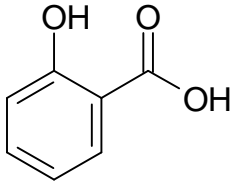
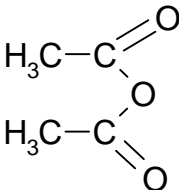
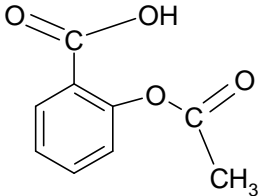
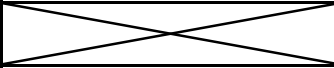


Analyse von HAS (II)

	Verfahren I	Verfahren II	Verfahren III	Verfahren IV
bearbeitet von:				

Beobachtungen zum Verfahren __ : _____

Quantitative und qualitative Auswertung:

	Salicylsäure	Essigsäureanhydrid	Acetylsalicylsäure
Strukturformel			
Summenformel	$C_7H_6O_3$	$C_4H_6O_3$	$C_9H_8O_4$
Molare Masse M [g/mol]	138,1	102,1	180,1
Dichte ρ [g/ml]	1,443	1,075	
Stoffportion m [g]			
Stoffmenge n [mol]			
Stoffmengenverhältnis			
Reaktion mit $FeCl_3$			
pH-Wert gemessen			
pH-Wert berechnet	2,01 [0,1 mol/l]	2,26 [0,1 mol/l]	
berechneter pKs-Wert			
tabellarischer pKs-Wert	2,98 (2,97)	3,49	
Produktmasse [g]			
Ausbeute [%]			

Reaktionsgleichung aufgrund des Stoffmengenverhältnisses:

Begründung für den Einsatz von Essigsäureanhydrid statt Essigsäure: