antimonio; caracteres y re-	
—de Nessler	255	acciones de diferenciación.	212
		Arsenito de plata	214
ANHIDRIDO CARBONICO, 114 y	120	Arseniuro de cinc	208
Investigación	114	Cinc platinado	209
		Dosificación por el aparato de	
<b>—SULFUROSO</b> 121, 127 y	134	Marsh	212
		Hidrógeno 209 y	210
ANILINA	173	Investigación en los alimentos	203
Extracción	174	Llama de hidrógeno arseniado	210
Reacciones químicas	174	Mancha de; metálico	211
— — con ácido clorhídrico-ni-		Método biológico para la in-	
trito de sodio-sal amoniacal		vestigación del;	215
de naftol β	174	—de Gosio	215
— — bicromato de potasio		— — elección para la desinte-	
y ácido sulfúrico	174	gración de la materia orgá-	
— — —hipoclorito de calcio.	174	nica	205
Rojo de; investigación	175	— —Marsh	207
Tulician sale uninterior		—para la investigación en la	204
APARATO de E. Barillot	138	leche	204
-Bertin-Sans y Moitesier		— — — — — los líquidos al-	004
103 у	104	cohólicos	204
——Brouardel y Ogier	184	Reacciones microquímicas del	214
— — Chelle mod. por L. Capus	146	arsénico	214
— — Denigès	109	— — — con nitrato de plata	215
— — destilación	137	————————acé-	015
———al vacio	139	tico	215
——Dussart-Blondlot	157	— — — — mixtura mag-	015
——Flandin y Danger	67	nesiana	215
— — Hilger Natermann	158	A THE RESIDENCE OF THE PROPERTY OF THE PROPERT	215
Kohn-Abrest y Ogier	108	rioso	215
Lallemand, Perrin y Du-	100	—químicas	200
rray	160		200

Reacciones químicas como tri-	I I I I I	В	
sulfuro de arsénico	200		
— — —ioduro de arsénico	200	BARIO	231
— — —óxido de cacodilo	200	Extracción	231
Reacción de Bettendorf	202	Reacciones químicas	232
— —Bougault	201	color de la llama	232
— —Gutzeit	201	— con ácido sulfúrico y	
— —Sanger - Black	202	sulfatos	232
ATROPINA	328	— — —bicromato de potasio	232
Extracción	328	— — carbonato de potasio y	000
Fórmula	329	carbonato de amonio	232
Propiedades	329	— — hidrógeno sulfurado y	000
Reacciones biológicas	330	sulfhidratos de amonio	232
	331		
— — midriática	332	BARBITURICOS	235
——muscarina; antagon		Carácter, cristalográfico	240
— — neumogástrico	331		210
——peces	332	Investigación del grupo fenilo	243
—químicas	329	en el luminal	235
— —de Guerbet	329	—en la orina	236
— — Guerbet; modificada	1202	— —las visceras	230
por Sánchez	329	— — —; método de Ogier	226
— — — Guglielmo	329	y Kohn-Abrest	236
— — — Pfeiffer	329	————Procedimiento del	000
— — —Vitali	329	Prof. R. Lobo	237
— — — Wasicky	329	Punto de fusión	239
Separación de la; de la hios-		Reacciones químicas	240
ciamina	330	—con sales de mercurio	243
		—de caracterización	239
AUTOPSIA MEDICOLEGAL	31	— —Paget y Desodt	243
Abertura del cadáver	34	— —Parri	240
Aparato genital	39	Transformación post -morten	
Cavidad abdominal	36	de los derivados barbitúricos	
—craneana	39	en sulfocianuros	243
—torácica	35	Trabajos del Dr. Guatelli	247
Cuello	36	— — Dr. Montesi	246
Diferencia entre autopsia cli-			
nica y:	32	BENCENE	171
Equimosis subpleurales o man-			171
chas de Tardieu	35	Extracción	171
Estómago	36	Investigación en el aire	172
Examen exterior del cadáver	33	Reacciones químicas	171
Higado	38	— —; técnica de Denigès	171
Lacassagne. Guía de;	41		
Lesiones anatómicas	40	BENCIDINA ACETATO	134
	39	-SULFITO	134
Riñones	33	BENZEDRINA	380
Técnica de la autopsia		BILIRRUBINA	85
Vejiga y orina	39	DILIRRUDINA	63

