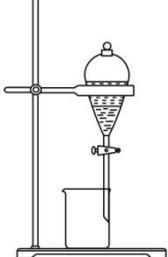
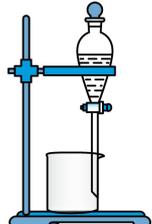
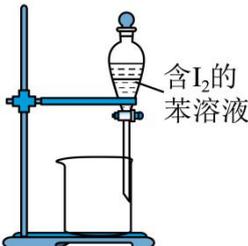
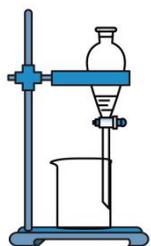
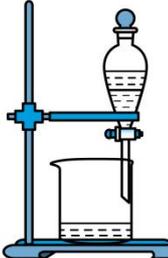
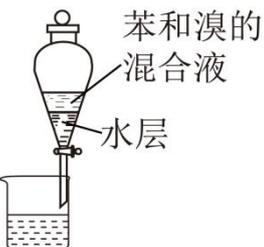
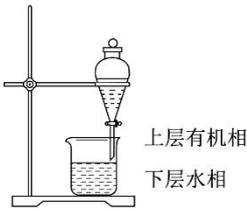
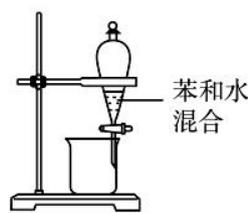
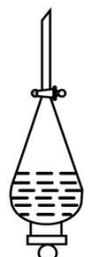
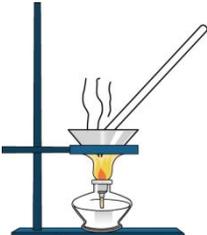
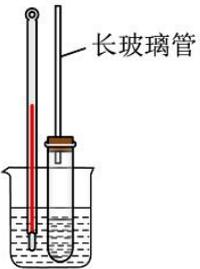
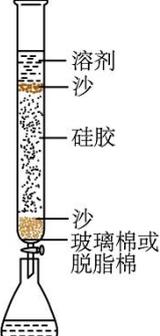
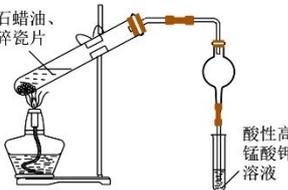
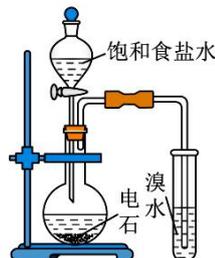


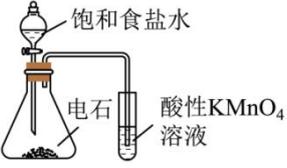
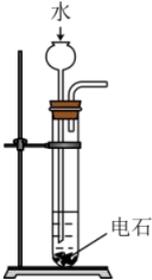
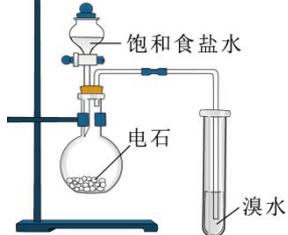
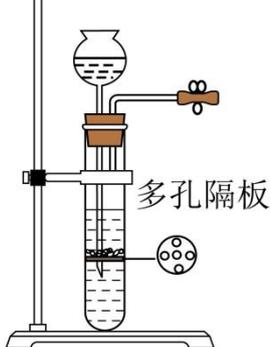
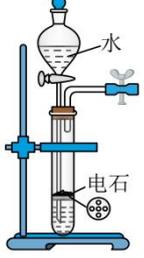
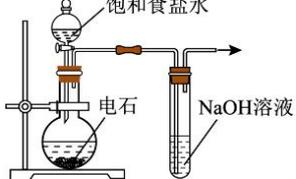
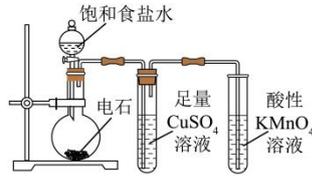
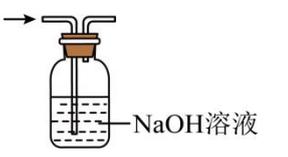
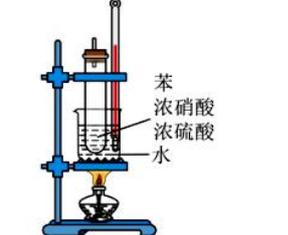
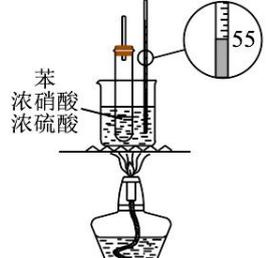
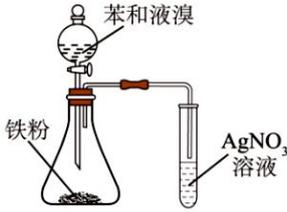
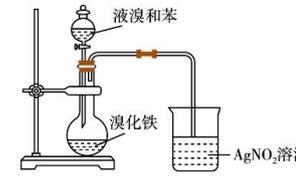
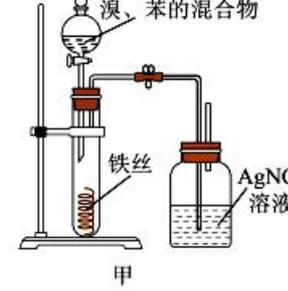
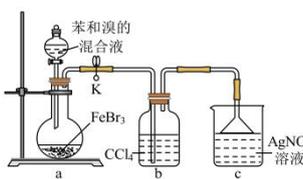
选择性必修二常考装置图正误判断

