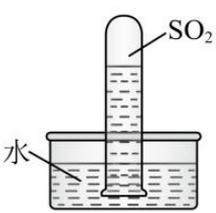
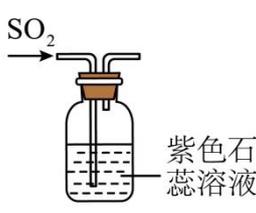
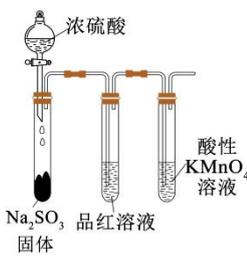
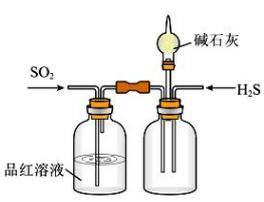
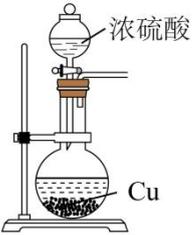
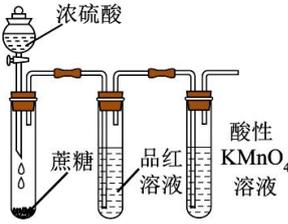
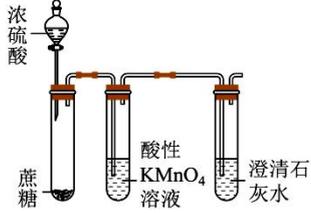
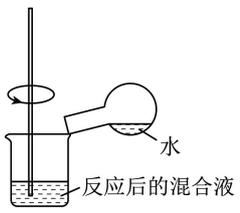
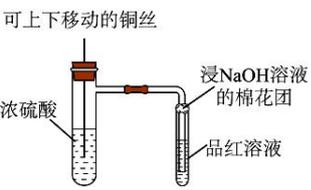
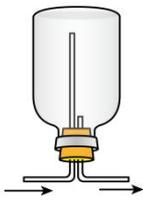
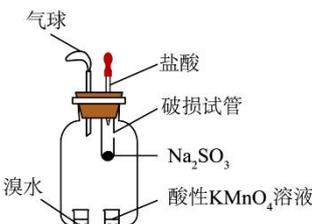
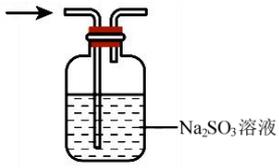
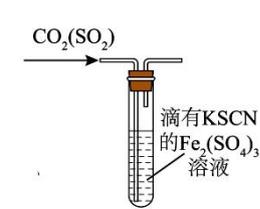
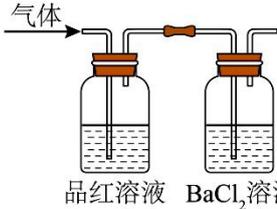
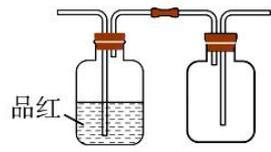
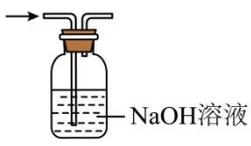
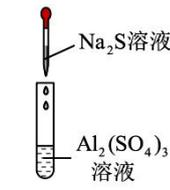
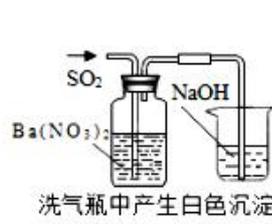
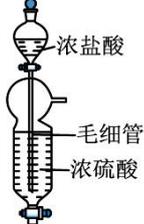
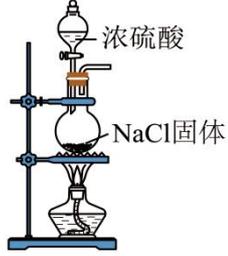
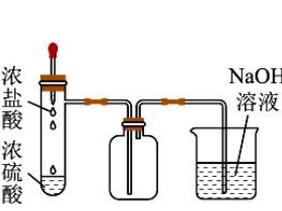
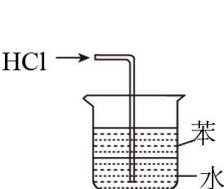
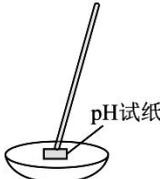
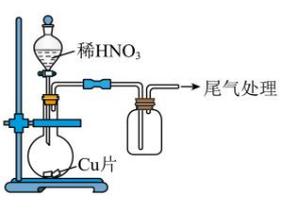
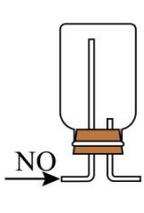
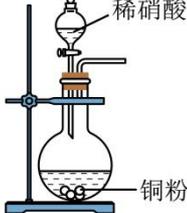
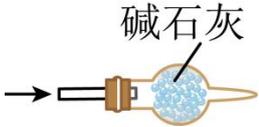
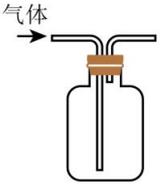
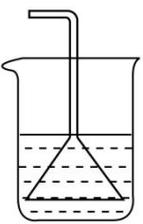
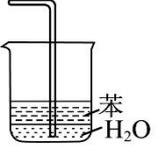
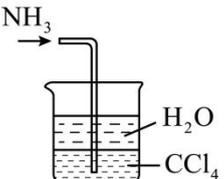
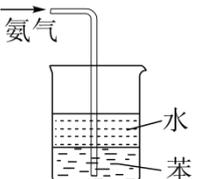
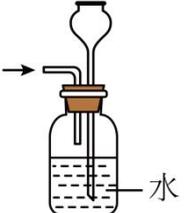
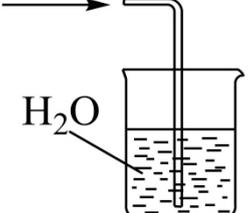
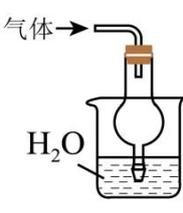
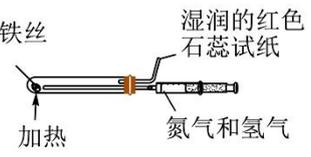
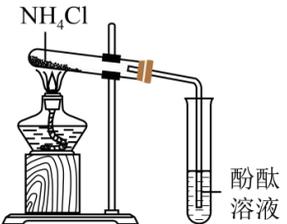
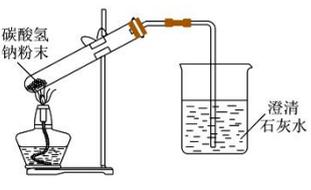
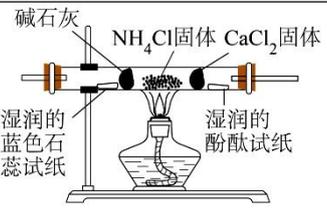
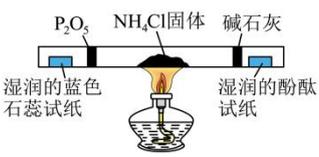
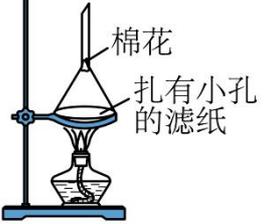
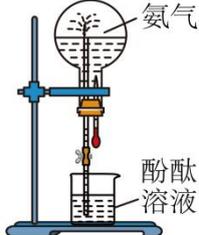
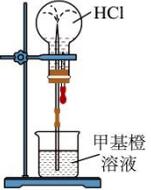


