

2020年1月期末考试化学试卷答案

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	C	A	D	C	C	B	B	A	A	B	C	B

13.物理变化

14. (1)  $\frac{400}{1004} \times 100\%$  (2) 0.28

15.A: 可以, 温度达到 100°C 水开始蒸发散热使体系温度不能达到纸杯的着火点

B: 铁粉和空气中氧气、水共同作用生成铁锈变为红棕色

16. (1) 澄清石灰水 (2) 氧气

17. (1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$  (2) 除垢去味杀菌

(3) 取少量待测样品于试管中溶于水, 振荡 (或加入适量  $\text{MnO}_2$ ), 用带火星木条伸入试管中, 木条复燃则没有失效, 若没有明显变化则失效了。

(4) 时间 > 温度 > 有机物浓度

(5) 定期经常清洗, 浸泡 30 分钟以上, 反复冲洗; 根据家中洗衣机内筒材质选择适合洗衣机清洁剂等, 合理即可, 入不足两条不给分

18. (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  (2)  $\text{CO}_2$  (3) 过滤

19. (1) Fe, O, S (2)  $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温, 催化剂}} \text{SO}_3$  化合反应

20. (1) B (2) 二氧化碳密度大于空气且不和空气中成分发生反应

(3)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

21. 100ml 横截面大, 视觉误差会造成更大的体积差; 100ml 量筒内表面积大残留相对更多; 100ml 量筒的最小量程是 10ml, 5ml 是估计值

22. ①

23. (1) ②微粒在不停地运动; ③ 氨气的密度比空气小 (2) 合理即可

24. (1) 铁丝绒表面生成红色固体, 溶液从右向左逐渐由蓝色变为浅绿色;  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

(2) 反应放热温度升高, 压强增大, 液面左高右低, 温度恢复后压强降低液面恢复

25. 实验 1: ①  $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{燃烧}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

② 在实验范围内当其他条件都相同时, 含碳量越高火星四射越剧烈

实验 3: 大量火星四射

实验 4: 稀盐酸; 铁

实验 5: Fe 1.12g  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  2.32