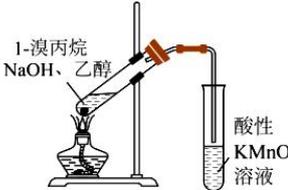
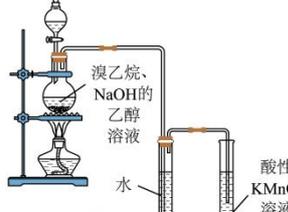
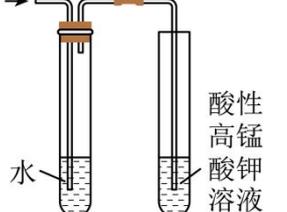
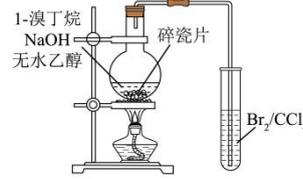
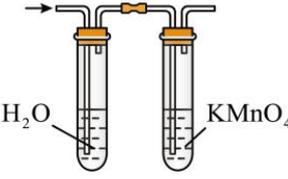
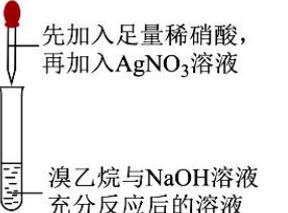
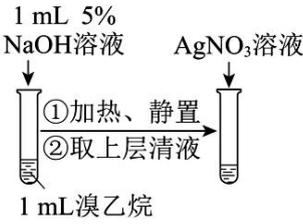
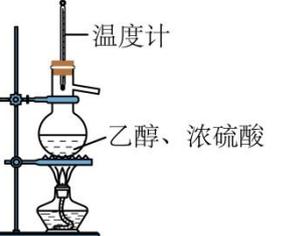
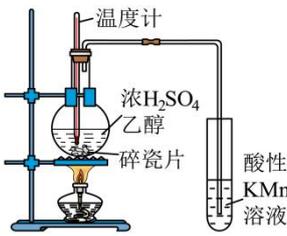
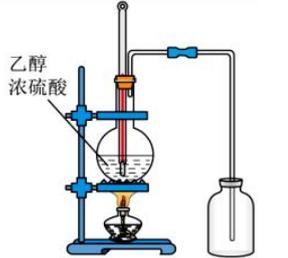
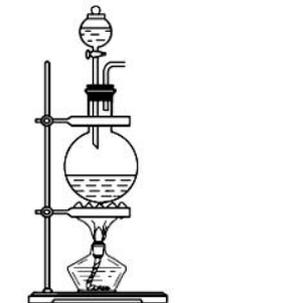
<p>1. 图中操作①②为过滤，操作③为蒸馏</p>	<p>2. 析出 [Cu(NH₃)₄]SO₄·H₂O 晶体</p>		

