

九年级化学寒假作业参考答案合集

寒假作业第 1 份

- 1~5 CCADB 6~10 CABDC 11~15 DDDBA 16~20 ADCBB 21.(1)Si (2)H₂O (3)2Na⁺ (4)Zn 22.1~6 HCAEGD
- 23.(1)化学; (2)增大与空气的接触面积, 使燃烧更充分 (合理即可); 点燃 (3)C₃H₈ + 5O₂^{点燃} 3CO₂ + 4H₂O; (4)大; (5)18:11; (6)安全环保等(合理即可)
- 24.(1)锌或 Zn; 取少量溶液 A 于试管中, 加入锌粒, 若有气泡产生, 说明 稀硫酸过量(答案不唯一)(2)烧杯 (3)c (4) ①Fe ②2H₂S + O₂^{T. 酶} 2S ↓ + 2H₂O
- 25.(1)酒精灯; 长颈漏斗 (2)A; 2KClO₃^{MnO₂} 2KCl + 3O₂ ↑; 氧气不易溶于水 (3)CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂ ↑; 可以控制反应发生与停止 (4)①Ca(OH)₂ + CO₂ = CaCO₃ ↓ + H₂O; ②二氧化碳与水、碳酸钙反应生成了可溶性的碳酸氢钙; ③碳酸钙没有全部转化为可溶的碳酸氢钙
- 26.(1)步骤 I、铜的活动性比氢弱; 步骤 II 1、Cu + 2HCl + H₂O₂ = CuCl₂ + 2H₂ 步骤 III、铜、稀盐酸以及过氧化氢反应生成氯化铜, 氯化铜催化过氧化氢分解, 加快反应速率; (2)①Na₂CO₃ 溶液; ②7; (3)①Cu₃(OH)₂(CO₃)₂; ②偏大
- 27.(1)NH₄HCO₃ (2)CuSO₄ KMnO₄ (3)CaCO₃; C 粉 Fe 粉 (4)一定
- 28.(1)①O₂ H₂O ②a (2)①Fe₂O₃ + 3CO = 2Fe + 3CO₂ ②低 (3)①4Fe + 2HCl = 2Fe₂Cl + H₂ ↑ ②双氧水的分解速率随温度升高而加快, 双氧水浓度降低 (4)增大反应物间的接触面积, 使反应更快更充分 (5) Fe₂O₃ + 3H₂SO₄ = Fe₂(SO₄)₃ + 3H₂O 还原生成的 H₂SO₄ 可以循环使用 (8) 2Fe₂S₃ · H₂O + 3O₂ = 2Fe₂O₃ · H₂O + 6S (9)①95 ②多次“再生”后, 活性 Fe₂O₃ · H₂O 的孔隙被 S 覆盖, 使其脱硫效果变差

寒假作业第 2 份

- 1~5 ACADD 6~10 DBD(缺失)CB 11~15 CBAAD 16~20 BCCBC 21.(1)C(2)CH₄(3)3Cl⁻(4)Zn
- 22.(1)11;  (2)B C (3)最外层电子数 (4)离子
- 23.(1)a (2)3Mg + N₂^{点燃} = Mg₃N₂ 化合 (3)N₂ + 3H₂^{一定条件} = 2NH₃ 17:22 (4)CO₂ (5)NH₃ + HNO₃ = NH₄NO₃ 红墨水左高右低
- 24.(1)ZnSO₄、H₂SO₄ (2)漏斗 (3)降温结晶 (4)防止双氧水受热分解
- 25.(1)①酒精灯 ②分液漏斗 (2)2KMnO₄^Δ = K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂ ↑ 氧气不易溶于水且不与水反应 (3)CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂ ↑ 可控制反应的发生与停止 b (4)①澄清石灰水变浑浊 ②CaCO₃ + H₂O + CO₂ = Ca(HCO₃)₂
- 26.(1)NH₄HCO₃ (2)CuCl₂ (3)CaCO₃、Cu₂(OH)₂CO₃ (4)可能
- 27.(1)2Al + 3CuCl₂ = 2AlCl₃ + 3Cu (2)验纯 H₂ 白色固体溶解 甲 (3)Cu₂(OH)₃Cl (4)偏大
- 28.(1)B (2)大 铜金属活动性比铁弱, 不易与 O₂、H₂O 反应 (3)Si + 2FeO^{高温} = SiO₂ + 2Fe (4)漏斗 (5)AB (6)2Cu + O₂ + 2H₂SO₄^Δ = 2CuSO₄ + 2H₂O (7)不产生 SO₂ (环保) (8)Ba(NO₃)₂ (9)Fe + CuSO₄ = FeSO₄ + Cu (10)检查装置气密性 (11)CuO、CaO (12)18 (13)1:4:5

寒假作业第 3 份

- 1~5 CDDAB 6~10 CBDDB 11~15 CDCAB 16~20 ACBAC 21.(1)S; (2)H₂O; (3)3Na⁺; (4)Ca;
- 22.(1)C; (2)F; (3)A; (4)D; (5)H; (6)B 23.(1)大; (2)扩大;
- 24.(1)①煤; ②温室效应; (2)NH₃; (3)①3CO + Fe₂O₃^{高温} = 2Fe + 3CO₂; ②大于; ③22:3;
- 25.(1)漏斗; (2)降温结晶; (3)稀硫酸; (4)2Cu + O₂ + 2H₂SO₄^Δ = 2CuSO₄ + 2H₂O;
- 26.(1) - 2; (2)CuSO₄ + CH₄^{高温} = CaS + CO₂ + 2H₂O;
- 27.(1)①酒精灯; ②长颈漏斗; (2)A; 2KMnO₄^Δ = K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂ ↑ 防止加热时高锰酸钾粉末进入导管; (3)CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂ ↑; 可以控制反应的发生和停止

(4)①除去二氧化碳中的氯化氢气体; ② $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$; ③ $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (或碳酸钙与水、二氧化碳反应生成可溶的碳酸氢钙, 离子浓度增大);

28. (1)氧化镁是白色固体, 而镁条表面是灰黑色; (2)检查装置的气密性; (3)

吸收通入空气中的水和二氧化碳, 减小误差; (4)使 D 中生成的水和二氧化碳全部被 E、F 装置吸收;

(5) $3\text{MgCO}_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2$; 偏大; (6) $3\text{MgCO}_3 \cdot 4\text{Mg}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} 5\text{MgO} + 3\text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O} \uparrow$

29. (1) NH_4HCO_3 ; (2) CuCl_2 ; (3) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$; CaCO_3 ; (4)可能;

30. (1)A; (2)b; (3) $2\text{Al} + 3\text{Li}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} 6\text{Li} + \text{Al}_2\text{O}_3$; (4)①高; ②碳; (5)乳化; (6) FeSO_4 ; (7)验纯; (8)防止 NH_4HCO_3 分解; (9) $4\text{FeCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 4\text{FeOOH} + 4\text{CO}_2$; (10)未达到 FeCO_3 分解的温度; (11)11.6; (12)9.52; (13)207:29