



# 海淀区九年级第二学期期中练习

## 第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 12 个小题, 每小题 1 分, 共 12 分)

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

13.

13-A 物质-主要成分		13-B 物质-俗称	
赤铁矿	氧化铁	氢氧化钠	纯碱
生石灰	碳酸钙	碳酸钠	火碱
大理石	氧化钙	碳酸氢钠	小苏打

14. (1) 使可燃物与氧气/空气充分接触 (2)  $2\text{KNO}_3$   $2\text{KNO}_2$

+  $\text{O}_2 \uparrow$

15. (1) B (2) 金、银、铜在金属活动性顺序中排在氢后, 铝、铁在氢前

16. (1) 15:11:6 (2) 与自由基反应 (或颜色随 pH 值不同而改变、抗氧化性、受热易分解等)

(3) 蓝莓 (4) 在 pH 1~8 范围内, 随着 pH 增大, 花青素稳定性变差 (或保存率变低)

(5) ABC

17. (1) 过滤 (2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

18. (1) 化合 (2) 39.5 (3) BC

19. (1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$  (2) 产生黑色固体

20. (1)  $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$  (2) 不能

21. (1) 98:2 (2) 浓硫酸遇水放热, 瓶内压强增大, 大于外界大气压

(3) 加快散热, 避免液体飞溅

22. (1) 开始通气时, ④变红而①未变红 (或④比①先变红) (2) 微粒不断运动

23. (1)  $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  (2) 碱 (3) c、d

24. (1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(2) 探究  $\text{FeCl}_3$  是否会与盐酸反应

- (3) 酸性条件下,  $\text{FeCl}_3$  与  $\text{Fe}$  发生反应生成浅绿色的  $\text{FeCl}_2$
- (4) 盐酸浓度和反应时间
- (5) 盐酸浓度低, 产生的少量  $\text{FeCl}_3$  在酸性条件下与  $\text{Fe}$  反应被消耗
- (6) BC