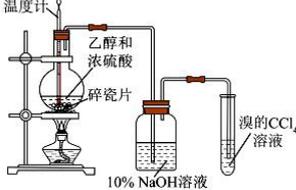
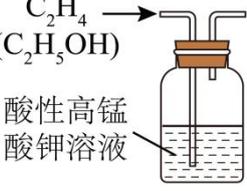
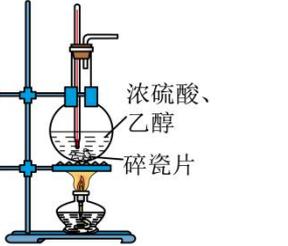
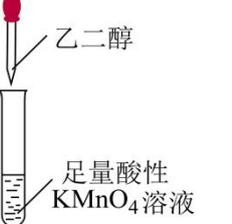
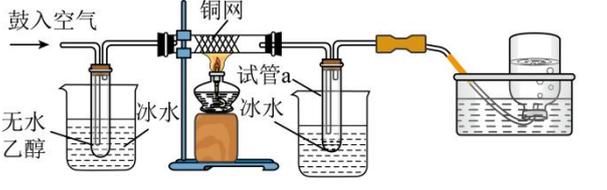
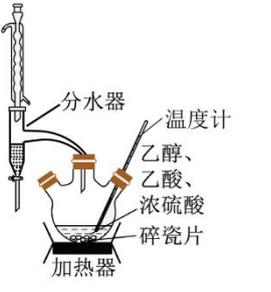
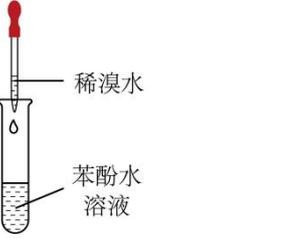
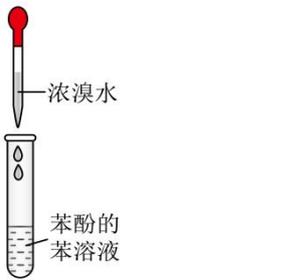
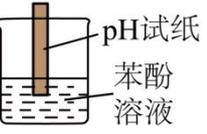
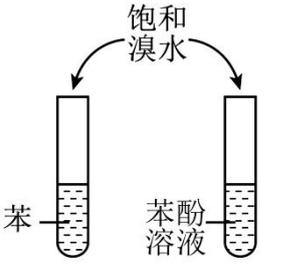
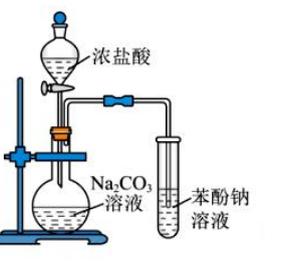
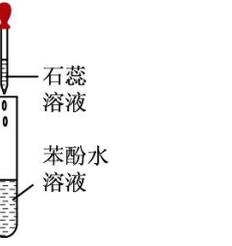
选择性必修三常考装置图正误判断

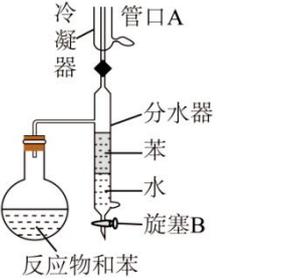
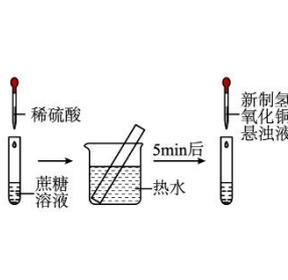
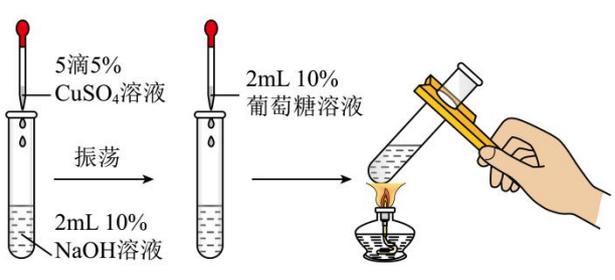
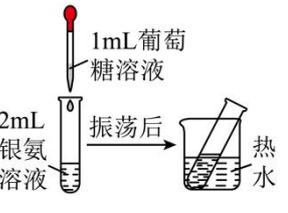
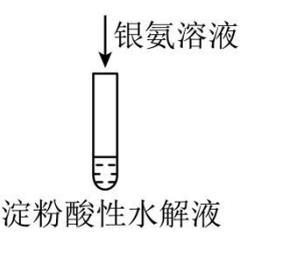
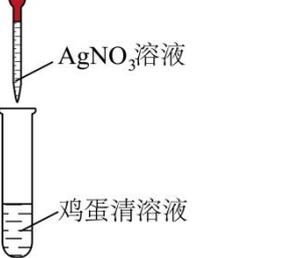
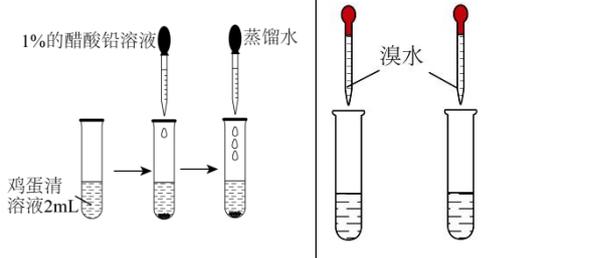
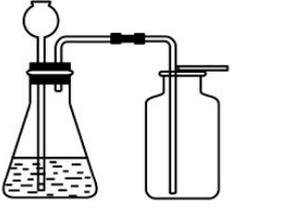
<p>1. 测定乙醇与钠反应生成氢气的体积</p>	<p>2. 验证钠能与乙醇反应</p>	<p>3. 制取少量蒸馏</p>	<p>4. 蒸馏</p>
<p>5. 分离酒精与水</p>	<p>6. 分离 CH₂Cl₂ 和 CCl₄</p>	<p>7. 减压蒸馏，减压条件下可以降低混合组分的熔沸点</p>	<p>8. 用装置进行石油的蒸馏实验</p>
<p>9. 石油分馏时接收馏出物</p>	<p>10. 从 b 通入冷凝水用于除去碘中混有 Fe₂(SO₄)₃ (夹持及加热装置略)</p>	<p>11. 萃取碘水中的碘</p>	<p>12. 乙：将有机相与水相分液分离</p>

