

2017年北京怀柔区初三二模化学试卷

可能用到的相对原子质量：H-1 C-14 O-16 Fe-56

第一部分 选择题（共20分）（每小题只有1个选项符合题意，每小题1分）

1. 【答案】A

2. 【答案】A

3. 【答案】B

4. 【答案】C

5. 【答案】B

6. 【答案】D

7. 【答案】B

8. 【答案】C

9. 【答案】A

10. 【答案】C

11. 【答案】C

12. 【答案】D

13. 【答案】D



14. 【答案】 D

15. 【答案】 B

16. 【答案】 D

17. 【答案】 C

18. 【答案】 B

19. 【答案】 C

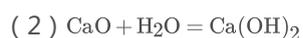
20. 【答案】 B

第二部分 非选择题 (共60分)

【生活现象解释】

化学为我们生活提供了帮助，请回答21~25题

21. 【答案】 (1) 贫血



(3) C

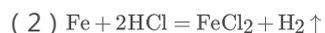
22. 【答案】 (1) A B C

(2) B

(3) A B

23. 【答案】 (1) 1. >

2. 氢氧化钠与盐酸发生反应，导致失效



(3) Cl_2

24. 【答案】 (1) 取一小段丝线燃烧，闻气味

(2) 生石灰

25. 【答案】 (1) 用锅盖盖灭
(2) 二氧化碳
(3) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

“一带一路”国际合作高峰论坛于5月14—15日在怀柔举行，请回答26题

26. 【答案】 (1) 1. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$
2. 56
(2) 3:1

科学实践和课外实验有利于开拓视野和创新，请回答27~28题

27. 【答案】 (1) 菜渣与汁液分离
(2) 1. 紫卷心菜汁
2. 它分别在酸、碱、中性溶液中显示不同的颜色
28. 【答案】 1. 1
2. 氢氧化钠具有腐蚀性

【科普阅读理解】

29. 【答案】 (1) A B C
(2) 营养只有酸奶营养的三分之一
(3) 钙
(4) C
(5) B C

【生产实际分析】

30. 【答案】 (1) CaSO_4
(2) S、O
31. 【答案】 (1) 1. Na_2CO_3
2. 过滤
(2) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
(3) NaCl

【物质组成和变化分析】

32. 【答案】(1) 1. HCl、NaCl

2. <

(2) 1. 5

2. Na₂CO₃

3. 过量的氢氧化钙溶液，干扰了另一种物质氯化钠或氢氧化钠的检验

4. Na₂CO₃、NaOH

【基本实验】

33. 【答案】(1) 1. CaCO₃+2HCl=CaCl₂+H₂O+CO₂↑

2. 将燃着的木条接近瓶口，观察火焰是否熄灭

3. $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$

(2) 密度大于空气，不能燃烧，不能支持燃烧

34. 【答案】(1) 将带火星的木条，伸进从水中取出的试管中，观察木条是否复燃

(2) 二氧化碳能与氢氧化钠反应

(3) 1. 剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体，放热

2. $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

35. 【答案】(1) 状态②有剩余固体，状态③上层为红色溶液

(2) 稀盐酸与氢氧化钙发生反应，使固体溶解、溶液失去碱性

【实验原理分析】

36. 【答案】(1) 1. Ca(OH)₂+CO₂=CaCO₃↓+H₂O

2. 甲中压强增大，使稀盐酸进入到乙中，与难溶于水的碳酸钙发生反应

(2) 1. 融化，但不燃烧

2. 白磷燃烧

3. 白磷不燃烧，虽然，因甲中压强增大，进入到乙中的过氧化氢受热分解生成了氧气，但氧气量少，不足以使白磷燃烧

【科学探究】

37. 【答案】(1) 2NaOH+CuSO₄=Cu(OH)₂↓+Na₂SO₄

(2) 药品加入的顺序不同

(3) ① <

② 酸性环境中

(4) 甲组氢氧化钠足量，硫酸铜不足时，二者生成了氢氧化铜沉淀，乙组硫酸铜足量，氢氧化钠不足时，二者生成了碱式硫酸铜沉淀

