

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_ti2020/95/2021_2022__E6_B9_96_E5_8C_97_E7_9C_81_E9_c64_95689.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 . D10 . 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) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (1分)

$\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (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) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ (1分)

(3) 在金属活动性顺序里, 金属必须排在盐中金属的前面

(1分) 盐必须是可溶性盐。 (1分) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

(1分) 45 . (共6分) (1) 都是化合反应; 都与氧气

反应; 生成物都是氧化物; 反应都放出大量的热; 反应条件都是点燃; 都是气体与固体反应..... (每空1分,

共4分)。(2) 液态 (1分) (3) S O₂ SO₂ (或4P 5O₂ 2P₂O₅ ; 或3Fe 2O₂ Fe₃O₄) (1分) 六、探究与实验 (共8分) 46 . (1) CO₂ ; H₂[或O₂.....] (各1分, 共2分) (2) 如是CO₂[或H₂ ; 或O₂.....] 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) 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 H₂SO₄ = ZnSO₄ H₂ (1分) 65 161 2 (16 - x) y 0 . 4g 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