1	UNIVERSID	JNIVERSIDAD NACIONAL DEL SUR							
	BAHIA BLANCA	HIA BLANCA ARGENTINA							
	DEPARTAMEN	TO DE: QUIMIC	CA						
	PROGRAMA	OGRAMA DE:				CODIGO: 6076			
	Cinética de d	a de disolución de medicamentos				9			
							AREA NRO: IV		
		HORAS DE CLASE					PROFESOR RESPONSABLE Dra. Marcela Ana Morini		
		RICAS	PRACTICAS			Dra. Marce	ela Ana Morini		
I	Por semana 4	Por cuatrimestre 60	stre Por semana Por cuatrimestr			grant of the participation of			
	, les					and a second	- C - C - N - F	-	
l	ASI			RELA	TIVA	SPRE	J R S A D A S	8	
ŀ		APROBA	DAS		<u> </u>	C (JRSADAS	94	
	Fisicoquímica B			a fixed in the	1.75				
ŀ	DESCRIPCION	2 2							
I	Objections							MANUS INC.	
l	Objetivo:								
I	Esta asignatura	constituye una ap	olicación de los o	conceptos	de Solu	iciones y Ci	nética Química adqu	uiridos por los	
ŀ	alumnos en mate	rias obligatorias p	ertenecientes al	plan de es	tudio de	Licenciatura	a en Química.	a al actudio de	
I.	La cinetica de dis medicamentos. A	solucion de sustar	icias solidas resu to de los factores	iita de gra	n interes, ales den	, especialme ende el proc	ente por su aplicación ceso de disolución y	su correlación	
l	con parámetros i	n vivo, aseguran la	a disponibilidad b	oiológica d	el fármad	co en el luga	r de absorción.		
١	En la actualidad,	desde el punto de	e vista Biofarmac	éutico, el	control m	nás importan	nte es el estudio de la	a velocidad de	
ľ	disolución. Si el originaría fallas t	proceso de disol	ución se encuen	itra bloque	eado, la	absorción d	lel fármaco no tiene	lugar, lo que	
	originaría fallas terapéuticas. Si la velocidad de disolución es lenta o incompleta, el nivel sanguíneo alcanzado cor este fármaco resultará bajo e insuficiente para lograr un efecto terapéutico adecuado.								
		,			•			3	
r				00-		Service Control of			
ı	PROGRAMA SI	NTETICO							
	Tema 1: Introdu			ما ما المال				Jan 19 19 19 19 19 19 19 19 19 19 19 19 19	
		es que influyen e es para aumenta						May 1	
		logía empleada						William William	
		tación de result		alooldoid				1	
				ón y estu	dios de a	absorción <i>i</i>	n vivo.		
Tema 6: Correlación entre ensayos de disolución y estudios de absorción <i>in vivo</i> . Tema 7: Influencia de factores tecnológicos y de formulación en la velocidad de disolución de preparados									
Farmacéuticos.									
Tema 8: Parámetros farmacocinéticos.									
								1	
								4	
٧	IGENCIA AÑOS	2022							
-									

UNIVERSIDAD NACIONAL DEL SUR							
	L						
BAHIA BLANCA ARGENTINA							
DEPARTAMENTO DE: QUIMICA CODIGO: 6076							
PROGRAMA DE:	AREA NRO: IV						
Cinética de disolución de medicamentos	AREA INIO. IV						
PROGRAMA ANALITICO							
Tema 1: Introducción. Papel de la disolución en la absorción de fármacos. Consideraciones generales referidas al proceso de disolución. Mecanismos y leyes que rigen la disolución de sólidos en líquidos no reactivos. Tema 2: Factores que influyen en la velocidad de disolución. Factores que dependen del medio de disolución: agitación, temperatura, composición del medio de disolución. Factores que dependen del sólido a disolver: solubilidad, superficie libre.							
							Tema 3: Métodos para aumentar la disolución de fármacos. Dispersiones sólidas; mezclas eutécticas, soluciones sólidas, soluciones vítreas, coprecipitados, complejos, deposición por solventes. Mezclas ordenadas. Tema 4: Metodología empleada en estudios de disolución. Componentes de los equipos de disolución. Clasificación de los métodos de disolución. Calibración de los equipos de disolución. Variables que afectan los resultados de la disolución. Métodos basados en la medida del tamaño de partícula. Métodos para medir la velocidad de disolución. Perfiles de disolución. Tema 5: Interpretación de resultados. Disolución que implica cinética de orden cero. Disolución que implica cinética de primer orden. Disolución que implica cinética de segundo orden.
Tema 6: Correlación entre ensayos de disolución y estudios							
<u>Tema 7:</u> Influencia de factores tecnológicos y de formu preparados farmacéuticos.							
Efecto de diluyentes y desintegrantes. Influencia de aglutinantes y lubricantes. Efecto de agentes tensioactivos y de condiciones de fabricación. Influencia de la granulometría y del método de granulación. Influencia del modo de incorporación de los coadyuvantes y de la fuerza de compresión. Factores que afectan la velocidad de disolución.							
<u>Tema 8:</u> Parámetros farmacocinéticos. Generalidades. Volumen de disolución aparente. Constantes de velocidad. Depuración.							
•							