			
<p>13. 分离丙酸甲酯和饱和碳酸钠溶液</p>	<p>14. 萃取</p>	<p>15. 苯萃取碘水中的 I₂, 分出水层后的操作</p>	<p>16. 分离乙醇和水</p>
			
<p>17. 分离苯和甲苯</p>	<p>18. 分液</p>	<p>19. 提纯乙酸乙酯</p>	<p>20. 用 CCl₄ 萃取碘水中的碘</p>
			
<p>21. 图乙能分离苯和水</p>	<p>22. 萃取振荡时放气</p>	<p>23. 萃取操作时, 打开活塞放气</p>	<p>24. 苯甲酸的重结晶</p>
			
<p>25. 装置丙测定苯甲酸在一定温度下的溶解度</p>	<p>26. 装置用于色谱法, 可确定有机物的结构</p>	<p>27. 验证石蜡油受热分解产生乙烯</p>	<p>28. 图丁装置用于证明乙炔可以使溴水褪色</p>

 <p>饱和食盐水 电石 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>水 电石</p>	 <p>饱和食盐水 电石 溴水</p>	 <p>多孔隔板</p>
<p>29. 证明乙炔可使酸性KMnO₄溶液褪色</p>	<p>30. 实验室制取乙炔</p>	<p>31. 验证乙炔可使溴水褪色</p>	<p>32. 用电石与饱和食盐水反应制乙炔</p>
 <p>水 电石 NaOH溶液</p>	 <p>饱和食盐水 电石 NaOH溶液</p>	 <p>饱和食盐水 电石 足量CuSO₄溶液 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>分液漏斗 乳胶管</p>
<p>33. 实验室制备乙炔气体</p>	<p>34. 净化乙炔气体</p>	<p>35. 制备乙炔并验证乙炔的性质</p>	<p>36. 制取并收集乙炔</p>
 <p>酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>NaOH溶液</p>	 <p>苯 浓硝酸 浓硫酸 水</p>	 <p>苯 浓硝酸 浓硫酸 55</p>
<p>37. 除乙炔中的H₂S</p>	<p>38. 除去乙炔中的H₂S、PH₃杂质</p>	<p>39. 可用于实验室制备硝基苯</p>	<p>40. 实验室制硝基苯</p>
 <p>苯和液溴 铁粉 AgNO₃溶液</p>	 <p>液溴和苯 溴化铁 AgNO₃溶液</p>	 <p>溴、苯的混合物 铁丝 AgNO₃溶液 甲</p>	 <p>苯和溴的混合物 FeBr₃ CCl₄ AgNO₃溶液 a b c</p>
<p>41. 图丁证明苯与液溴反应产生HBr</p>	<p>42. 图丁能制备溴苯并检验生成的溴化氢</p>	<p>43. 验证苯与液溴发生取代反应</p>	<p>44. 证明苯和溴发生取代反应</p>

 <p>苯与液溴 铁 四氯化碳 硝酸银溶液</p>	 <p>1-溴丙烷 NaOH、乙醇 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>溴乙烷、NaOH的乙醇溶液 水 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>水 酸性高锰酸钾溶液</p>
<p>45. 制备溴苯并验证其反应类型</p>	<p>46. 检验 1-溴丙烷和氢氧化钠的醇溶液反应生成丙烯</p>	<p>47. 检验溴乙烷的消去反应产物乙烯</p>	<p>48. 检验溴乙烷消去产物中的乙烯</p>
 <p>1-溴丁烷 NaOH 无水乙醇 碎瓷片 Br₂/CCl₄</p>	 <p>H₂O KMnO₄</p>	 <p>先加入足量稀硝酸，再加入AgNO₃溶液 溴乙烷与NaOH溶液充分反应后的溶液</p>	 <p>2.0 g NaOH、15mL乙醇、5mL 1-溴丁烷 沸石 溴水</p>
<p>49. 检验 1-溴丁烷发生消去反应产物含丁烯</p>	<p>50. 验证溴乙烷发生消去反应后有机产物的性质</p>	<p>51. 检验溴乙烷中的溴元素</p>	<p>52. 检验 1-溴丁烷与 NaOH 乙醇溶液生成 1-丁烯</p>
 <p>1 mL 5% NaOH溶液 AgNO₃溶液 ①加热、静置 ②取上层清液 1 mL 溴乙烷</p>	 <p>1-溴丙烷和NaOH的乙醇溶液 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>温度计 乙醇、浓硫酸 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>温度计 浓H₂SO₄ 乙醇 碎瓷片 酸性KMnO₄溶液</p>
<p>53. 检验溴乙烷的水解产物 Br⁻</p>	<p>54. 可用于检验消去产物</p>	<p>55. 乙醇与浓硫酸共热到 170℃ 制取乙烯</p>	<p>56. 验证乙醇的消去反应产物</p>
 <p>乙醇、浓硫酸</p>	 <p>乙醇 浓硫酸 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>温度计 乙醇、浓硫酸 酸性KMnO₄溶液</p>	 <p>温度计 酒精、浓硫酸 水</p>
<p>57. 用图 2 装置制取乙烯</p>	<p>58. 可用于实验室制备并收集乙烯</p>	<p>59. 图丙能用于实验室制备乙烯</p>	<p>60. 装置丙实验室制乙烯</p>