必修二常考装置图正误判断

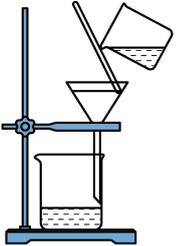
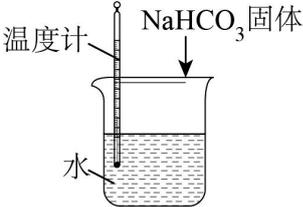
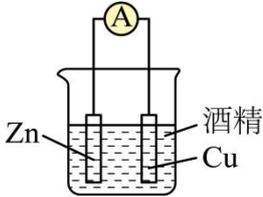
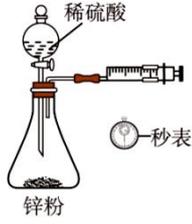
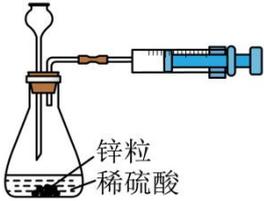
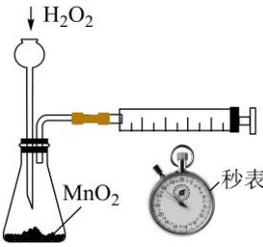
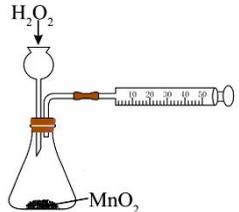
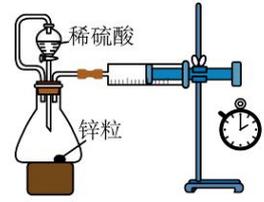
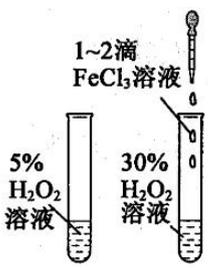
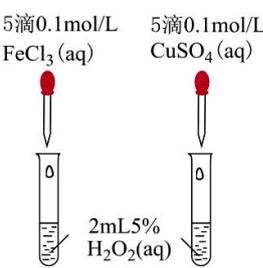
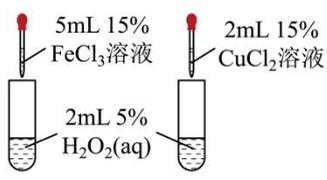
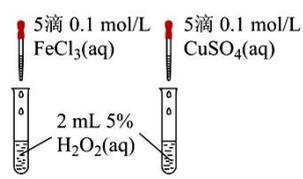
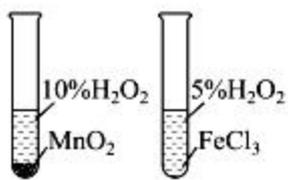
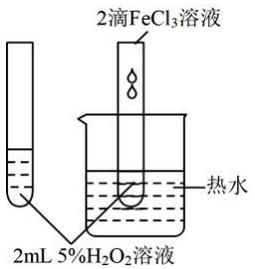
			
