



PERIODICO OFICIAL

ORGANO DE DIFUSION OFICIAL DEL GOBIERNO
CONSTITUCIONAL DEL ESTADO LIBRE
Y SOBERANO DE TABASCO.

PUBLICADO BAJO LA DIRECCION DE LA SECRETARIA DE GOBIERNO
Registrado como correspondencia de segunda clase con fecha
17 de agosto de 1926 DGC Núm. 0010826 Características 11282816

Epoca 6a.

Villahermosa, Tabasco

28 DE ABRIL DE 2010

Suplemento
7058

Ñ

No. - 26466

FORMATO ÚNICO SOBRE APLICACIONES DE RECURSOS FEDERALES

(Cifras en pesos y porcentajes
sin incluir decimales)

PRIMER TRIMESTRE 2010

ENTIDAD FEDERATIVA
TABASCO

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----

FORMATO ÚNICO SOBRE APLICACIONES DE RECURSOS FEDERALES
(Llenar en pesos y pesos-milésimos sin incluir centavos)

Proyecto		Descripción del Proyecto		Localidad		Actividad		Materia de Estudio		Subproyecto		Observaciones y Comentarios		Resumen de Actividades		Resumen de Recursos		Resumen de Resultados		Fecha de Ejecución									
Código	Nombre	Descripción	Localidad	Actividad	Materia de Estudio	Subproyecto	Observaciones y Comentarios	Resumen de Actividades	Resumen de Recursos	Resumen de Resultados	Fecha de Ejecución	Código	Nombre	Descripción	Localidad	Actividad	Materia de Estudio	Subproyecto	Observaciones y Comentarios	Resumen de Actividades	Resumen de Recursos	Resumen de Resultados	Fecha de Ejecución						
101	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Temperatura en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la temperatura en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos a diferentes temperaturas (25°C, 35°C y 45°C).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor temperatura, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la temperatura tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la temperatura.	15/03/2023	102	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Concentración en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la concentración en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes concentraciones de ácido clorhídrico (0.5M, 1M y 2M).	Se utilizaron 100 ml de bicarbonato de sodio y 10 g de ácido clorhídrico.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor concentración, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la concentración tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la concentración.	22/03/2023
103	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Superficie de Contacto en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la superficie de contacto en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes superficies de contacto (plano, ondulado y rugoso).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor superficie de contacto, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la superficie de contacto tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la superficie de contacto.	29/03/2023	104	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Presión en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la presión en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos a diferentes presiones (1 atm, 2 atm y 3 atm).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor presión, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la presión tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la presión.	05/04/2023
105	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	106	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
107	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	108	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
109	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	110	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
111	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	112	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
113	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	114	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
115	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	116	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
117	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	118	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
119	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	120	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
121	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	122	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
123	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	124	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
125	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	126	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
127	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	128	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
129	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	130	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
131	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	132	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
133	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	134	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
135	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	136	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
137	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	138	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
139	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	140	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023
141	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023	142	Proyecto de Investigación sobre el Efecto de la Naturaleza del Catalizador en la Velocidad de la Reacción Química	El presente proyecto tiene como objetivo determinar el efecto de la naturaleza del catalizador en la velocidad de la reacción química entre el ácido clorhídrico y el bicarbonato de sodio.	Química	Química General	Química General	Química General	Química General	Se realizaron tres experimentos con diferentes catalizadores (níquel, platino y paladio).	Se utilizaron 100 ml de ácido clorhídrico 1M y 10 g de bicarbonato de sodio.	Se midió el tiempo que tardó en producirse el gas carbónico.	Se observó que a mayor actividad catalítica, mayor fue la velocidad de la reacción.	Se concluyó que la naturaleza del catalizador tiene un efecto directo en la velocidad de la reacción química.	Se elaboró un gráfico de la velocidad de la reacción en función de la naturaleza del catalizador.	12/04/2023

10

NOLAN FERNALD
 GENERAL DE DESARROLLO SOCIAL
 COORDINADOR

FORMATO ONCO SOBRE APLICACIONES DE RECURSOS FEDERALES
relativos en pesos y porcentajes al Incluir Gastos)

[illegible]

20

[illegible]


LIC. RAÚL CALCANED ARREOLA
DIRECTOR DE FONDOS MIXTOS DE LA C.O.D.S.

L.P. Y A. MARGARITA LUNAGONEZ ROCHA
DIRECTORA ADMINISTRATIVA DE LA C.G.D.S.

SECRET
EST. MAYA YUVA VIAL
COORDINACIÓN GENERAL DE DESARROLLO SOCIAL



El Periódico Oficial circula los miércoles y sábados.

Impreso en la Dirección de Talleres Gráficos de la Secretaría de Administración y Finanzas, bajo la Coordinación de la Dirección General de Asuntos Jurídicos de la Secretaría de Gobierno.

Las leyes, decretos y demás disposiciones superiores son obligatorias por el hecho de ser publicadas en este periódico.

Para cualquier aclaración acerca de los documentos publicados en el mismo, favor de dirigirse a la Av. Cobre s/n. Ciudad Industrial o al teléfono 3-10-33-00 Ext. 7561 de Villahermosa, Tabasco.