<p>溴乙烷、 NaOH水溶液</p> 			
<p>61. 制备乙烯</p>	<p>62. 装置制取和收集乙烯</p>	<p>63. 验证乙醇发生了消去反应</p>	<p>64. 制备乙烯</p>
<p>C_2H_4 (C_2H_5OH)</p> <p>酸性高锰酸钾溶液</p> 			
<p>65. 验证乙烯的还原性</p>	<p>66. 实验室制取乙烯</p>	<p>67. 除去乙烯中的SO_2</p>	<p>68. 除去乙烷中的乙烯</p>
<p>乙二醇</p> <p>足量酸性 $KMnO_4$溶液</p> 			
<p>69. 制取乙二醇</p>	<p>70. 乙醇催化氧化成乙醛</p>	<p>71. 实验室制乙酸乙酯</p>	
	<p>稀溴水</p> <p>苯酚水溶液</p> 	<p>浓溴水</p> <p>苯酚的苯溶液</p> 	<p>pH试纸</p> <p>苯酚溶液</p> 
<p>72. 制备乙酸乙酯并提高产率</p>	<p>73. 检验苯酚</p> <p>足量 Na_2CO_3溶液</p> <p>苯酚浊液</p> 	<p>74. 滴加浓溴水，过滤，除去苯酚</p> <p>饱和溴水</p> <p>苯</p> <p>苯酚溶液</p> 	<p>75. 测苯酚的 pH</p> 
<p>石蕊溶液</p> <p>苯酚水溶液</p> 	<p>76. 验证苯酚的酸性</p>	<p>77. 图丙比较苯酚和碳酸的酸性强弱</p>	<p>78. 验证苯环活化了羟基</p>
<p>76. 验证苯酚的酸性</p>	<p>77. 图丙比较苯酚和碳酸的酸性强弱</p>	<p>78. 验证苯环活化了羟基</p>	<p>79. 可证明酸性：盐酸>碳酸>苯酚</p>

			
80. 制备苯甲酸苯甲酯	81. 探究蔗糖的水解反应并验证水解产物	82. 检验葡萄糖溶液	
			
83. 用图装置检验葡萄糖中有醛基	84. 葡萄糖的银镜反应	85. 检验纤维素水解生成了葡萄糖	
			
86. 检验淀粉在酸性条件下水解的最终产物为葡萄糖	87. 验证蛋白质的盐析	88. 探究蛋白质的变性	89. 鉴别乙醛和己烷
			
90. 用渗析法分离葡萄糖与氯化钠的混合液	91. NaBH_4 与水反应制取 H_2		

选择性必修2 参考答案

1. 装有 C_{60} 的超分子不溶于甲苯，而 C_{70} 溶于甲苯，故操作①为过滤，装有 C_{60} 的超分子，其中超分子溶于氯仿，而 C_{60} 不溶，则操作②为过滤，溶有超分子的氯仿，利用超分子和氯仿沸点不同，用蒸馏将其分离开来，则作③为蒸馏，故能达到目的，正确；
2. 乙醇可以降低 $[Cu(NH_3)_4]SO_4 \cdot H_2O$ 在水中的溶解度，而让其结晶析出，正确；