1. 验证 SO ₂ 与水反应	2. 证明 SO ₂ 的漂白性	3. 验证 SO ₂ 具有漂白性	4. 证明 SO ₂ 具有漂白性和还原性
			
5. 探究 SO ₂ 的还原性和漂白性	6. 制取 SO ₂	7. 证明浓 H ₂ SO ₄ 具有脱水性、氧化性, SO ₂ 具有漂白性、还原性	8. 验证浓 H ₂ SO ₄ 的脱水性、强氧化性
			
9. 检验浓硫酸与铜反应后的产物中是否含有铜离子	10. 制备 SO ₂	11. 用于制备 SO ₂	12. 收集 SO ₂
			
13. 验证 SO ₂ 的还原性	14. 验证 SO ₂ 具有还原性	15. 除去 SO ₂ 中的 HCl	16. 除去 SO ₂ 中的 HCl 气体

			
17. 除去 CO ₂ 气体中混有的 SO ₂	18. 利用装置除去 CO ₂ 气体中的 SO ₂	19. 除去 CO ₂ 气体中混有的 SO ₂	20. 检验气体中含 SO ₂ 和 SO ₃
			
21. 检验和收集 SO ₂	22. 除 SO ₂ 中的 HCl	23. 收集 H ₂ S	24. 制备 Al ₂ S ₃ 固体
			
25. 验证 Na ₂ SO ₃ 溶液是否部分变质	26. 检验是否存在 SO ₄ ²⁻	27. 制取 BaSO ₃ , 并吸收尾气	28. 装置可制备少量干燥的 HCl 气体
			
29. 制备 HCl 气体	30. 制取 HCl 且除去多余的气体	31. 吸收 HCl 尾气并防止倒吸	32. 图表示测定稀硫酸的 pH 的操作
			
33. 实验室用简易启普发	34. 制取 NO	35. 收集 NO	36. 制备 NO ₂

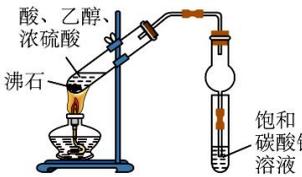
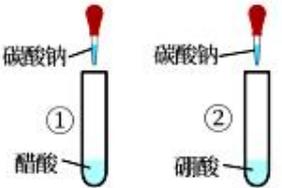
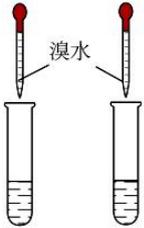
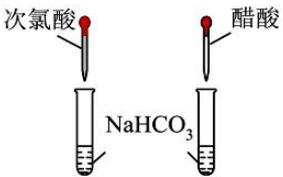
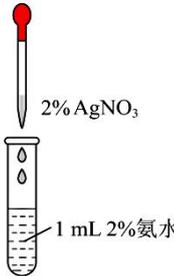
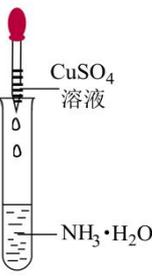
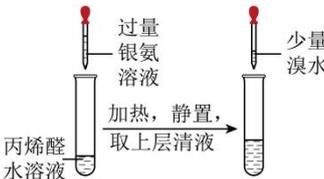
生器制取 CO ₂ 气体			
37. 制备并收集 NO ₂	38. 收集 NO ₂ 气体	39. 除去 NO ₂ 中的 NO 杂质	40. 可除去 NO ₂ 中的 NO
41. 证明稀硝酸与铜反应时表现出氧化性	42. 甲用于制备 NH ₃	43. 制 NH ₃	44. 利用装置制取氨气
45. 制取并收集 NH ₃	46. “随关随停”制取氨气	47. 装置制取氨气	48. 制取氨气
49. 实验室制取并收集氨气	50. 制取并收集干燥纯净的 NH ₃	51. 用制取并收集干燥纯净的 NH ₃	52. 制备 NH ₃ 并测量其体积
53. 图甲装置用于实	54. 实验室制氨气并收集	55. 净化氨气	56. 干燥 NH ₃

