

2015~2016学年北京海淀区中国人民大学附属中学高一上学期期中化学试卷

第 I 卷 (共45分)

1. 【答案】 A

2. 【答案】 D

3. 【答案】 A

4. 【答案】 A

5. 【答案】 B

6. 【答案】 A

7. 【答案】 C

8. 【答案】 B

9. 【答案】 D

10. 【答案】 B

11. 【答案】 C

12. 【答案】 D

13. 【答案】 D

14. 【答案】 C

15. 【答案】B

16. 【答案】C

17. 【答案】B

18. 【答案】A

19. 【答案】A

20. 【答案】D

第Ⅱ卷 (共55分)

21. 【答案】(1) 金属单质的是③；有机物的是①；氧化物的是④；酸的是⑨；碱的是⑧；盐的是⑤⑩

(2) 树状分类

(3) ③⑤⑥⑩

(4) ②⑦

(5) 1. $\text{Mg} + 2\text{Ag}^+ = \text{Mg}^{2+} + 2\text{Ag}$ (其他合理答案均给分)

2. $2\text{HCO}_3^- + \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^- = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CaCO}_3 + \text{CO}_3^{2-}$

22. 【答案】(1) 1. 物质的量

2. 6.02×10^{23}

(2) 1. 3.4 g

2. $0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

(3) 1. 3:2

2. 9:8

3. 4:5

23. 【答案】(1) 1. 4

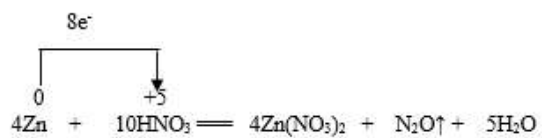
2. 10

3. 1

4. 4

5. 5

(2)



(3) 1. HNO_3

2. $Zn(NO_3)_2$

(4) 97.5 g

24. 【答案】(1) 11.7

(2) 1000 mL 容量瓶、胶头滴管

(3) 1. 定容

2. BD

(4) 1. 无影响

2. 偏低

25. 【答案】(1) $CO_3^{2-} + 2H^+ = H_2O + CO_2\uparrow$ $HCO_3^- + H^+ = H_2O + CO_2\uparrow$

(2) H^+ 、 NO_3^-

(3) 过滤

(4) $Ba(NO_3)_2$

(5) 标准状况下 CO_2 的体积

26. 【答案】(1) SO_3

(2) $2CO + SO_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} S + 2CO_2$

(3) $FeS + 2H^+ = Fe^{2+} + H_2S\uparrow$

(4) ① B D

② 25.00