

Cuaderno de laboratorio de Química Orgánica



Q U I M I C A ²⁰ F A C I L . ¹⁰ N E T

Copyright © 2024 quimicafacil.net

Todos los derechos reservados.

Información

Nombres: _____

Asignatura: _____

Periodo/año: _____

Número de contacto: _____

Correo electrónico: _____

Docente/tutor: _____

Bienvenido a tu Cuaderno de Laboratorio de Química Orgánica, una herramienta esencial para documentar observaciones, procedimientos y resultados a lo largo de su viaje científico. Como estudiante e investigador, utilizarás este cuaderno para registrar descripciones detalladas de los experimentos, garantizando una documentación precisa y completa. Este valioso recurso te servirá de referencia y facilitará el intercambio de conocimientos con compañeros, mentores y futuros investigadores. Al mantener un registro claro, organizado y actualizado de sus experimentos, desarrollará habilidades organizativas y analíticas cruciales, mejorando su comprensión de los conceptos de la química orgánica y preparándole para una carrera exitosa en la ciencia.

RECOMENDACIONES PARA EL USO DE ESTE CUADERNO DE LABORATORIO

El objetivo principal de tu cuaderno de laboratorio es tener un registro permanente de tus experimentos. Durante un experimento, será utilizado para registrar los datos y observaciones necesarias para completar informes de laboratorio que expliquen tus resultados. Sin embargo, un beneficio adicional es que el uso de un cuaderno de laboratorio ayudará a que te prepares para los próximos experimentos, lo cual a su vez te ayudará a ser más eficiente, organizado, confiado y seguro en el laboratorio.

Lineamientos generales

A continuación, se dan unas reglas generales para el uso adecuado del cuaderno de laboratorio, pero estas reglas pueden cambiar según las indicaciones del profesor o tutor encargado del laboratorio.

1. Siempre use bolígrafo. Las entradas del cuaderno de laboratorio deben estar en tinta permanente, nunca en lápiz. Una razón detrás de esto es que los científicos siempre deben informar los datos que observan y nunca falsificar ni modificar los datos.
2. Registre los datos en el lado o zona destinada para escritura (cuadrícula, líneas o puntos según el modelo) cada página. Esto deja el lado o zona con trazados hexagonales para la escritura de las posibles reacciones de trabajo.
3. Escriba todo de inmediato. Registre todos los datos, incluidas las mediciones y observaciones, a medida que sucedan en el laboratorio. Un error común es pensar que recordará las cosas para escribirlas más tarde. Siempre incluya las unidades con las mediciones y registre los valores con el número correcto de cifras significativas según la precisión del dispositivo.
4. Sea completo, pero conciso, y escriba con claridad. Su cuaderno de laboratorio es un registro permanente de sus experimentos para usted mismo, pero una gran parte de la ciencia es la confirmación de los resultados a través de la replicación de experimentos por otros científicos, por lo que debería pensar en su cuaderno de laboratorio como una guía para alguien más que quiere realizar el experimento. Debería contener todo lo que necesitarían para repetir lo que ha hecho y necesitarían poder leerlo para hacerlo. Es posible escribir demasiado, así que trate de ser conciso.
5. Tachar los errores. Si comete un error al escribir algo, tache el registro erróneo dibujando una línea a través de él. Luego, escriba su corrección junto al tachado. Esto se aplica a palabras individuales o incluso a secciones grandes que necesitan corregirse. El registro original debe seguir siendo legible detrás del tachado. No use corrector y nunca borre nada.