实验室制取少量氨气	干燥的氨气		
			
57. 干燥 NH ₃	58. 收集 NH ₃	59. 氨气的收集	60. 用水吸收 NH ₃
			
61. NH ₃ 的尾气处理	62. 吸收尾气氨气	63. 用水吸收 NH ₃	64. 用于吸收尾气氨气
			
65. 吸收尾气氨气	66. 吸收 NH ₃ 尾气氨气	67. 吸收尾气中的 NH ₃	68. 以铁丝为催化剂模拟工业合成氨并检验产物
			
69. 探究 NH ₄ Cl 分解产物	70. 制备 NH ₄ Cl 固体	71. 探究 NH ₄ HCO ₃ 的热稳定性	72. 检验氯化铵受热分解产物
			
73. 检验 NH ₄ Cl 受热分解产生的两种气体	74. 利用该装置分离 I ₂ 和	75. 证明氨气极易溶于水	76. 启动红色喷泉

	NH_4Cl 的混合物		
77. 用 SO_2 气体做喷泉实验	78. 用 HCl 或 NH_3 做喷泉实验	79. “喷泉”实验	80. 都能形成喷泉
81. 浓氨水与浓硫酸反应	82. 证明碳酸酸性强于硅酸	83. 比较 N、C、Si 的非金属性强弱	84. 图甲能证明氯的非金属性比硫强
85. 验证非金属性： $\text{Cl} > \text{C} > \text{Si}$	86. 证明非金属性： $\text{C} > \text{Si}$	87. 丁用于验证非金属性： $\text{Cl} > \text{C} > \text{Si}$	88. 图丁：验证 C 和 Si 的非金属性强弱
89. 除去 SiO_2 中的 NH_4Cl	90. 验证酸性的强弱，	91. 蒸发	92. 加热蒸发碘水提取碘

	$\text{H}_2\text{SO}_4 > \text{H}_2\text{CO}_3 > \text{HClO}$		
			
93. 过滤	94. 除去食盐溶液中的水	95. 探究 NaHCO_3 溶于水 是吸热还是放热	96. 将化学能转化为电能
			
97. 图乙测定锌与稀硫酸 的反应速率	98. 测生成 H_2 的速率	99. 定量测定化学反应速率	100. 测定 H_2O_2 分解速率
			
101. 测量锌与稀硫酸反 应的反应速率	102. 探究催化剂对化学 反应速率的影响	103. 探究催化剂对化 学反应速率的影响	104. 比较 Fe^{3+} 和 Cu^{2+} 对 H_2O_2 分解的催化效果
			
105. 比较 Fe^{3+} 和 Cu^{2+} 对 H_2O_2 分解的催化效果	106. 比较氯化铁和二氧 化锰对 H_2O_2 分解反应的	107. 验证 FeCl_3 对 H_2O_2 分解反应有催化作用	108. 探究浓度对化学反 应速率的影响

	催化效果		
109. 研究浓度对反应速率的影响	110. 探究 CH_4 与 Cl_2 的反应	111. 探究 CH_4 与 Cl_2 的取代反应	112. 检验二氧化硫中的乙烯
113. 除去乙烷中乙烯	114. 图丙能除去甲烷中的少量乙烯并收集甲烷	115. 除去乙烯中的 SO_2	116. 装置甲检验二氧化硫中的乙烯
117. 验证乙醇的结构	118. 制备无水乙醇	119. 加热条件下乙醇能还原氧化铜	120. 混合浓硫酸和乙醇
121. 制备乙酸乙酯并提高产率	122. 实验室制取乙酸乙酯	123. 装置乙制备乙酸乙酯	124. 实验室制备乙酸乙酯

			
<p>125. 实验室制乙酸乙酯</p>	<p>126. ①中有气泡，②中无气泡，说明酸性：醋酸 > 碳酸 > 硼酸</p>	<p>127. 鉴别乙醛和己烷</p>	<p>128. 验证醋酸酸性强于次氯酸</p>
			
<p>129. 制备银氨溶液</p>	<p>130. 配制铜氨溶液</p>	<p>131. 检验丙烯醇中含碳碳双键</p>	<p>132. 验证丙烯醛 (CH₂=CHCHO) 中有碳碳双键</p>
			
<p>133. 验证蛋白质的盐析</p>			

必修二实验装置图参考答案

1. 试管内水面上升,可以验证 SO_2 溶于水,要验证 SO_2 与水反应还需进一步测定溶液的 pH,故错误;
2. SO_2 溶于水生成亚硫酸能使紫色石蕊溶液变红,但不能漂白紫色石蕊溶液,无法验证 SO_2 的漂白性;若验证 SO_2 的漂白性,应将 SO_2 通入品红溶液中,品红溶液褪色后再加热,溶液恢复红色,错误;
3. 二氧化硫可被酸性高锰酸钾溶液氧化,紫色褪去,可知二氧化硫具有还原性,实验目的与操作不符,故错误;
4. 二氧化硫使品红褪色,说明有漂白性,使酸性高锰酸钾褪色,说明有还原性,故正确;
5. 二氧化硫与硫化氢生成 S 单质,二氧化硫表现了氧化性,故错误;
6. 铜与浓硫酸共热可制取 SO_2 ,图中缺少酒精灯,错误;
7. 浓硫酸可使蔗糖脱水碳化,这个过程放出大量的热,碳被浓硫酸氧化生成二氧化碳,浓硫酸被还原为二氧化硫,可使酸性高锰钾溶液褪色,所以利用该装置,可说明浓硫酸具有脱水性、强氧化性,二氧化硫具有漂白性、还原性,故正确;
8. 蔗糖被浓硫酸脱水生成碳,碳又被浓硫酸氧化生成二氧化碳,同时生成二氧化硫,二氧化硫能被酸性高锰酸钾溶液氧化而使酸性高锰酸钾溶液褪色, CO_2 使澄清石灰水变浑浊,图示装置可验证浓 H_2SO_4 的脱水性、强氧化性,能实现实验目的,故正确;
9. 检验浓硫酸与铜反应后的产物中是否含有铜离子时应先将反应后混合溶液缓慢倒入水中,并不停的搅拌,故错误;
10. 亚硫酸钠和硫酸反应生成硫酸钠和二氧化硫气体,故正确;
11. 铜跟浓硫酸的反应需要加热,图示装置缺少加热装置,不能得到二氧化硫气体,错误;
12. 二氧化硫密度大于空气的,应用向上排空气法收集,二氧化硫短进长出,故错误;
13. 二氧化硫和氢硫酸反应,体现的是二氧化硫的氧化性,故错误;
14. 装置①中,将盐酸滴入 Na_2SO_3 固体中,反应生成 SO_2 气体等,溴水和酸性 KMnO_4 溶液都具有强氧化性,通入 SO_2 气体后溶液褪色,证明 SO_2 具有还原性,能达到实验目的,正确;
15. SO_2 也能与亚硫酸钠反应,故错误;
16. SO_2 和 HCl 气体均和 NaHCO_3 反应,故达不到目的,错误;
17. CO_2 、 SO_2 都可以与饱和 Na_2CO_3 溶液发生反应,主体物质被消耗,不符合除杂原则,故错误;

