## Учреждение образования «Белорусский государственный медицинский университет»

## ОЦЕНОЧНЫЙ ЛИСТ (чек-лист)

для контроля практических навыков по учебной дисциплине Фармацевтическая химия

ФИО студента

Факу	льтет Группа		Курс		
Прак	льтетГруппа тический навык (раздел практических навын	(ов) _			
).C	т ~		`		
<b>N</b> o	Параметр выполнения действия	Отметка в баллах			ілах
п/п	0	- 0	_ 1		_ 2
1	Определение лекарственных препаратов по		□ <i>1</i>		□ 3
	структурным формулам, отнесение их к определенным фармакотерапевтическим и				
	определенным фармакотерапевтическим и химическим группам с указанием мишеней				
	действия.				
2	Идентификация спирта этилового, аскорбиновой	$\Box 0$	<u> </u>	□ <i>2</i>	□ 3
	кислоты, бендазола гидрохлорида, кофеина,	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	калия (натрия) хлорида, калия (натрия) йодида,				
	калия (натрия) бромида, магния сульфата				
	гептагидрата, прокаина гидрохлорида,				
	глицерина, фенола и др. при помощи химических				
	реакций.				
	Идентификация рутозида тригидрата, D,L-			$\Box 2$	$\Box 3$
	метионина и др. с использованием тонкослойной	$\Box 4$	$\Box 5$		
	хроматографии.				
	Ацидиметрическое титрование натрия			$\Box 2$	$\Box 3$
	гидрокарбоната, теофиллин-этилендиамина и др.		<u> </u>		
	Алкалиметрическое титрование борной кислоты,			$\Box 2$	$\Box 3$
	салициловой кислоты, бензойной кислоты и др.	□ <i>4</i>	<u> </u>		2
	Йодометрическое титрование аскорбиновой			$\Box 2$	$\Box 3$
	кислоты, меди сульфата пентагидрата, глюкозы и	$\Box 4$	□ <i>5</i>		
	др.	- 0	_ 1		_ 2
	Нитритометрическое титрование прокаина		□ <i>1</i>	$\Box 2$	$\Box 3$
	гидрохлорида, сульфаниламида и др.			□ <i>2</i>	□ <i>3</i>
	Комплексонометрическое титрование магния сульфата гептагидрата, цинка сульфата	□ <i>0</i> □ <i>4</i>	□ <i>1</i> □ <i>5</i>	□ 2	□ 3
	сульфата гептагидрата, цинка сульфата гептагидрата, кальция глюконата и др.	⊔ <del>7</del>			
	Аргентометрическое титрование калия (натрия)	$\Box 0$	<u> </u>	□ <i>2</i>	□ <i>3</i>
	хлорида, калия (натрия) йодида и др.	$\Box 0$	$\Box I$	⊔ 4	⊔ <i>J</i>
	Определение температуры плавления			□ <i>2</i>	□ <i>3</i>
	никотиновой кислоты, салициловой кислоты,	$\Box 4$	□ <i>5</i>		_ •

	резорцина, прокаина гидрохлорида, сульфаниламида и др.				
	Поляриметрическое определение аскорбиновой	$\Box 0$	<u> </u>	$\Box 2$	□ 3
	кислоты, левоментола, глюкозы моногидрата,	$\Box 4$	□ <i>1</i>	L 2	
	сахарозы, цистеина гидрохлорида, D,L-метионина, фолиевой кислоты и др.	⊔ <b>4</b>			
	Рефрактометрическое определение глицерина,	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
	растворов магния сульфата, глюкозы и др.	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	Спектрофотометрическое определение	$\Box \ 0$	□ <i>1</i>	$\Box 2$	□ <i>3</i>
	хлорамфеникола, атенолола, нитрофурала,	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	аскорбиновой кислоты и др.				
	Определение рН растворов аскорбиновой	$\Box 0$	$\Box 1$	$\Box 2$	$\Box 3$
	кислоты, динатрия эдетата, глицина, прокаина	$\Box 4$	$\Box 5$		
	гидрохлорида и др.				
	Определение относительной плотности серной	$\Box 0$	$\Box 1$	$\Box 2$	□ <i>3</i>
	кислоты, спирта этилового 96% и др.	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	Приготовление растворов реактивов.	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
		□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
• • •	Контроль качества фармацевтических	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
	субстанций натрия хлорида, кукурузного	<i>□</i> 4	□ <i>5</i>		
	крахмала, калия перманганата, глицина, йода,				
	рибофлавина, сульфаниламида и др. по				
	показателю «Описание».				
	Определение вязкости раствора для инъекций	$\Box 0$	<u> </u>	□ <i>2</i>	□ 3
	хондроитина сульфата методом капиллярной	$\Box 4$	□ <i>5</i>		
	вискозиметрии.	_ ,			
	Определение прозрачности и степени мутности	$\Box 0$	<u> </u>	□ 2	□ 3
	растворов глицина, алюминия оксида	$\Box 4$	□ <i>1</i>	L 2	
	гидратированного и др.	□ <i>Ŧ</i>			
	Определение цветности растворов натрия	$\Box 0$	$\Box 1$	$\Box 2$	$\Box 3$
	бензоата, резорцина, дротаверина гидрохлорида,	$\Box 4$	$\Box$ 5		
	сульфацетамида натрия и др.				
	Испытания на предельное содержание примесей	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ <i>3</i>
	в воде очищенной, в фармацевтических	□ <i>4</i>	□ 5		
	субстанциях натрия гидрокарбоната, натрия				
	хлорида и др.				
	Определение электропроводности воды	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
	очищенной, растворов глюкозы моногидрата,	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	сахарозы.				
	Определение кислотности или щелочности воды	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
	очищенной.	□ <i>4</i>	□ 5		
	Интерпретация результатов	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	□ 3
	газохроматографического анализа.	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	Идентификация и количественное определение	$\Box 0$	<u> </u>	□ <i>2</i>	□ 3
	лекарственных средств методом ВЭЖХ.	<i>□</i> 4	□ <i>5</i>	-	-
	Экспресс-анализ лекарственных препаратов			$\Box 2$	□ 3
	аптечного изготовления (экстемпоральных	$\Box 4$	□ <i>5</i>	_ <b>_</b>	
	лекарственных форм), расчет результатов,	_ '	_ •		
	memperbernion wopin, pue let pesymototos,				

	оценка соответствия нормам допустимых				
	отклонений и заключение об				
	удовлетворительности приготовления				
	лекарственной формы.				
	Контроль качества лекарственных препаратов	$\Box 0$	$\Box 1$	$\Box 2$	$\Box 3$
	промышленного производства (таблеток, капсул,	□ <i>4</i>	□ <i>5</i>		
	растворов и др.).				
3	Расчет результатов спектрофотометрического,	$\Box 0$	□ <i>1</i>	□ <i>2</i>	
	титриметрического, поляриметрического и				
	рефрактометрического определения, их				
	интерпретация и заключение о соответствии				
	лекарственного средства требованиям				
	нормативной документации.				
	Итоговая отметка по 10-ти балльной шкале			·	

Преподаватель	
Дата	