Elemento			Peso atómico estándar Ar°(E)		Elemento			Peso atómico estándar Ar°(E)		Elemento			Peso atómico estándar Ar°(E)	
Numero atómico Z		Símbolo	Nombre	(Da)	Numero atómico Z		símbolo	Nombre	(Da)	Numero atómico Z		Símbolo	Nombre	(Da)
1	H	Hidrógeno	1.008		41	Nb	Niobio	92.906		81	Tl	Talio	204.38	
2	He	Helio	4.0026		42	Mo	Molibdeno	95.95		82	Pb	Plomo	207.2	
3	Li	Litio	6.94		43	Tc	Tecnecio	[97]						
4	Be	Berilio	9.0122		44	Ru	Rutenio	101.07		83	Bi	Bismuto	208.98	
5	B	Boro	10.81		45	Rh	Rodio	102.91		84	Po	Polonio	[209]	
6	C	Carbono	12.011		46	Pd	Paladio	106.42		85	At	Astato	[210]	
7	N	Nitrógeno	14.007		47	Ag	Plata	107.87		86	Rn	Radón	[222]	
8	O	Oxígeno	15.999		48	Cd	Cadmio	112.41		87	Fr	Francio	[223]	
9	F	Flúor	18.998		49	In	Indio	114.82		88	Ra	Radio	[226]	
10	Ne	Neón	20.18							89	Ac	Actinio	[227]	
11	Na	Sodio	22.99		50	Sn	Estaño	118.71		90	Th	Torio	232.04	
										91	Pa	Protactinio	231.04	
12	Mg	Magnesio	24.305		51	Sb	Antimonio	121.76		92	U	Uranio	238.03	
13	Al	Aluminio	26.982							93	Np	Neptunio	[237]	
14	Si	Silicio	28.085		52	Te	Telurio	127.6		94	Pu	Plutonio	[244]	
15	P	Fósforo	30.974		53	I	Yodo	126.9		95	Am	Americio	[243]	
16	S	Azufre	32.06		54	Xe	Xenón	131.29		96	Cm	Curio	[247]	
17	Cl	Cloro	35.45		55	Cs	Cesio	132.91		97	Bk	Berkelio	[247]	
18	Ar	Argón	39.95		56	Ba	Bario	137.33		98	Cf	Californio	[251]	
19	K	Potasio	39.098		57	La	Lantano	138.91		99	Es	Einsteinio	[252]	
					58	Ce	Cerio	140.12		100	Fm	Fermio	[257]	
20	Ca	Calcio	40.078		59	Pr	Praseodimio	140.91						
21	Sc	Escandio	44.956		60	Nd	Neodimio	144.24		101	Md	Mendelevio	[258]	

22	Ti	Titán	47.867	61	Pm	Prometio	[145]	102	No	Nobelio	[259]
23	V	Vanadio	50.942	62	Sm	Samario	150.36	103	Lr	Lawrencio	[266]
24	Cr	Cromo	51.996	63	Eu	Europio	151.96	104	Rf	Rutherfordio	[267]
25	Mn	Manganeso	54.938	64	Gd	Gadolinio	157.25	105	Db	Dubnio	[268]
26	Fe	Hierro	55.845	65	Tb	Terbio	158.93	106	Sg	Seaborgio	[269]
27	Co	Cobalto	58.933	66	Dy	Disprosio	162.5	107	Bh	Bohrio	[270]
28	Ni	Níquel	58.693	67	Ho	Holmio	164.93	108	Hs	Hassio	[269]
29	Cu	Cobre	63.546	68	Er	Erbio	167.26	109	Mt	Meitnerio	[278]
30	Zn	Zinc	65.38	69	Tm	Tulio	168.93	110	Ds	Darmstadtio	[281]
31	Ga	Galio	69.723	70	Yb	Iterbio	173.05	111	Rg	Roentgenio	[282]
32	Ge	Germanio	72.63	71	Lu	Lutecio	174.97	112	Cn	Copernicio	[285]
33	As	Arsénico	74.922	72	Hf	Hafnio	178.49	113	Nh	Nihonio	[286]
34	Se	Selenio	78.971	73	Ta	Tántalo	180.95	114	Fl	Flerovio	[289]
35	Br	Bromo	79.904	74	W	Tungsteno	183.84	115	Mc	Moscovio	[290]
36	Kr	Kriptón	83.798	75	Re	Renio	186.21	116	Lv	Livermorio	[293]
37	Rb	Rubidio	85.468	76	Os	Osmio	190.23	117	Ts	Tenesino	[294]
38	Sr	Estroncio	87.62	77	Ir	Iridio	192.22	118	Og	Oganesón	[294]
39	Y	Itrio	88.906	78	Pt	Platino	195.08				
40	Zr	Circonio	91.224	79	Au	Oro	196.97				
				80	Hg	Mercurio	200.59				

Valores reportados por la IUPAC. []: número másico del isótopo más estable

INDICE

[illegible]

Planificador mensual

MES	LUNES	MARTES	MIERCOLES
☐ ENE			
☐ FEB			
☐ MAR			
☐ ABR			
☐ MAY			
☐ JUN			
☐ JUL			
☐ AGO			
☐ SEP			
☐ OCT			
☐ NOV			
☐ DIC			

[illegible]

MES	LUNES	MARTES	MIERCOLES
☐ ENE			
☐ FEB			
☐ MAR			
☐ ABR			
☐ MAY			
☐ JUN			
☐ JUL			
☐ AGO			
☐ SEP			
☐ OCT			
☐ NOV			
☐ DIC			