选择性必修3 参考答案

1. 测定乙醇与钠反应生成氢气的体积，可通过右侧液面上升的高度确定反应生成的氢气体积，可达到实验目的，故 A 正确；
2. 医用酒精中含有 H_2O ， H_2O 、乙醇均能与 Na 反应产生 H_2 ，故 D 错误；
3. 图中为简易蒸馏装置，可制取少量蒸馏水，故正确；
4. 蒸馏时温度计应处于蒸馏烧瓶支管口处，故错误；
5. 分离酒精和水，用蒸馏，但是温度计测的是馏分的温度，温度的水银球应在支管口处；冷凝水应该下口进，上口处，错误；
6. 蒸馏装置中，温度计水银球应在蒸馏烧瓶支管口处，不能在溶液中，错误；
7. 装置是减压蒸馏，减压条件下可以降低混合组分的熔沸点，正确；
8. 蒸馏装置中冷却水是下进上出，温度计水银球需放在蒸馏烧瓶支管口处，故图 4 装置错误，无法进行石油分馏，D 不合题意；
9. 石油分馏时，接受馏出物的锥形瓶不能塞橡胶塞，否则会因气体体积膨胀导致气体压强增大而发生安全事故，故错误；
10. 若从 a 口通入冷凝水，则冷凝水无法充满整个冷凝管，冷凝效果不好，需要用从 b 口通入，此时可以将冷凝水充满冷凝管。碘单质加热时升华，遇冷后又凝华，最终使碘和 $Fe_2(SO_4)_3$ 分开，因此图丁可以用于除去碘中混有的 $Fe_2(SO_4)_3$ ，正确；
11. 乙醇与水混溶，因此乙醇不能用于萃取碘水中的碘单质，应该使用与水互不相溶的有机溶剂，如四氯化碳或苯等，错误；
12. 分液操作时，分液漏斗下颈长边要紧贴烧杯内壁，故错误；
13. 丙酸甲酯难溶于饱和碳酸钠溶液，采用分液操作分离丙酸甲酯和饱和碳酸钠溶液，从分液漏斗上口倒出丙酸甲酯，正确；
14. 萃取操作在分液漏斗进行，分液时避免上下层液体混合，则先分离出下层液体，再从上

口倒出上层液体，故正确；

15. 萃取时，下层液体从下口倒出，为防止上层液体中引进杂质，所以上层液体从上口倒出，苯的密度比水小，应向上口倒出，故 D 错误；

16. 乙醇和水任意比互溶，因此无法用分液漏斗分离，错误；

17. 苯和甲苯是互溶的沸点不同的液体混合物，可采用分馏方法分离，而不能采用分液方法分离，错误；

18. 分液操作时需取下分液漏斗玻璃塞，D 错误；

19. 乙酸乙酯在 NaOH 溶液中会发生水解，生成乙酸钠和乙醇，从而造成乙酸乙酯的损失，错误；

20. 用分液漏斗可萃取碘水中的碘，故正确；

21. 苯不溶于水，可以用分液的方法分离苯和水，能达到实验目的，故正确

22. 应将分液漏斗下口向上倾斜，堵住上口的塞子，打开旋塞放气，错误；

23. 进行萃取操作时，打开分液漏斗的活塞放气的正确操作为将分液漏斗倒置，用手顶紧上口活塞，将下口斜向上，不时地慢慢旋开下口的活塞进行放气，错误；

24. 苯甲酸的重结晶应该蒸发浓缩，趁热过滤，冷却结晶，图示装置不能实现，B 错误；

25. 测定苯甲酸在一定温度下的溶解度时，温度计应该位于苯甲酸溶液中，错误；

26. 图 1 装置用于色谱法，可用于混合物分离，故错误；

27. 酸性高锰酸钾溶液褪色只能说明石蜡油受热分解产生了烯烃，不一定是乙烯，错误；

28. 生成的乙炔中含有 H_2S 杂质， H_2S 也可以使溴水褪色，应先除去 H_2S ，错误；

29. 电石与水反应生成的乙炔中含有的 H_2S 杂质也能使酸性 $KMnO_4$ 溶液褪色，所以不能证明乙炔可使酸性 $KMnO_4$ 溶液褪色，故错误；

30. 实验室制取乙炔应使用分液漏斗，不能用长颈漏斗，水改成饱和食盐水，以防止反应过于剧烈，错误；

31. 乙炔中的 H_2S 等杂质也能使溴水褪色，应先通过一个盛碱液的洗气瓶将杂质除去，错误；

32. 用 CaC_2 与饱和食盐水反应制乙炔装置应该用分液漏斗，控制加水量以调节出气速度，避免反应过快导致容器炸裂，D 错误；

33. 实验室用水和电石为原料制备乙炔，生成的氢氧化钙是糊状物，易导致分液漏斗堵塞，使水面难以升降，无法控制反应速率，错误；

34. 乙炔中混有硫化氢、磷化氢等，硫化氢、磷化氢与硫酸铜溶液反应，而乙炔不反应，

可净化乙炔，且圆底烧瓶中的液体过多，错误；

35. 电石中含有的硫化钙、磷化钙杂质也能与水反应，反应制得的乙炔中混有硫化氢、磷化氢，硫酸铜溶液能吸收硫化氢、磷化氢，排除硫化氢、磷化氢对乙炔与溴的四氯化碳溶液反应的干扰。溴的四氯化碳溶液褪色说明有乙炔生成，所以题给装置能完成检验电石与水反应生成乙炔的实验目的，B 能达到目的；

