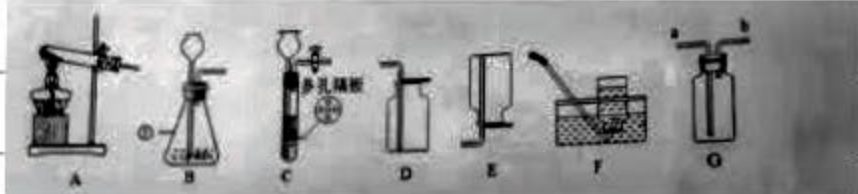


☺	✓	2019—2020 南山区化学期末试卷	
	<input type="checkbox"/>	第一卷 选择题	
	<input type="checkbox"/>	一. 选择题 (共25题, 每小题2分, 共50分)	
	<input type="checkbox"/>	1. D (化学与生活)	14. D (基本概念)
	<input type="checkbox"/>	2. D (物理变化)	15. A (实验探究)
	<input type="checkbox"/>	3. D (实验操作)	16. D (性质与用途)
	<input type="checkbox"/>	4. A (元素符号)	17. A (质量守恒定律)
	<input type="checkbox"/>	5. B (化学用语)	18. B (化学实验操作)
	<input type="checkbox"/>	6. D (微观)	19. B (金属活动性顺序)
	<input type="checkbox"/>	7. B (基本概念)	20. D (知识迁移)
	<input type="checkbox"/>	8. C (原子结构)	21. C (化学实验的基本操作)
	<input type="checkbox"/>	9. A (化学与生活)	22. B (基本概念辨析)
	<input type="checkbox"/>	10. C (质量守恒定律)	23. A (物质推断)
	<input type="checkbox"/>	11. C (金属及合金)	24. C (物质分离与除杂)
	<input type="checkbox"/>	12. B (化学式含义)	25. D (图像考查)
	<input type="checkbox"/>	13. C (结构示意图)	
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		

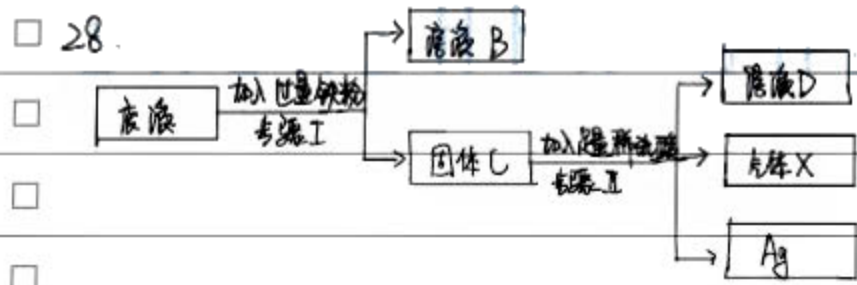
☺	✓	二. 非选择题 (共4题, 第26题17分, 第27题8分, 第28题14分, 第29题11分, 共50分)	
	<input type="checkbox"/>	26. 	
	<input type="checkbox"/>	(1). 锥形瓶	
	<input type="checkbox"/>	(2). $2\text{KMnO}_4 \triangleq \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$	
	<input type="checkbox"/>	A	
	<input type="checkbox"/>	气泡连续且均匀	
	<input type="checkbox"/>	(3). 稀盐酸	
	<input type="checkbox"/>	$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$	
	<input type="checkbox"/>	澄清石灰水	
	<input type="checkbox"/>	a	
	<input type="checkbox"/>	(4). 能通过控制玻璃活塞使反应随时发生或停止	
	<input type="checkbox"/>	H_2 的密度比空气小, 应采用向下排空气法	
	<input type="checkbox"/>	(5). $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$	
	<input type="checkbox"/>	B	
	<input type="checkbox"/>	将带火星的木条放在集气瓶口, 带火星的木条复燃, 则证明已集满。	
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		
	<input type="checkbox"/>		

27.

- (1) ① 黑色粉末变为红色
② $\text{CO}_2 + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
③ 点燃 或 气球收集 (合理即可)



- (2) ① $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
② 温度达到着火点
③ 停止通入氧气, 改为通入氮气



- (1) 过滤, 玻璃棒, 引流, 防止液体溅出
(2) $\text{Fe} + 2\text{AgNO}_3 = 2\text{Ag} + \text{Fe(NO}_3)_2$ 置换
(3) $\text{Fe}, \text{Ag}, \text{Fe}^{2+}$
(4) 滤液由无色变为浅绿色, 有固体不溶解

29. (1) CD

- (2) ① 4:1
② 52.2%
③ 88
④ 20
⑤ 设得到乙醇的质量为 x

$$\begin{array}{r} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{光照}} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \\ \begin{array}{r} 88 \qquad \qquad 46 \\ 968\text{g} \qquad \qquad x \end{array} \\ \hline \frac{88}{46} = \frac{968\text{g}}{x} \\ \hline x = 506\text{g} \end{array}$$

答: 一升“人造树叶”工作一天可得到乙醇的质量是 506g
(注: 注意答题格式规范)