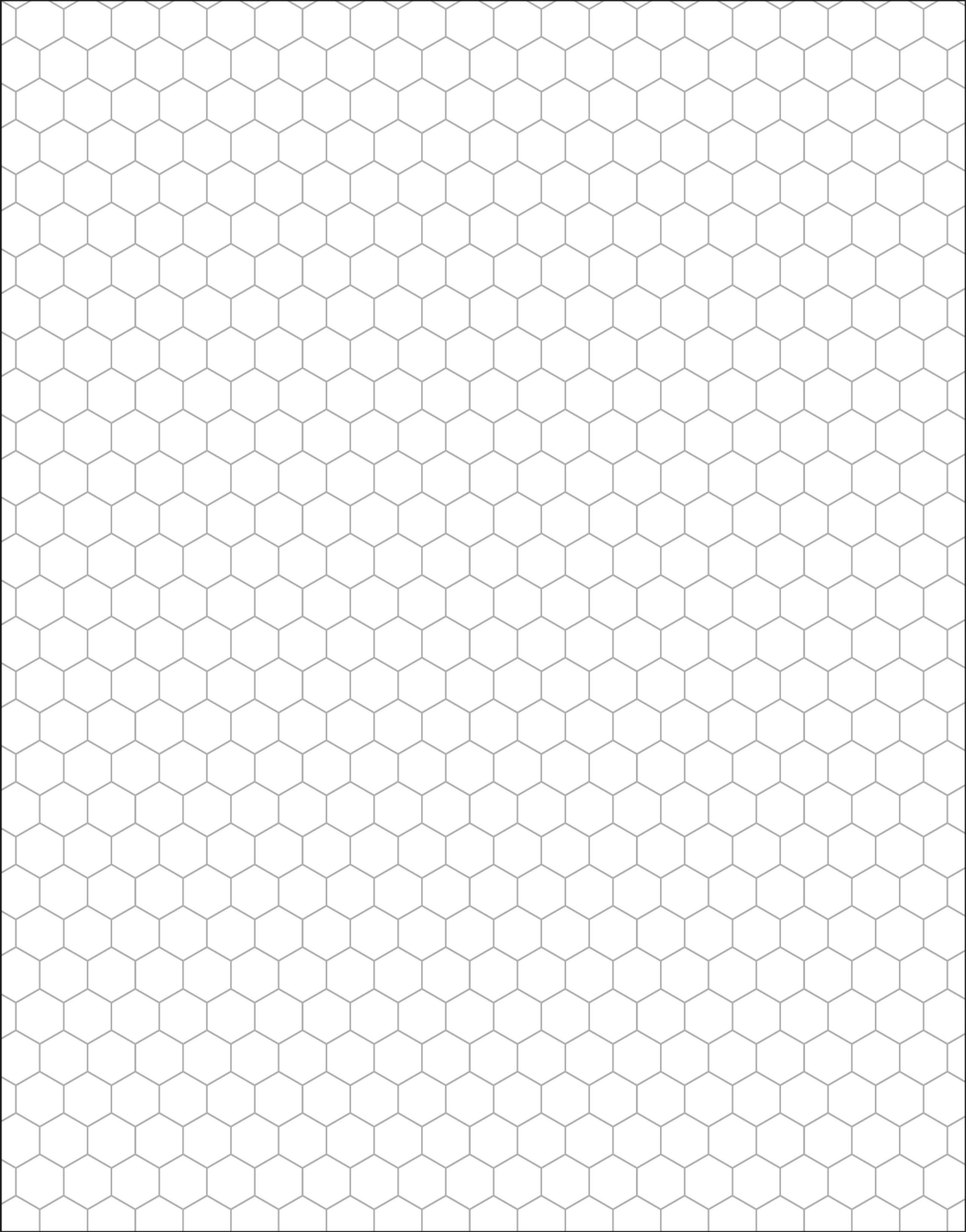
[illegible]

MES	LUNES	MARTES	MIERCOLES
☐ ENE			
☐ FEB			
☐ MAR			
☐ ABR			
☐ MAY			
☐ JUN			
☐ JUL			
☐ AGO			
☐ SEP			
☐ OCT			
☐ NOV			
☐ DIC			