18. 饱和碳酸氢钠溶液可以吸收二氧化硫不吸收二氧化碳，所以利用装置可以除去 CO_2 气体中的 SO_2 ，正确；
19. SO_2 具有还原性，可以和 Fe^{3+} 反应， $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液可以吸收 SO_2 气体，且能通过溶液颜色变化确定 SO_2 是否除净，正确；
20. 二氧化硫可以使品红溶液褪色，故可以使用品红溶液检验二氧化硫，但三氧化硫也被品红溶液吸收，不能检验三氧化硫，错误；
21. SO_2 的密度比空气大，应该采用向上排空气法收集即收集的集气瓶导管应该长进短出，错误；
22. SO_2 会与 NaOH 反应生成 Na_2SO_3 或 NaHSO_3 ，不能用 NaOH 溶液除去 SO_2 中的 HCl ，错误；
23. 该装置密闭，无法用排空气法收集气体，错误；
24. 由于在溶液中铝离子和硫离子会发生水解相互促进的反应生成氢氧化铝和硫化氢，不能用该方法制取 Al_2S_3 固体，应用硫单质和铝单质加热制备 Al_2S_3 固体，错误；
25. Na_2SO_3 溶液若部分变质会含有 Na_2SO_4 ，但 Na_2SO_3 和 Na_2SO_4 遇到氯化钡溶液都会反应生成白色沉淀，故错误；
26. 在待测液中加入盐酸酸化的氯化钡溶液生成白色沉淀，沉淀可能为氯化银，不能说明待测液中存在 SO_4^{2-} ，不能达到实验目的，错误；
27. SO_2 溶于水显酸性，在酸性条件下，硝酸钡能氧化 SO_2 ，生成硫酸钡沉淀，不正确；
28. 浓盐酸具有挥发性，浓硫酸具有吸水性，而且吸水相当于稀释，该过程会放热，可以用该装置制备少量干燥的 HCl 气体，正确；
29. 浓硫酸沸点高于 HCl ，高沸点酸制取低沸点酸，能达到实验目的，正确；
30. 导管不能插入液面下，可能发生倒吸，故错误；
31. 苯的密度比水小，不能隔绝气体与水，不能防止倒吸，故错误；
32. 用洁净干燥的玻璃棒蘸取待测定的稀硫酸，滴到 pH 试纸的中央，待 pH 试纸变色稳定后迅速与标准比色卡进行对比，得到 pH 值，正确；
33. 纯碱是易溶于水，实验室用该装置制取 CO_2 气体不能达到随关随停的效果，故错误；
34. 因 NO 易在空气中被氧气氧化 $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ ，因此收集 NO 气体不能用排空气法，该装置不能达到目的，错误；

35. NO 会和空气中氧气反应且密度与空气相近，不能使用排空气法收集 NO，错误；
36. 铜与稀硝酸反应生成 NO，不能制备 NO₂，错误；
37. NO₂ 易溶于水且与水反应，不能用排水法收集，错误；
38. NO₂ 气体密度比空气大，因此使用向上排空气的方法收集，导气管应该是长进短出，而短进长出不能收集到 NO₂ 气体，错误；
39. NO₂ 会与 NaOH 溶液反应，错误；
40. NO 不与 H₂O 反应，所以不能用该装置除去 NO₂ 中的 NO，故错误；
41. 铜与稀硝酸反应生成 NO，NO 用排水法收集，试管内若能收集到不溶于水的无色气体 (NO)，则能证明稀硝酸与铜反应时表现出氧化性，故正确；
42. 氯化铵分解后，在试管口化合生成氯化铵，不能制备氨气，应选氯化铵与碱加热制备，故错误；
43. 石灰石主要成分是 CaCO₃，CaCO₃ 与氨水不发生反应，因此不能使用该方法制取氨气，错误；
44. 浓氨水中的水和氧化钙反应放出热量，促使氨水放出氨气，可以用该装置制取氨气，正确；
45. 收集氨气时，导管应伸入试管底部，错误；
46. 碱石灰为粉末状固体，多孔塑料隔板不能把碱石灰和浓氨水分开，故错误；
47. 硝酸铵受热易爆炸，错误；
48. 加热氯化铵和氢氧化钙固体混合物制取氨气，试管口应略向下倾斜，错误；
49. NH₃ 极易溶于水，因此不能用排水方法收集氨气，错误；
50. 氨气的密度小于空气，应该采用向下排空气法收集，故错误；
51. NH₃ 的密度小于空气的密度，所以收集时，进气管短，出气管长，故错误；
52. 氨气极易溶于水，不能用排水法测其体积，错误；
53. 实验室制取少量氨气时小试管口应塞蘸有少量硫酸的棉花球，不应密封，且导管应插入试管底部，错误；
54. 实验室用加热 NH₄Cl 和 Ca(OH)₂ 的混合物的方法制取氨气，氨气是碱性气体，密度比空气小，用碱石灰干燥，采用向下排空气法收集，故正确；
55. 不可用无水氯化钙干燥氨气，故错误；
56. 氨气是碱性气体，不能用浓硫酸干燥，应该用碱性干燥剂碱石灰进行干燥，错误；

