

湖北省黄冈市2005年初中升学答案 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/156/2021_2022__E6_B9_96_E5_8C_97_E7_9C_81_E9_c64_156015.htm 湖北省黄冈市2005年

初中升学统一考试 理科综合试题(非课改区)参考答案及评分说明 (A B卷) 一、选择题 (本题包括29小题，共48分，其中1~18小题，每小题1分，19~21小题，每小题2分，22~29小题每小题3分，共48分。其中19~21小题有1~2个选项符合题意，其它的均只有一个选项符合题意。) A卷 9. D 10. B

11. C 12. B 13. D 14. D 15. A 16. C 17. C 18. C 19. C 20. AB 21. AB B卷 五、填空题 (本题包括4小题，共21分) 42.

(共4分) (1) 单质 (Fe)、酸 (HCl)、碱 (NaOH) 盐 (CuSO₄) (2分) (2) ①Fe + CuSO₄ = FeSO₄ + Cu (1分)

②NaOH + HCl = NaCl + H₂O (1分) (其它合理解法，只要正确给满分) 43. (每空0.5分，共5分) (1) H₂O (2) CO₂

(或N₂O₅) (3) CaO[或Ca(OH)₂] (4) CO (NH₂)₂ [或NH₄NO₃、NH₄HCO₃] (5) CH₃COOH (6) NaHCO₃ [或Ca(HCO₃)₂] (7) Fe₂O₃ (8) H₂、CO、CH₄ (

或C₂H₅OH等) 44. (共6分) (1) Mg、Hg (每空0.5分，共1分) (2) 在金属活动性顺序里，只有排在氢前面的金属才能置换出酸中的氢。 (1分) Fe + 2HCl = FeCl₂ + H₂↑ (1分)

(3) ②在金属活动性顺序里，金属必须排在盐中金属的前面 (1分) ③盐必须是可溶性盐。 (1分) Fe + CuSO₄ = FeSO₄ + Cu

(1分) 45. (共6分) (1) ①都是化合反应；②都与氧气反应；③生成物都是氧化物；④反应都放出大量的热；⑤反应条件都是点燃；⑥都是气体与固体反应…… (每空1分，

共4分)。(2) 液态 (1分) (3) $S \ O_2 \ SO_2$ (或 $4P \ 5O_2 \ 2P_2O_5$; 或 $3Fe \ 2O_2 \ Fe_3O_4$) (1分) 六、探究与实验 (共8分) 46.

(1) ① CO_2 ; ② H_2 [或 O_2 ……] (各1分, 共2分) (2) 如①是 CO_2 [或 H_2 ; 或 O_2 ……] 实验步骤现象及结论将气体通入澄清石灰水中 (1分) [将试管口堵一会儿, 点燃此气体 ; 或将带火星的木条插入试管中…]…石灰水变浑浊, 则证明是二氧化碳。[或能燃烧, 产生淡蓝色火焰 ; 或听到爆鸣声, 则证明是氢气 ; 或木条复燃, 证明是氧气……] (1分) (3) ②中如果是氢气填 a (如是氧气或二氧化碳填 b) (1分) (4) 猜想一 : 金属与盐溶液发生置换反应 ; 猜想二 : 金属氧化物与酸溶液反应 ; 猜想三 : 碱与酸溶液发生复分解反应 ; 猜想四 : 氧化物 (如 CaO) 与水发生化合反应 猜想五 : 可溶于水的固体物质 猜想六 : …… (每空1分, 共3分) 七、计算题

(共5分) 47. 设原混合物中含铜的质量为x, 生成硫酸锌的质量为y $Zn \ H_2SO_4 = ZnSO_4 \ H_2 \uparrow$ (1分) $\begin{matrix} 65 & 161 & 2 \\ (16-x) & y & 0.4g \end{matrix}$ $x=3g$ (1分) $y=32.2g$ (1分) 反应后所得溶液中溶质的质量分数 : (2分) 答 : (1) 混合物中含铜3g (2) 反应后所得溶液的溶质质量分数为10%。说明 : 其它合理解法参照本标准酌情给分。100Test 下载频道开通, 各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com