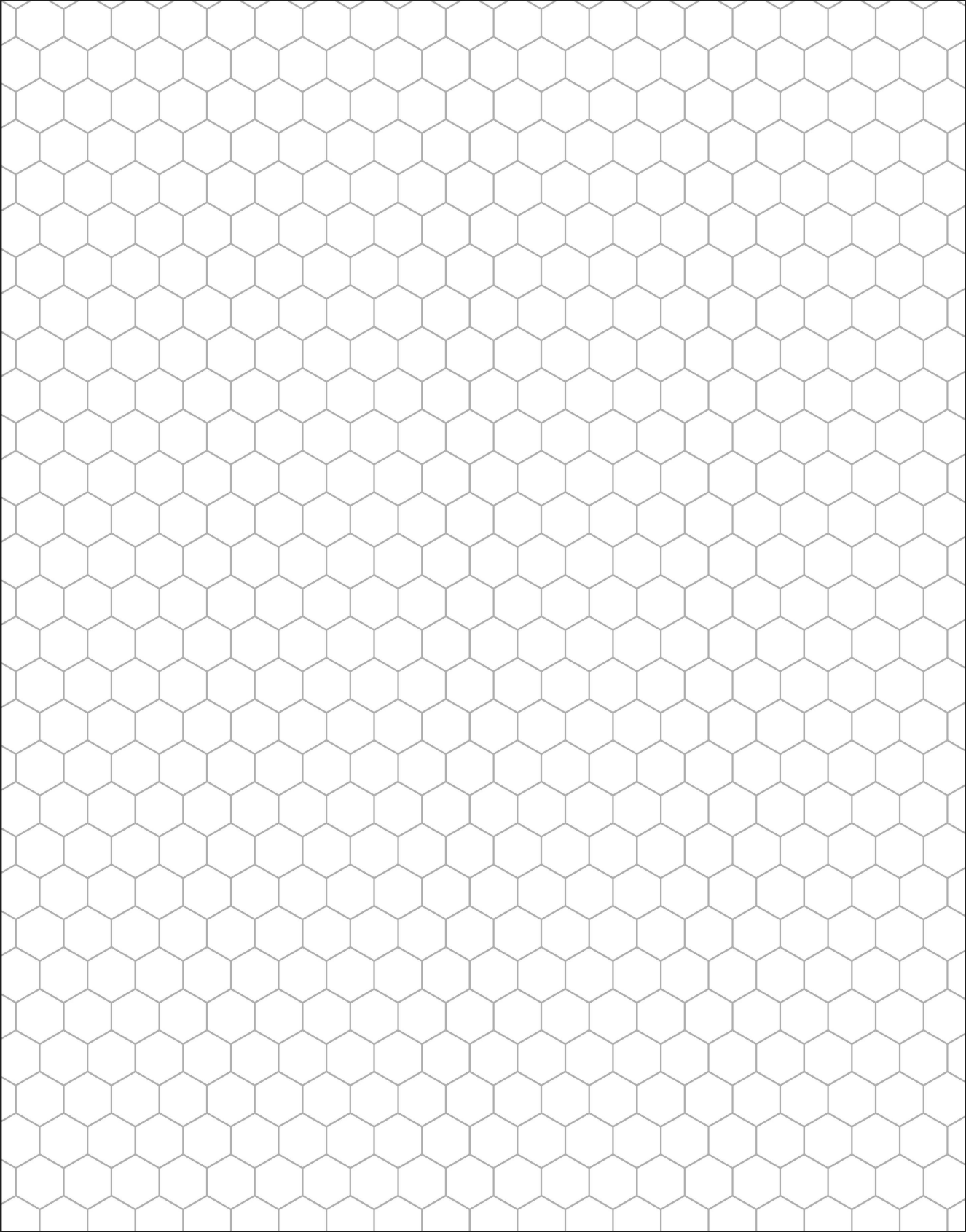
[illegible]

MES	LUNES	MARTES	MIERCOLES
☐ ENE			
☐ FEB			
☐ MAR			
☐ ABR			
☐ MAY			
☐ JUN			
☐ JUL			
☐ AGO			
☐ SEP			
☐ OCT			
☐ NOV			
☐ DIC			

