

重庆市 2021 年初中学业水平暨高中招生考试

化学试题 (A 卷) 参考答案及评分意见

说明:

1. 答题中要求书写的元素符号、化学式、化学方程式等化学用语和化学专用名词,都要按规范化要求从严掌握。对于化学方程式:①凡化学式有错误的,不给分;②化学式正确,其余有错误的,酌情扣分。
2. 对于选择题,错答或多答均不给分。
3. 学生若做出其它合理答案,参照评分意见给分。

一、选择题 (每小题 2 分,共 32 分)

1. B    2. A    3. D    4. B    5. B    6. A    7. B    8. D  
9. D    10. A    11. C    12. C    13. A    14. C    15. D    16. C

二、填空题 (共 21 分)

17. (4 分)

- (1)  $2\text{Cu}$  (1 分)     $3\text{OH}^-$  (1 分)    (2)  $\text{Cu}_2\text{O}$  (1 分)    (3)  $\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

18. (4 分)

- (1) 常量 (1 分)    (2) 8 (1 分)  
(3) 大 (1 分)    (4)  $\text{K} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{KO}_2$  (1 分)

19. (4 分)

- (1)  $>$  (1 分)    (2) 饱和 (1 分)    30 (1 分)    (3) A (1 分)

20. (4 分)

- (1) C (1 分)    (2) B (1 分)  
(3) +4 (1 分)     $\text{FeTiO}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{FeSO}_4 + \text{Ti}(\text{SO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

21. (5 分)

- (1) 过滤 (1 分)    (2) Ag (1 分)  
(3)  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$  (或  $\text{Fe} + \text{NiSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Ni}$ ) (1 分)    (4) C (1 分)  
(5)  $\text{Fe} > \text{Ni} > \text{Ag}$  (1 分)

三、实验题 (共 11 分)

22. (5 分)

- (1) 外焰 (1 分)    (2)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$  (1 分)    AC (1 分)  
(3) 防止集气瓶底炸裂 (1 分)    (4) 澄清石灰水 (1 分)



23. (6分)

(1) 玻璃棒 (1分)

(2)  $\text{MgCl}_2$  (或氯化镁) (1分)



(3)  $\text{NaOH}$  (或氢氧化钠) (1分)

(4) 沉淀部分溶解 (1分)

(5) A (1分)

#### 四、计算题 (共6分)

24. (1) 23 : 48 (1分)

解: (2) 设参加反应的  $\text{NaClO}_3$  的质量为  $x$ 。



213

135

$x$

13.5 kg

$$\frac{213}{x} = \frac{135}{13.5\text{kg}} \quad (1\text{分}) \quad x = 21.3\text{ kg} \quad (1\text{分})$$

(3) 设生成  $\text{Cl}_2$  的质量为  $y$ 。



135

71

13.5 kg

$y$

$$\frac{135}{13.5\text{kg}} = \frac{71}{y} \quad y = 7.1\text{ kg} \quad (1\text{分})$$

$$\text{NaClO}_3 \text{ 的质量分数} = \frac{30\text{ kg} - 21.3\text{kg}}{100\text{ kg} + 30\text{ kg} - 13.5\text{kg} - 7.1\text{ kg}} \times 100\% \approx 8\% \quad (2\text{分})$$

答: 参加反应的  $\text{NaClO}_3$  质量为 21.3 kg, 所得溶液中  $\text{NaClO}_3$  的质量分数约为 8%。