VIGENCIA AÑOS 2022

UNIVERSIDAD NACIONAL DEL SUR		3					
BAHIA BLANCA ARGENTINA	L						
DEPARTAMENTO DE: QUIMICA							
PROGRAMA DE:	CODIGO: 6076						
Cinética de disolución de medicamentos	AREA NRO: IV						
PROGRAMA DE TRABAJOS PRACTICOS - Problemas de aplicación correspondientes a los distintos temas del programa Prácticas de laboratorio							
METODOLOGÍA DE ENSEÑANZA							
La Actividad Curricular se desarrollará interrelacionando los conceptos teóricos con su correspondiente aplicación práctica mediante problemas y trabajos de laboratorio. Las clases teóricas se llevarán a cabo a través de una exposición dialogada entre docente y alumnos. Como materiales de apoyo se utilizará la escritura en pizarrón y videoproyecciones. En las clases de resolución de problemas los alumnos consultarán sus dudas y el docente asesorará utilizando la repregunta o brindando respuestas abiertas de modo que la pregunta recaiga nuevamente sobre los estudiantes. Los trabajos prácticos de laboratorio se desarrollarán en forma grupal. En general, el trabajo práctico funcionará como un guión teórico, donde los alumnos revisarán los conceptos teóricos que se pondrán a prueba en la práctica y completarán su trabajo experimental con la presentación de un informe individual.							
EVALUACION La evaluación se efectuará a través de exámenes parciales teórico-prácticos de promoción, desarrollados en forma escrita.							
and the property of the proper							

VIGENCIA AÑOS 2022

JNIVERSIDAD	NACIONAL DEL	SUR			7	
BAHIA BLANCA	ARGE	ENTINA				
DEPARTAMENTO	DE: QUIMICA					
PROGRAMA DE:			CODIG	CODIGO: 6076		
Cinética de disolución de medicamentos		AREA N				
BIBLIGRAFIA BA						
- Química Fisica,	Atkins, P, De Paula,	J. Editorial Panam	ericana, 2008.			
- Remington Far	macia, Gennaro, A.R.	Tomo I, Editorial	Panamericana,	2003		
	macéutica, Vila Jato, J					
_		77	Sirilesis, 2001.			
- Farmacia, Ault	on,M.E.; Elsevier, 200	4				
					200	
					100	
l tops						
7					14	
					E 87.4	
					- 3	
	PROFESOR RES	PONSABLE	AÑO			
AÑO	(firma acla			(firma aclarada))	
2022	/ 44/	AAI				
2022	/ \//// <i>/</i>	YVVI	100			
	Prof. Dra. Wardela	a Morini				
		1				
				4	1	
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		<u> </u>			
COORDI	NADOR AREA	VISAD SECRETARIO	ACADEMICO	DIRECTOR DE DEPART	AMENTO	
	X			1 1000	>	
DELSON	P. BARCIA	pr. PABLO G.1	DEL ROSSO	FECHA Dra. PAULA V. N	MESSINA	
CECHA.		FECHA SEUNETANIO	IOI IOCINIO	- count		