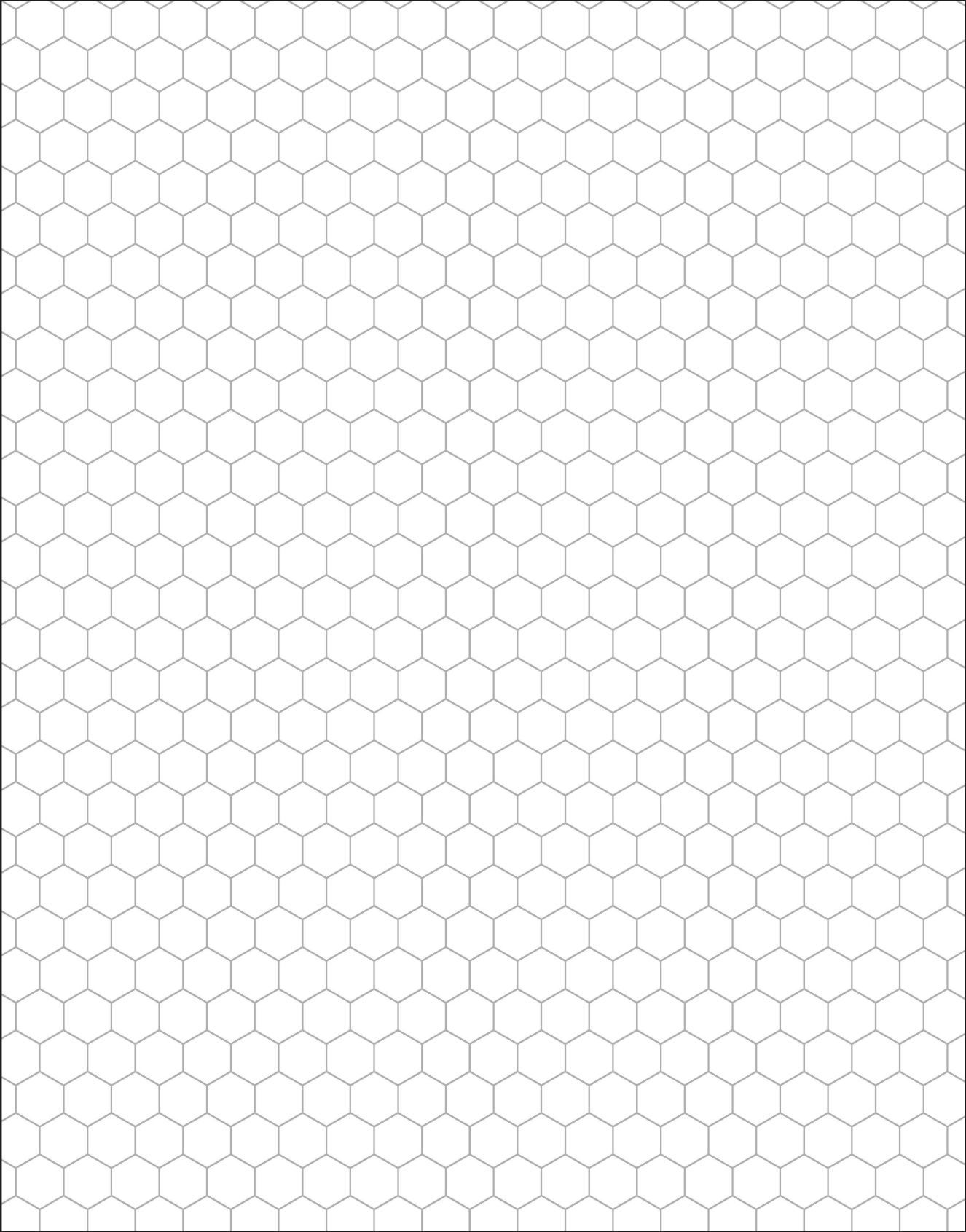
[illegible]

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

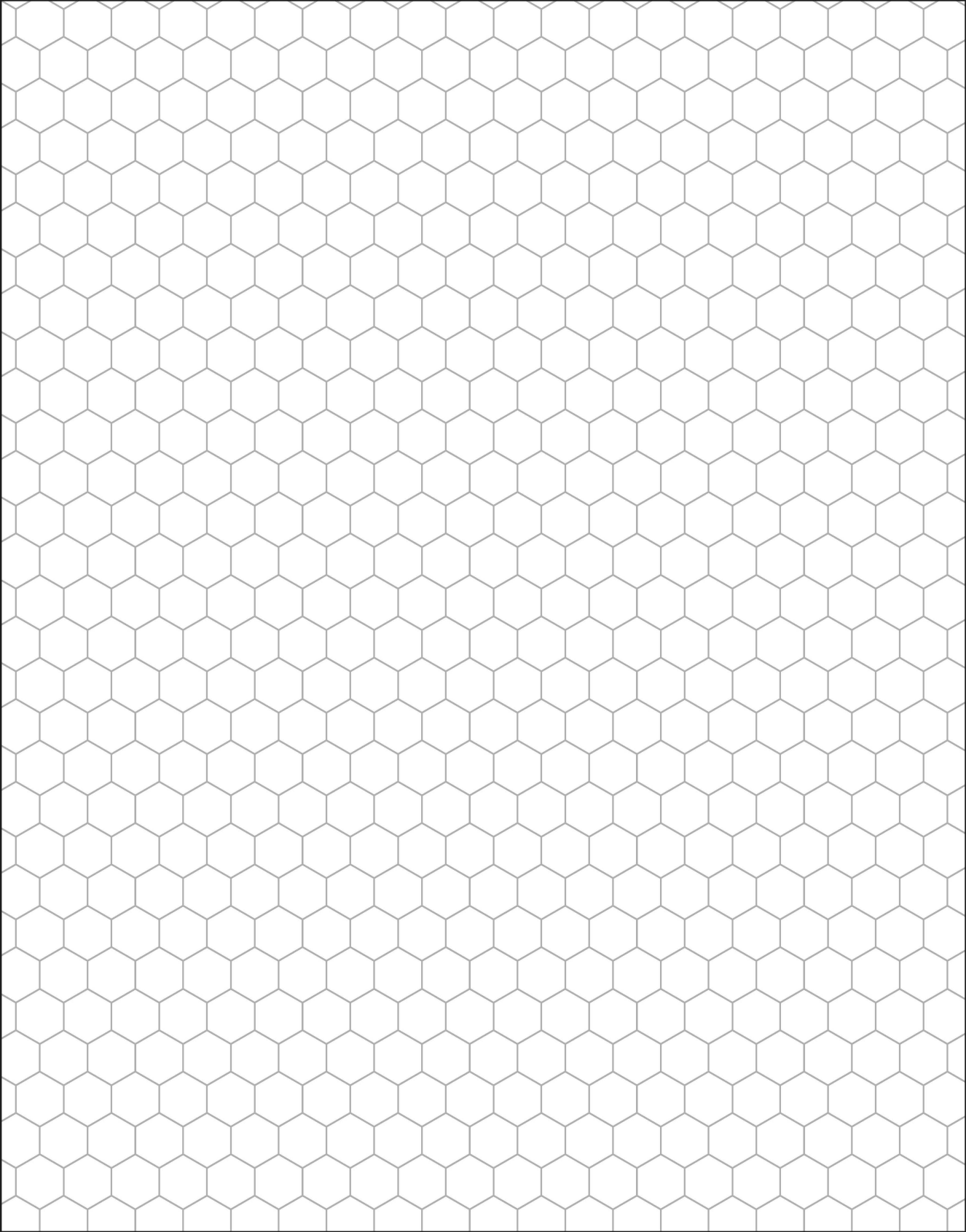
A blank sheet of lined paper with horizontal ruling lines and rounded corners. The paper is white with light gray horizontal lines. The corners are rounded, and there is a thin black border around the edges.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