BISMUTO	225	Reacción biológica	372
Reacciones químicas	225	——de caracterización	371
con ácido sulfhídrico	225		
— — bicromato de potasio	225	CARBOHEMOGLOBINA	87
— — carbonatos alcalinos.	225		
— — —fosfato sódico	225	CARBONATOS E HIPOCLO-	
— — — ioduro de potasio	225	RITOS	255
BROMO	132	Reconocimiento de los carbo-	200
Investigación en el aire	132	natos	255
Reacción de Baubigny-Labat.	132	— — — con un ácido	255
— Schiff	133		200
— — Schill	155	bario	255
PROMIDO (palóa)	107	bano	255
BROMURO (anión)	127	CARRONILO CLORURO (S.	
DRIVONA	0.40	CARBONILO CLORURO (fos-	
BRUCINA	348	geno)	131
Extracción	349	The second secon	
Propiedades	348	CARBONO, OXICLORURO DE	
Reacciones químicas	349	(fosgeno)	131
— — con agua de bromo	349		
— — — ácido nitrico	349	CARBOXIHEMOGLOBINA, 86 y	101
— — — nitrato mercurioso	350	-o hemoglobina oxicarbonada	101
— — de Dragendorff	350		
		CARDIOGRAFO	299
C			
		CATAHEMOGLOBINA, 83, 85 y	86
CADAVER	29	- International and in the second	
Abertura	34	CAVIDAD	35
Examen exterior	34	-abdominal (en la autopsia)	36
Importancia de la recolección		—craneana """"	39
de substancias	30	torácica " " "	
Reconocimiento del; definición	29	,, ,, ,,	33
reconsenimento dei, dennicion	23	CICUTA (conina o conicina)	222
CADMIO	232	Extracción	332 333
Extracción	232		
Extracción	232	Fórmula	333
	100 mg (100 mg)	Propiedades	333
— —con ácido sulfhídrico	232	Reacciones biológicas	334
— — —amoniaco	232	— —con el cobayo	335
— — —cianuro de potasio	232	— ——la paloma	334
— — — hidrato potásico	232	— — — — rana	334
TO THE PARTY OF TH		—químicas	333
CANTARIDINA	370	— —con ácido clorhídrico	334
Caracteres físicos	371	— —de Gabretti	334
Extracción	371	— — — Welzer	334
investigación en la orina	371		
Método de Dragendorff	371	CINC	230
Propiedades	370	Al estado de hidróxido	230
Purificaciones	371	Extracción	230

Describers indutes	220	December aufadore con hi	
Reacciones químicas	230	Reacciones químicas con hi-	220
— —con ácido sulfhídrico	230	drógeno sulfurado	229
— — —cianuro de potasio	230	— — —ioduro potásico	230
— — ferrocianuro de po-		potasa	229
tasio	230		
— — —fosfato sódico	230	COCAINA	335
— — — hidróxidos alcalinos .	230	Extracción	336
—PLATINADO	209	Fórmula	335
		Hojas de coca	335
CLORAL	169	Propiedades	335
Inconvenientes en la investi-		Reacciones biológicas	337
gación del cloroformo	169	— —con la rana	337
gacion dei ciorotornio	109	——————————————————————————————————————	338
CLORO	120		
CLORO 121 y	130	— — —los peces	340
Investigación en el aire del;	130	—químicas	336
Papeles sensibles	130	de Ferreyra da Silva	336
— —de almidón iodurado	130	— — Guerbet	336
— — —sulfato de indigo	130	— — — Mohler	337
Reacción de Denigès-Chelle	130		
-indofenólica de Denigès	131	COEFICIENTE DE INTOXICA-	
	CH 3	CION (óxido de carbono)	111
CLOROFORMO	168	MILLIANS THE RESERVE AND ADDRESS OF THE PARTY OF THE PART	20.2
Extracción	168	COLQUICINA	341
—de las visceras	168	Extracción	341
log liquidos aménicos	200	Propiedades	341
— —los líquidos orgánicos	168	Reacciones químicas	342
————; su caracteri-		— —de Kippenberger	342
zación	168	— con ácidos	342
Método de Lallemand, Perrin		— — ácido nítrico	342
y Duroy	168	— — acido intrico	342
- Vitali y Tornani	169	CONTRIA - C	000
Reacciones quimicas	170	CONINA o Conicina (Cicuta)	332
— —con solución alcohólica		CONICINA o Conina (Cicuta)	332
de potasa y anilina	170		332
naf-		CONTENIDO ESTOMACAL (en	
tol α y β	170	la autopsia)	36
timol	170	Color	37
umoi	170	Olor	37
CORRE		Reacción	37
COBRE	229	Reaction	31
Electrólisis	229	CROCINA	354
Ensayos preliminares	229	Pengeión de Weige	
Extracción	229	Reacción de Weiss	354
Reacciones químicas	229	CROMOPROTEINA	92
con ácido cianhídrico y		CROMOFRO I LINA	82
tintura de guayaco	230	CUELLO (en la autopsia)	36
— — amoníaco	239	connect (cir la autopsia)	30
— — carbonato de potasa.	230	CUERPOS VOLATILES	136
— — — ferrocian. de potasio	230	Destilación	- OFFI
retrocian, de potasio	250	Destination	136