36. 乙炔(C_2H_2)的密度比空气小，应采用向下排空气法或排水法收集，C 错误；

37. 乙炔、硫化氢均能被酸性高锰酸钾溶液氧化、出现褪色，故不能用酸性高锰酸钾除乙炔中的 H_2S ，B 错误；

38. PH_3 不与氢氧化钠反应，无法除去，A 错误；

39. 实验室制硝基苯时，应使用 $60^\circ C$ 左右的水浴加热，则④装置可用于实验室制硝基苯，能达到实验目的，正确；

40. 实验室制备硝基苯的温度为 $55^\circ C - 60^\circ C$ ，所以应该采用水浴加热的方法制取，温度计要测量水的温度，故正确；

41. 苯和液溴在铁粉催化下发生取代反应生成溴苯和 HBr ，但液溴具有挥发性，挥发出来的溴单质也能与 $AgNO_3$ 溶液反应生成 $AgBr$ 沉淀，干扰 HBr 的检验，不能证明苯与液溴反应产生 HBr ，不能达到目的，错误；

42. 溴易挥发，生成的 HBr 中会混有溴蒸气，两者均会生成溴化银沉淀，影响溴化氢的检验，不能达到实验目的，故错误

43. 苯与液溴在三溴化铁作催化剂的条件下发生取代反应生成溴苯和溴化氢，由于溴也有挥发性，也会随着溴化氢一起进入硝酸银溶液，溴可以和水反应生成溴化氢，也会与硝酸银溶液反应生成淡黄色沉淀，干扰了对实验结果的验证，故错误；

44. 苯与液溴在溴化铁催化作用下反应生成溴苯和 HBr ，先通入四氯化碳溶液中除去挥发的溴单质，再通入硝酸银溶液中检验 HBr 的生成，故 C 符合题意；

45. 由实验装置图可知，圆底烧瓶中发生的反应为碳酸做催化剂作用下苯与液溴反应生成溴苯和溴化氢，洗气瓶中盛有的四氯化碳用于吸收溴化氢中挥发出来的溴，防止干扰溴化氢的检验，锥形瓶中盛有的硝酸银溶液用于检验溴化氢的生成，证明制备溴苯的反应为取代反应，则题给装置能达到实验目的，故正确；

46. 由于乙醇易挥发，且能使酸性高锰酸钾溶液褪色，故图 3 装置不能实现检验 1-溴丙烷和氢氧化钠的醇溶液反应生成丙烯，错误；

47. 因乙醇易挥发，溴乙烷在氢氧化钠醇溶液发生消去反应生成的乙烯中混有乙醇，用水除去乙烯中混有的乙醇，使酸性高锰酸钾溶液反应褪色的为乙烯，可检验溴乙烷的消去反应产物乙烯，C 正确；
48. 在溴乙烷的消去产物乙烯中混有挥发出来的乙醇，乙醇也能使酸性高锰酸钾溶液褪色，应通过水除去，C 正确；
49. 1-溴丁烷在氢氧化钠乙醇溶液中共热发生消去反应生成丁烯，乙醇具有挥发性，挥发出来的乙醇不能与溴的四氯化碳溶液反应，则溴的四氯化碳溶液褪色说明有丁烯生成，所以题给装置能完成检验1-溴丁烷发生消去反应生成丁烯的实验目的，C 能达到目的；
50. 溴乙烷消去反应得到的气体中含乙醇，通过水后乙醇被吸收，高锰酸钾可以验证乙烯的性质，正确；
51. 溴乙烷和氢氧化钠反应后的溶液中，先加足量稀硝酸中和氢氧化钠，再加硝酸银，有浅黄色沉淀生成证明溴乙烷中含溴元素，故正确；
52. 若溴水褪色，说明 1-溴丁烷在 NaOH 乙醇溶液、加热条件下反应生成了 1-丁烯，故符合题意，正确；
53. 溴乙烷在碱性条件下水解产生了 NaBr，但溶液中含有 NaOH 会与 AgNO₃ 反应而干扰检验，所以检验溴乙烷水解产物 Br⁻ 时，应先在反应后的溶液中加入稀硝酸酸化，再加入 AgNO₃ 溶液，错误；
54. 挥发的乙醇也能使酸性高锰酸钾溶液褪色，存在干扰，无法验证，不能达到实验目的；
55. 乙醇与浓硫酸共热到 170℃ 制取乙烯测量的是反应温度，应将温度计插入混合液中，错误；
56. 乙醇沸点低易挥发，挥发的乙醇具有强的还原性，也能够被酸性高锰酸钾溶液氧化而使溶液褪色，因此该方法不能验证乙醇的消去反应产物乙烯，错误；
57. 选用乙醇发生消去反应生成乙烯需将温度计插入液体测量反应温度，错误；
58. 乙烯的密度与空气接近，无法用排空法收集，选择用排水法收集，不能达到实验目的；
59. 实验室用乙醇和浓硫酸制备乙烯，需控制反应发生的温度，此装置少温度计和防止爆沸的沸石，故不能达到目的，错误；
60. 乙醇在 170℃ 时发生消去反应生成乙烯，温度计的水银球应在液面下，错误；
61. 加热下，溴乙烷在氢氧化钠水溶液中发生取代反应生成乙醇，不能生成乙烯，A 错误；
62. 制取乙烯应该用加热溴乙烷和 NaOH 的乙醇溶液的混合溶液，因此不能用图②装置制取乙烯，错误；