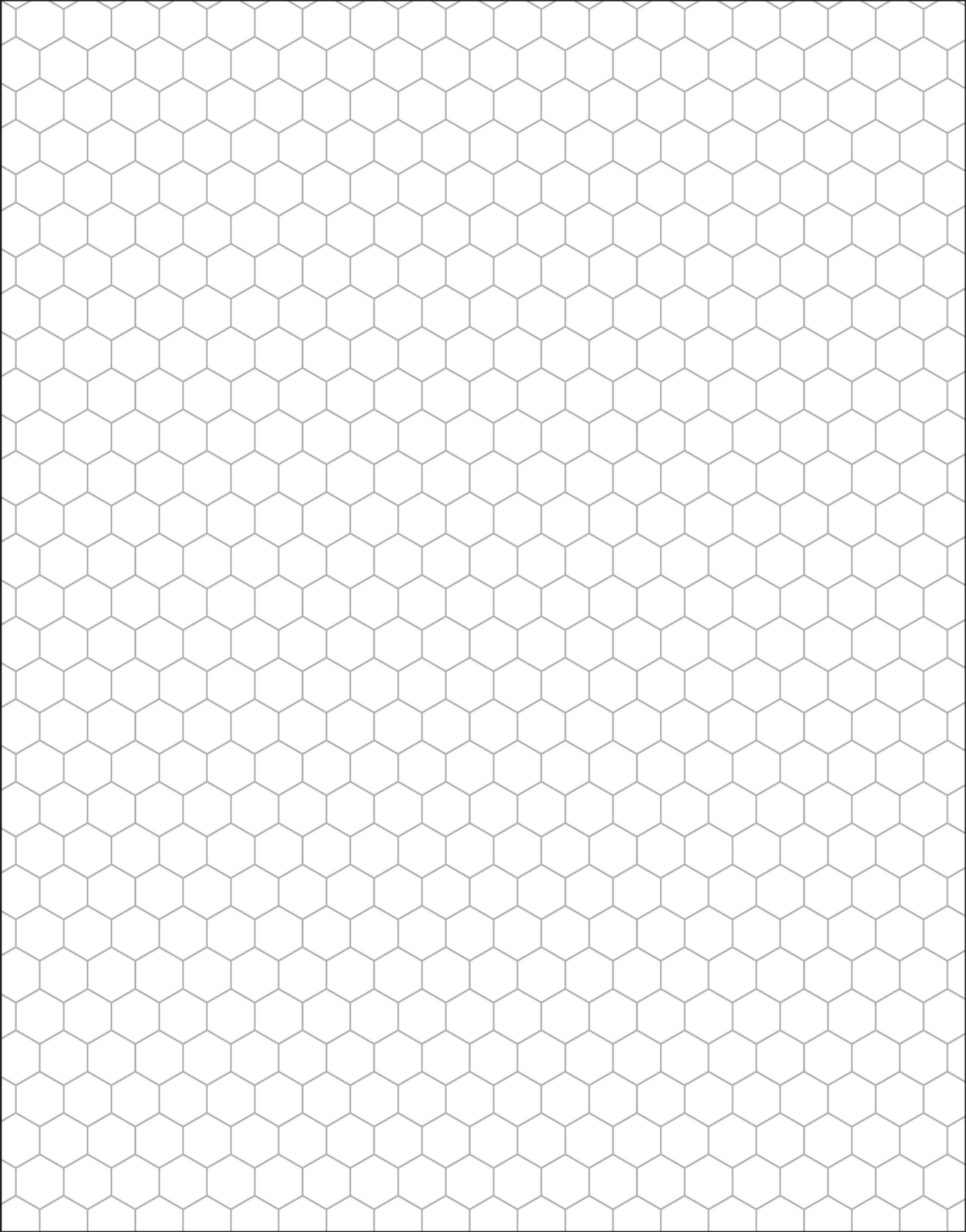
A blank sheet of lined paper, resembling a notebook page. It features horizontal ruling lines spaced evenly down the page. A single vertical line runs down the left side, creating a margin. The paper has rounded corners at the top and bottom.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