57. 干燥氨气使用碱性干燥剂碱石灰，故正确；
58. 氨气密度比空气小，应短导管通入，长导管逸出，错误；
59. 氨气的密度比空气小于空气的密度，用向上排空气法收集气体，试管口堵一团棉花，防止氨气与空气产生对流，故正确；
60. 漏斗边缘伸入液面之下，该装置起不到防倒吸的目的，错误；
61. 氨气易溶于水，可用水吸收，但应用四氯化碳放倒吸，故错误；
62. 氨气易溶于水，不溶于四氯化碳，吸收 NH_3 时，用该装置可以防止倒吸，正确；
63. 氨气极易溶于水，图示装置可有效防止倒吸，正确；
64. 吸收氨气应防倒吸，苯的密度比水小，应在上层，起不到防倒吸的作用，选用此装置应该把苯换为 CCl_4 ，错误；
65. 氨气易溶于水，用水吸收氨气，且该装置能防倒吸，故正确。
66. 由于氨气极易溶于水，为了防止倒吸，可用球形干燥管缓冲装置，故错误；
67. 氨气是极易溶于水的气体，为防止倒吸，在导管末端安装一个干燥管，来扩大其与水的接触面积，使氨气被充分吸收，正确；
68. 氮气和氢气是在铁丝作催化剂的条件下进行的，检验氨气应用湿润的红色石蕊试纸，正确；
69. 氯化铵分解生成氨气和氯化氢，在试管口附近氨气和氯化氢又生成固体氯化铵；另外，导管直接插入溶液中容易引起倒吸，产物危险，错误；
70. NH_4Cl 受热易分解，不能采用蒸发结晶的方法来获得 NH_4Cl 晶体，错误；
71. 固体分解生成水，试管口应略向下倾斜，否则会导致试管炸裂，故错误
72. 氯化铵固体受热分解为氨气和氯化氢，碱石灰吸收氯化氢，湿润的蓝色石蕊试纸遇氨气不变色，氯化钙吸收氨气，湿润的酚酞试纸遇氯化氢不变色，不能达到预期目的，故错误；
73. NH_4Cl 受热易分解产生 NH_3 和 HCl ，玻璃管左侧处的 P_2O_5 作用在于吸收 NH_3 ，避免 NH_3 对 HCl 气体检验的干扰，然后用湿润的蓝色石蕊试纸检验 HCl ，试纸变红；玻璃管右侧处的碱石灰的作用在于吸收 HCl ，避免 HCl 对 NH_3 检验的干扰，然后使用湿润的酚酞试纸检验 NH_3 ，试纸变红，正确；
74. 加热时氯化铵受热分解，碘单质升华，二者无法用加热的方法分离，错误；
75. 氨气极易溶于水，向烧瓶中挤入少量的水，会溶解大量的氨气，烧瓶内气压减小，酚酞溶液被压入烧瓶内，可以看到粉红色的喷泉，正确；