63. 制备乙烯需要乙醇在浓硫酸、 170°C 条件下反应，图中装置温度计没有进入溶液中，无法控制反应温度，无法准确制备乙烯，所以不能达到探究乙烯性质的目的，错误；

64. 制备乙烯时，温度计液泡应插入反应液中，且应该用蒸馏烧瓶，错误；

65. 制得的乙烯中混有乙醇，乙醇也能使酸性高锰酸钾溶液褪色，干扰乙烯还原性验证，B 错误；

66. 实验室用乙醇在浓硫酸催化下发生消去反应制备乙烯，需用酒精灯加热到 170°C ，将温度计插入至反应液中，并加入碎瓷片以防止液体暴沸，D 正确；

67. 酸性高锰酸钾也会氧化乙烯，A 错误；

68. 乙烷会溶于有机物四氯化碳，C 不符合题意；

69. 乙二醇会被高锰酸钾氧化为二氧化碳，选项错误；

70. 无水乙醇应该放入热水浴中，以利于乙醇的挥发进入后续装置，D 不符合题意；

故选 B。

71. 挥发的乙醇也能使得酸性高锰酸钾溶液褪色，干扰乙烯检验，D 错误；

72. 乙醇和乙酸在浓硫酸作催化剂的条件下发生酯化反应，碎瓷片用于防止暴沸，球形冷凝管用于将有机物冷凝回流，通过分水器分离出水，使平衡正向移动，提高乙酸乙酯的产率，B 正确；

73. 向苯酚溶液滴加稀溴水，生成的 2, 4, 6—三溴苯酚溶解在苯酚溶液看不到明显现象，达不到实验目的，A 错误；

74. 生成的三溴苯酚在苯中可溶，不能通过过滤的方法分离，故 B 错误；

75. 测溶液 pH 时，pH 试纸不能直接插入溶液中，会污染试剂，A 错误；

76. 苯酚具有酸性，但其酸性很弱，不能使石蕊溶液变红，因此不能用石蕊溶液验证苯酚的酸性，错误；

77. 向苯酚浊液中加入足量 Na_2CO_3 溶液，苯酚与 Na_2CO_3 反应生成苯酚钠和 NaHCO_3 ，只能说明苯酚的酸性强于 NaHCO_3 ，不能直接比较苯酚和碳酸的酸性强弱，不能达到目的，错误；

78. 饱和溴水与苯只发生了萃取，但与苯酚却发生取代反应，说明羟基对苯环有影响，是羟基活化了苯环，故不能达到目的，错误；

79. 浓盐酸挥发与 CO_2 一起进入试管中，无法确定苯酚是哪个物质制备出，无法判断碳酸与苯酚的酸性强弱，不能达到实验目的，错误；

80. 苯甲酸和苯甲醇发生酯化反应生成苯甲酸苯甲酯，采用分水器不断带走反应生成的水，可促进酯化反应向生成酯的方向进行，正确；

81. 滴加新制氢氧化铜悬浊液前，需要滴加氢氧化钠将稀硫酸中和，故 C 错误；
82. 碱性条件下新制氢氧化铜和葡萄糖发生氧化还原反应生成氧化亚铜红色沉淀，能检验葡萄糖，B 符合题意；
83. 与新制氢氧化铜悬浊液共热产生砖红色沉淀 Cu_2O 是醛基的特性，故可用图 2 装置检验葡萄糖中有醛基，B 符合题意；
84. 将葡萄糖加入银氨溶液中并振荡、水浴加热，会产生银镜现象，能做葡萄糖的银镜反应，B 正确；
85. 纤维素水解后，加 NaOH 至碱性，滴入硫酸铜溶液，加热出现砖红色沉淀，可知纤维素水解生成了葡萄糖，D 符合题意；
86. 淀粉酸性水解液会与银氨溶液反应，应先中和至碱性后再加银氨溶液，D 不符合题意；
87. 银离子为重金属离子，使得蛋白质变性而不是盐析，D 错误；
88. 重金属盐会使蛋白质变质，会产生白色沉淀，加蒸馏水沉淀不溶解，故 D 正确；
89. 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，B 正确；
90. 葡萄糖与氯化钠的混合液属于溶液，都能够透过半透膜，无法用渗析法分离，故 D 错误；
91. NaBH_4 与水反应生成氢气的密度小于空气，不能用向上排空气法收集氢气，错误；