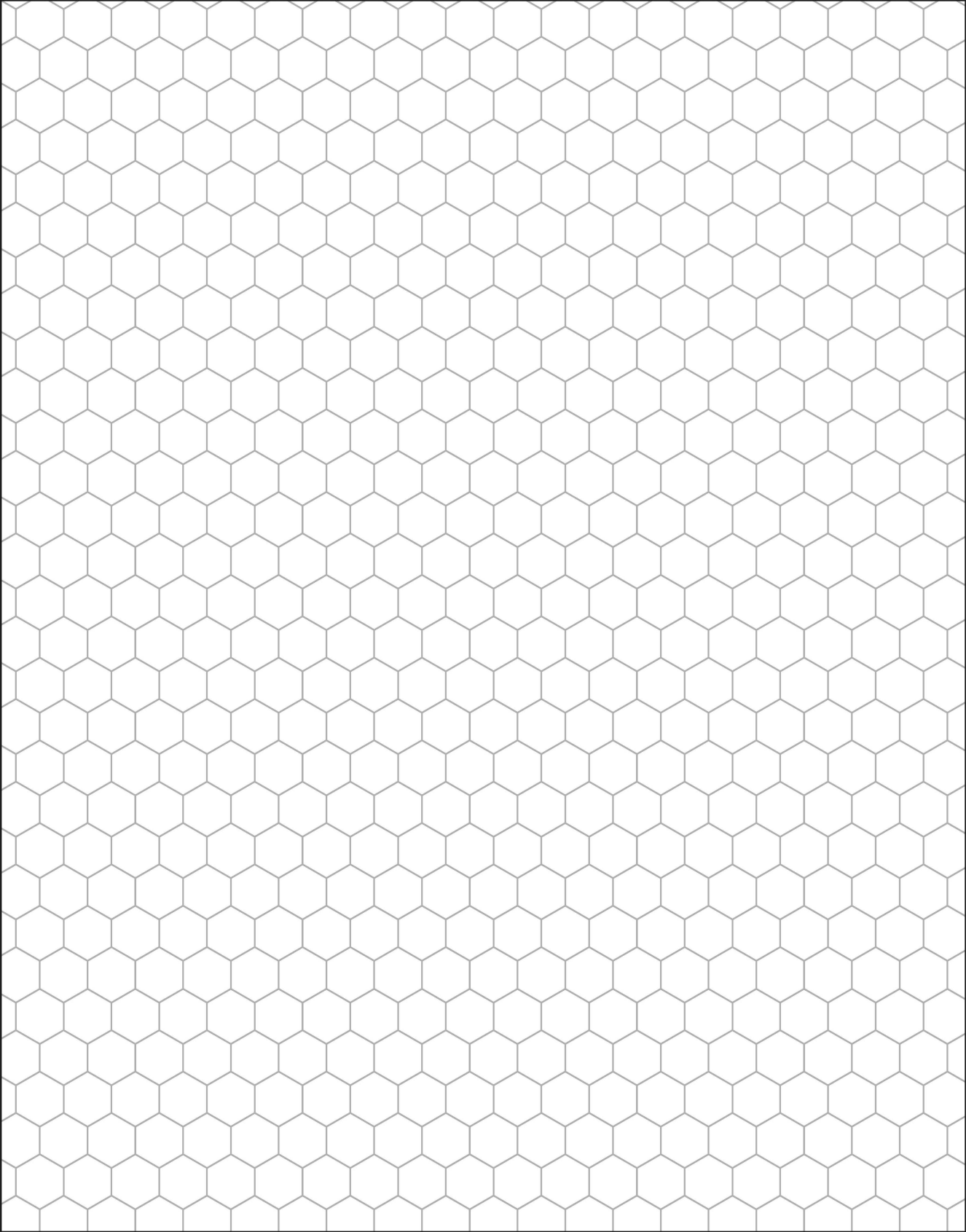
A blank sheet of lined paper with horizontal ruling lines and rounded corners. The paper is white with light gray horizontal lines. The corners are rounded, and there is a thin black border around the edges.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

