实验设计任务一醛、酮的性质

一、醛、酮与 2,4一二硝基苯肼的反应

可选择的	可选择的试剂或溶液		试剂用:		
不同的醛、酮	0.15mol/L	可选用的器材	试剂用量	操作步骤	现象
	2,4一二硝基苯肼		以 加用里	米トグネ	
乙醛、苯甲醛、		试管、水浴箱、	乙醛、苯甲醛、丙酮、苯乙酮(滴/mL)		
丙酮、苯乙酮		棉花(或纸塞)	2,4一二硝基苯肼 <u>(</u> 滴/mL)		

需要的基础知识

乙醛、苯甲醛、丙酮、苯乙酮与 2,4—二硝基苯肼的物理性质以及它们的反应

物质	颜	状	气	熔点或沸点	挥发性		溶解性	燃烧性	醛、酮与 2,4—二硝基苯肼的反应		
	色	态	味			水	有机溶剂		反应	产物特点	性质的应用
乙醛											
苯甲醛											
=====											
丙酮											
苯乙酮											
2, 4—二											
硝基苯肼											
2, 4—二											
硝基苯腙											

二、醛、酮的碘仿反应

可选择	可选择的试剂或溶液		ì	现象	
不同的醛、酮	碘液、氢氧化钠溶液	可选用的器材	试剂用量	操作步骤	光
40%甲醛、乙	碘液: 2g 碘 5g 碘化	试管、水浴箱、	40%甲醛、乙醛、丙酮、苯乙酮、		
醛、丙酮、苯	钾溶 100 mL 水	棉花(或纸塞)	乙醇、正丁醇(滴/mL)		
乙酮、乙醇、	氢氧化钠溶液: 5%		碘液 <u>(</u> 滴/mL)		
正丁醇	蒸馏水		5%氢氧化钠溶液 <u>(</u> 滴/mL)		

需要的基础知识

40%甲醛、乙醛、丙酮、苯乙酮、乙醇、正丁醇与碘、5%氢氧化钠的物理性质以及碘仿的反应

物质	颜	状	气	熔点或沸点	挥发性		溶解性	燃烧性	醛、酮、醇的碘仿反应		
	色	态	味			水	有机溶剂		反应	产物特点	性质的应用
40%甲醛											
乙醛											
丙酮											
苯乙酮											
乙醇											
正丁醇											
碘											
碘仿											
רחיימו											

醛、酮、醇与氢氧化钠的量过多的话,对实验的影响?

三、托伦反应

可选择	可选择的试剂或溶液		ì	现象	
不同的醛、酮	配制托伦试剂的试剂	可选用的器材	试剂用量	操作步骤	光
40%甲醛、乙	2%AgNO ₃ 溶液	试管、水浴箱、	2%AgNO ₃ 溶液(滴/mL)		
醛、丙酮、苯	5%氢氧化钠溶液	棉花(或纸塞)	5%氢氧化钠溶液(滴/mL)		
甲醛	2%氨水		2%氨水 <u>(</u> 滴/mL)		
			40%甲醛、乙醛、丙酮、苯甲醛		
			<u>(</u> 滴/mL)		

需要的基础知识

托伦试剂为何临用前配制?如何配制?用试管配制时,试管的洁净度与加入碱液过量的话是否会影响实验结果?反应时选择何种加热方式?为什么?

四、斐林反应

可选择的试剂或溶液		可选用的器材	ì	现象	
不同的醛、酮	配制斐林试剂的试剂	可延用的确例	试剂用量	操作步骤	- 火水
40%甲醛、乙	五水硫酸铜,酒石酸钾	试管、水浴箱、	斐林甲 <u>(</u> 滴/mL)		
醛、丙酮、苯	钠,氢氧化钠。	棉花(或纸塞)	斐林乙(滴/mL)		
甲醛			40%甲醛、乙醛、丙酮、苯甲醛		
			<u>(</u> 滴/mL)		

需要的基础知识

斐林试剂为何临用前配制?如何配制?斐林甲与斐林乙如何配制?

五、希夫反应

可选择的试剂或溶液		可选用的器材	ì	111 色	
不同的醛、酮	希夫试剂	1 可延用的备约	试剂用量	操作步骤	现象
40%甲醛、乙		试管、棉花(或	希夫试剂 <u>(</u> 滴/mL)		
醛、丙酮、苯		纸塞)	浓硫酸 <u>(</u> 滴/mL)		
甲醛			40%甲醛、乙醛、丙酮、苯甲醛		
			<u>(</u> 滴/mL)		

需要的基础知识

如何配制希夫试剂?哪些因素会使希夫反应呈假阳性?