76. HCl 气体易溶于水，能够形成压强差，从而形成红色喷泉(甲基橙在酸性较强时变红)，正确；
77. 二氧化硫易与氢氧化钠溶液反应，使烧瓶内气压减小，引发喷泉，正确；
78. 氨气和氯化氢极易溶于水，打开橡皮管上的止水夹，挤压预先吸入少量水的胶头滴管，氨气或氯化氢溶于水，使烧瓶内气体压强减小，烧杯中的水经玻璃管尖嘴喷入烧瓶，该实验操作规范且能达到目的，故正确；
79. 氯气与氢氧化钠溶液反应，可形成压强差，正确；
80. 氨气极易溶于水能形成喷泉，二氧化氮与氢氧化钠溶液反应，圆底烧瓶内气压降低也能形成喷泉，正确；
81. 浓硫酸没有挥发性，氨气和浓硫酸反应不能生成白烟，错误；
82. 硫酸和碳酸钠反应生成二氧化碳，二氧化碳通入硅酸钠溶液生成硅酸沉淀，因此证明碳酸酸性强于硅酸，故正确；
83. 浓硝酸具有挥发性，挥发的硝酸也会与烧杯中 Na_2SiO_3 溶液发生反应产生 H_2SiO_3 ，因此不能用于比较 C、Si 的非金属性强弱，错误；
84. 盐酸和亚硫酸钠反应生成二氧化硫，二氧化硫能使品红溶液褪色，可以证明盐酸酸性强于亚硫酸，非金属性可以通过最高价氧化物对应的水化物的酸性判断，盐酸和亚硫酸不是氯和硫的最高价氧化物对应的水化物，故不能达到实验目的，故错误；
85. 用酸性来验证非金属性强弱顺序必须用最高价含氧酸来进行相互之间的反应来判断，浓盐酸不属于最高价含氧酸，不能达到实验目的，错误；
86. 非金属性越强，最高价氧化物的水化物酸性越强，根据强酸制弱酸原理，盐酸和碳酸钙反应生成二氧化碳，二氧化碳除杂后通入硅酸钠溶液反应生成硅酸，则非金属性： $\text{C} > \text{Si}$ ，正确；
87. 盐酸为无氧酸，不是最高价含氧酸，由图中装置不能比较 Cl 和 C 非金属性的强弱，故错误；
88. 硫酸与 Na_2CO_3 溶液反应生成二氧化碳通入到硅酸钠溶液中，可以看到有白色的硅酸沉淀，符合强酸制取弱酸，证明碳酸酸性大于硅酸，最高价氧化物对应水化物酸性越强，非金属性越强，C 的非金属性大于 Si，故正确；
89. NH_4Cl 受热易分解，而二氧化硅不会，分解生成的氨气和氯化氢气体在烧瓶底部能重新化合生成氯化铵，故正确；

90. 生成的二氧化碳与次氯酸钠反应没有明显的现象，无法验证酸性的强弱，故错误；
91. 不需要用石棉网，错误；
92. 碘易升华，加热蒸发碘水得不到碘，故错误；
93. 该装置满足过滤操作的“一贴二低三靠”，故正确；
94. 除去食盐溶液中的水，加热蒸发皿时应直接加热，错误；
95. 根据加入 NaHCO_3 固体前后温度计示数的变化，可以判断其溶于水时是吸热还是放热，正确；
96. 酒精属于非电解质，不导电，因此不能作为构成原电池的电解质溶液，错误；
97. 图乙中通过注射器可收集反应生成的氢气，结合秒表记录的时间，根据 $v = \frac{n}{t}$ （ n 可通过氢气体积换算），能测定锌与稀硫酸的反应速率，能达到目的，正确；
98. 图示装置中反应产生的气体从长颈漏斗逸出，不能测生成 H_2 的速率，错误；
99. 使用长颈漏斗时装置与大气相连，无法测定单位时间内产生气体的体积，不能达到实验目的，错误；
100. 针筒可测定生成气体的体积，由单位时间内气体的体积可计算反应速率，但 H_2O_2 分解产生的气体会从长颈漏斗逸出，故该实验不能达到目的，错误；
101. 分液漏斗上部连接一根橡胶管，可以平衡压强，能减小气体体积的测量误差，正确；
102. 改变双氧水浓度，不能确定是否为催化剂对化学反应速率产生影响，故错误；
103. 两份溶液中，变量不单一，阴离子也应该相同，故不能比较，错误；
104. 用于比较 Fe^{3+} 和 Cu^{2+} 对 H_2O_2 分解的催化效果，所加溶液的体积不同而使实验没有可比性，不正确；
105. 由图可知，催化剂中阳离子、阴离子均不同，由探究实验变量唯一化原则可知，则题给装置无法达到比较 Fe^{3+} 和 Cu^{2+} 对 H_2O_2 分解的催化效果的实验目的，故错误；
106. 若比较氯化铁和二氧化锰对过氧化氢分解反应的催化效果，需要双氧水的浓度相同，温度相同，该对照实验中过氧化氢的质量分数和催化剂均不同，无法达到目的，故错误；
107. 实验中有两个变量：温度和催化剂，故无法判断催化剂的作用，错误；
108. 铁在常温下，遇到浓硫酸会发生钝化，导致反应停止，此实验不能探究浓度对化学反应速率的影响，错误；
109. 过氧化氢溶液与亚硫酸氢钠溶液反应生成硫酸钠和硫酸，反应中无明显实验现象，则题给装置无法达到研究浓度对反应速率的影响的实验目的，故错误；