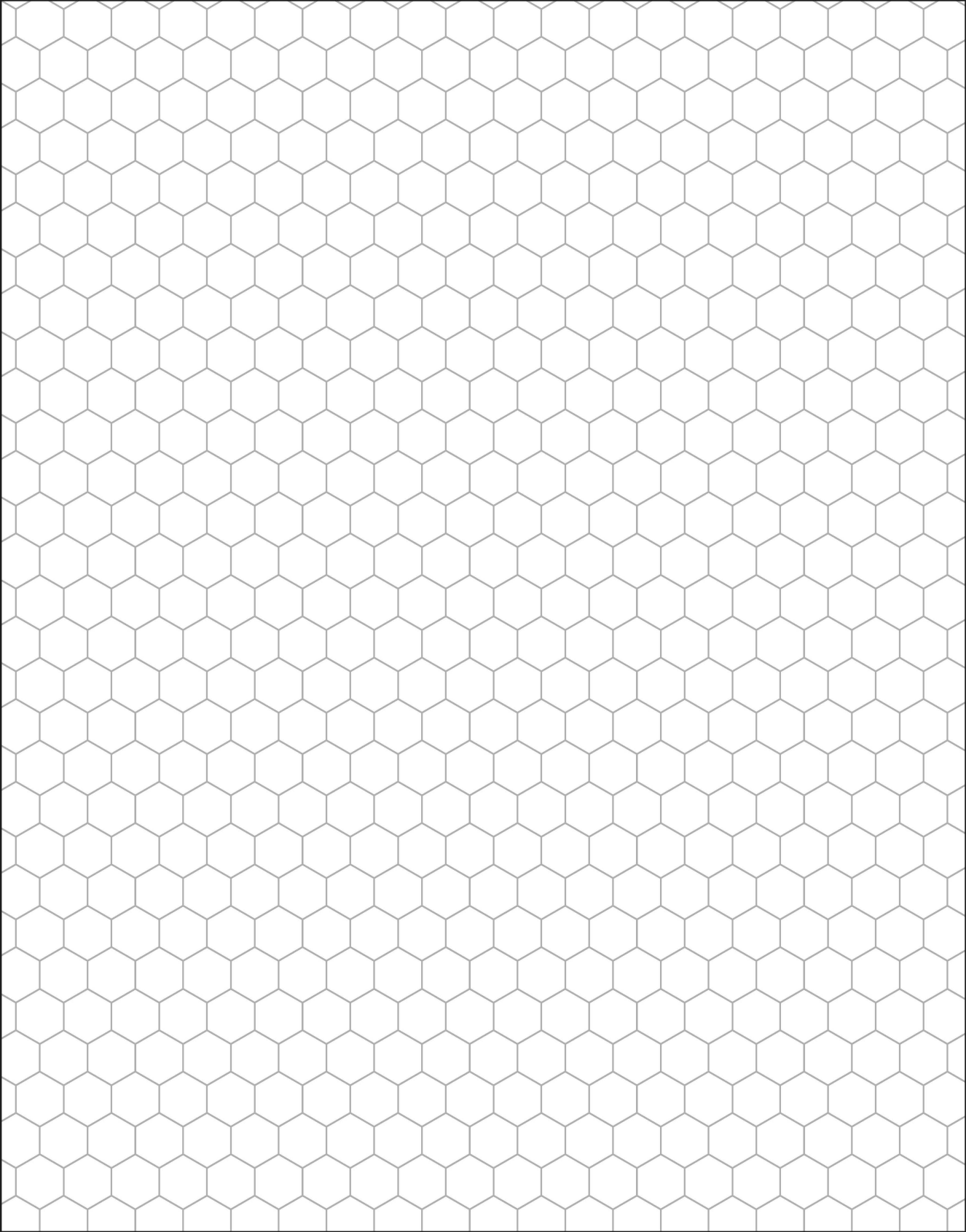
A blank sheet of lined paper, resembling a notebook page. It features horizontal ruling lines spaced evenly down the page. A single vertical line runs down the left side, creating a margin. The paper has rounded corners at the top and bottom.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

A blank sheet of lined paper with horizontal ruling lines and rounded corners. The paper is white with light gray horizontal lines. The corners are rounded, and there is a thin black border around the edges.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor



# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
		
Firma estudiantes		Firma supervisor

A blank sheet of lined paper, resembling a notebook page. It features horizontal ruling lines spaced evenly down the page. A vertical margin line is positioned on the left side, creating a narrow left margin. The paper has rounded corners at the top and bottom.

# Exp	Nombre del experimento	Fecha
Nombres		Asignatura
Firma estudiantes		Firma supervisor



Notas

Notas

Notas

Notas

Notas

Notas