化学课内实验选择题研考点 落量瓶使用,不可在瓶内进行溶解(热) 浓硫酸+Cu, 如热山硫酸酸富干扰 SOz 检验 溴乙烷消去产物检验,先领防击乙醇,不过Brz不能氧化乙醇 分液操作: 针对分瓜的液体(不能分为汤质汤和), 海汁贴壁(后溅油) 除去酸性氧化物中的条质: 同酸式盐抑制溶解平衡(正监促进溶解) 料園:不可直接加點 NHACU,可以NHACU+ Calabha或独風水中放點(如Cao),向下排屋气 The state of the s NOUX编:不可用排落分流(高作相近1, 反及生前NO2) 粗蓝提键:_NazcOz在Baclz后如人,HCL加入而过流、该质上证实后导致每当均预过流) 测定中和每:温度计不河触壁,有搅拌装置,烧杯办大烧杯隔热,加盖 流壶雕制气验酸性: 先排除 HCL 干扰 乙醇消去验产物:排除乙醇,SO2挥发干扰 ZI颐ZI酯制取:导管在NazLOs海板上方,催化剂及洗试剂 燕漏取产物:温度剂在顶部层气,直两台凝落冷凝水从下在上,一 电石制乙炔: 饱和Nacu(降低Ho族度), CuSO4除赤(圆H2S→CuS, Hzp→CusP/Cn) 验证洛解度顺序: 注意瞬间于梭拟的部子物的棕度(无法确定是否仍于年) 落硫酸: 酸入水. 搅拌 斐林检验: 先加碱 料有FeloH)s服体: 淋水漏饱和流流 联车的: 在有机涡利条件下先提高pH的不用混水(三溴苯酚沥于有机相) 缺例折点隔弦: 3在则很从对发生 旅游城: 定数属盐水通CO2出NaHCO3√ 我纸: 检验ph高于爆、检验物质与水反应频温润, 以较不同物质ph板控制浓度 破泉: 片体大量吸收,若无时间间隔还须快速吸收 (NHz+H2O) **腌塩别有机液体:加水煮煮度即可(热水治切后中)** Fe+H20g):肥皂泡级点燃才可证H2。 证明作化剂:仅是耐后质量不废 蒸发结晶. 该病棒拨拌, 不可用于爱热局的解/ 鬼水脏的物质 证明弱丽性:加碱和强酿盐分别检验("强"指相对的,如此003) 检验-OH国KMn04: 狡排除-CH及①-R的干扰 使用酸性NO5检验: NNO氧化及某后产生的SO42-

非金属性:用最高价合用	z
•	
:注意敵戚式, 平视毒 2:用梢飛魚硫脈和:	
公中機場:のは外が	
	ANTERIOR DE LA COMPANION DE LA
\(\frac{1}{2} = \text{int} \)	
	Series of the se
	alia de mala de la decembra de la filipa de filipa A filipa de filipa d
	principal file
	Ford (1 - 2 - 2 - 2 - 2 - 2 - 2 - 2 - 2 - 2 -
20 (-10 ²)	adelja i jednja provinja provinski pod laktika i jednica i jednica. Pod kolonija pod
Ára said áine dte	
	om o general spektal spektal spektal a soon die of the sign
	o e Maria e de la Companya de la Com
	Statement of the second of the
	un des sept de la falle de
	ist i bereige eine sattige einen finne si