

40分

DCBCD BDDAC ADBBD CBAAD

=

14

21. 4; 第三周期 IA 族

22. 3; $\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:C:}\ddot{\text{O}}\text{:}$

23. Si、C、O; cd

24. <

25. 0.04 mol/L; 先变大后变小

26. 阳。 $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$ 。次氯酸。

27. 氧化。 22.4。

28. 氯气溶于水生成盐酸和次氯酸的反应是可逆反应 ($\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCl} + \text{HClO}$)，饱和食盐水中大量的氯离子，会使上述平衡向左移动，抑制了氯气与水的反应，从而减少了氯气在水中溶解的量。

29. 0.005 mol/(L·min)。 c。

=

11分

四

14分

30. $2\text{OH}^- + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

31. >

32. $c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-) + 2c(\text{CO}_3^{2-})$

33. (1) 黄变橙且半分钟不变色 0.984

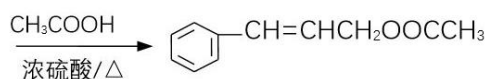
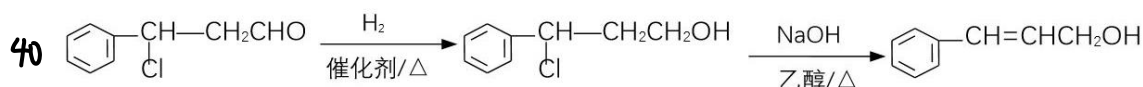
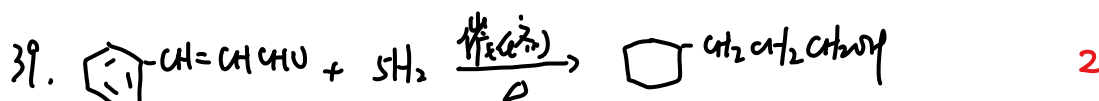
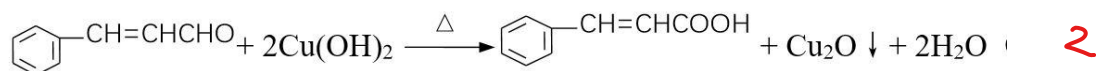
34. (1) 坍塌

(2) ad

五

15分

35. 加成! 取代!

36. 2 $-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\text{R}'$ 37. $\text{HC}(=\text{O})-\text{O}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ or $\text{HC}(=\text{O})-\text{O}-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$ 38. $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}$ 

3