110. 由于 Cl_2 能与 NaOH 反应使得气体颜色变浅，试管中液面上升，故不能探究 CH_4 和 Cl_2 反应，错误；
111. CH_4 与 Cl_2 在光照条件下发生逐步的取代反应产生氯代甲烷和 HCl ，该反应是放热反应，为避免反应时发生爆炸现象，应该使用漫射光，而不能采用强光直接照射，错误；
112. 二氧化硫和乙烯均能使酸性高锰酸钾溶液褪色，先用足量氢氧化钠溶液除去乙烯中的二氧化硫，再将气体通入酸性高锰酸钾溶液中，可检验二氧化硫中的乙烯，正确；
113. 乙烯与溴反应生成液态的 1, 2-二溴乙烷留在洗气瓶中，乙烷不和溴的四氯化碳溶液反应，正确；
114. 乙烯能和溴水发生加成反应而甲烷不能，甲烷和乙烯的混合气通过溴水，可以除去甲烷中的乙烯，但甲烷的密度比空气小，集气瓶导管应该短管进长管出，该装置不能收集甲烷，故错误；
115. 酸性高锰酸钾也会氧化乙烯，错误；
116. NaOH 与二氧化硫反应，乙烯可被酸性高锰酸钾溶液氧化，溶液褪色，可检验乙烯，正确；
117. 一定体积的乙醇与足量钠反应，用排水法收集生成的 H_2 ，并将乙醇的体积、氢气的体积都转换成物质的量，从而得出 1mol 乙醇生成氢气的物质的量，也就得出 1 个乙醇分子中所含活泼氢原子的数目，最终验证乙醇的结构式，正确；
118. 应该在加入生石灰后，采用蒸馏操作制备无水乙醇，若使用蒸发操作，水和乙醇都挥发了，错误；
119. 乙醇催化氧化生成乙醛，加热时乙醇被 CuO 氧化生成乙醛，同时生成 Cu 和水，可观察到铜丝由亮红色变为黑色，又变为亮红色，液体气味由特殊香味变为刺激性气味，正确；
120. 混合浓硫酸与乙醇时，应将浓硫酸沿烧杯内壁缓缓倒入烧杯内的乙醇中，边倒边搅拌，不正确；
121. 乙醇和乙酸在浓硫酸作催化剂的条件下发生酯化反应，碎瓷片用于防止爆沸，但由于乙酸、乙醚、乙醇和水都有挥发性，会随着乙酸乙酯一起蒸出，故利用分水器，将水冷凝回流，再通过冷凝管，提高乙酸乙酯的产率，故正确；
122. 冰醋酸与乙醇在浓硫酸催化下加热发生酯化反应产生乙酸乙酯和水，由于反应产生的乙酸乙酯沸点低易挥发，在制取时会通过导气管进入到盛有饱和碳酸钠溶液的试管中，沸点较低的未反应的乙醇、乙酸在加热时也会随产物进入到盛有饱和碳酸钠溶液的试管中。为防

止因乙醇大量溶解而引发的倒吸现象,导气管末端应该在饱和碳酸钠溶液的液面以上,正确;

123. 乙酸乙酯与 NaOH 溶液反应,且导管口在液面下易发生倒吸,应改为饱和碳酸钠溶液,且导管口在液面上,错误;

124. 乙醇、乙酸、浓硫酸混合加热制取乙酸乙酯,由于制取装置中有玻璃导管与大气相通,所以反应产生的乙酸乙酯通过导气管通入到试管中,不会产生倒吸现象,并且能够达到除去乙酸乙酯中杂质乙醇、乙酸的目的,正确;

125. 产生的蒸气通入饱和 Na_2CO_3 溶液中,挥发的乙醇、乙酸被饱和碳酸钠溶液吸收,且饱和碳酸钠溶液利于乙酸乙酯的分层,经分液得到有机层乙酸乙酯,正确;

126. 发生复分解反应:强酸与弱酸盐反应制取弱酸。①中有气泡,说明发生了反应:

$2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$, 证明酸性:醋酸 > 碳酸,而②中无气泡, H_3BO_3 与 Na_2CO_3 不能反应,证明酸性:碳酸 > 硼酸,因此该实验说明了物质的酸性:醋酸 > 碳酸 > 硼酸,正确;

127. 乙醛具有还原性,能和溴发生氧化还原反应而使得溶液褪色;己烷萃取溴而使得有机层有颜色,能鉴别,正确;

128. 碳酸氢钠中滴加次氯酸不反应,碳酸氢钠中滴加醋酸放出二氧化碳气体,证明酸性醋酸 > 次氯酸,能达到预期目的,故正确;

129. 制备银氨溶液是在洁净的试管中加入 2% AgNO_3 溶液,然后边振荡试管边逐滴滴入 2% 的氨水至沉淀恰好溶解,图中滴加试剂顺序错误,不能制得银氨溶液,错误;

130. 铜氨溶液的制备方法为:将氨水逐滴加入硫酸铜溶液产生蓝色沉淀,

$\text{CuSO}_4 + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$, 继续滴加氨水至蓝色沉淀恰好溶解,

$\text{Cu}(\text{OH})_2 + 4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2 + 4\text{H}_2\text{O}$, 且滴加试剂时胶头滴管不能伸入试管内,错误;

131. 胶头滴管不能伸入试管内,羟基也能使高锰酸钾褪色,无法确定是双键使高锰酸钾褪色,错误;

132. 银镜反应把把丙烯醛转变为丙烯酸铵,但所得溶液是碱性的,能吸收溴出现褪色,碳碳双键也能和溴反应出现褪色,应先加稀硝酸中和到酸性后再加入溴水,错误;

133. 银离子为重金属离子,使得蛋白质变性而不是盐析,错误;