

房山区 2017—2018 学年度第二学期期末检测试卷

九年级化学参考答案

第一部分 选择题

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

第二部分 非选择题

(加点字为主要得分点)

【生活现象解释】

13.

13-A	13-B
(1) 小苏打	(1) 混合物
(2) 1:48	(2) $\frac{1 \times 4}{12+1 \times 3+12+16+16+1} \times 100\%$

14. (1) 金属 (2) 不变 (3) 铁能与酸性物质反应, 受到腐蚀

15. (1) 煤 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ (2) 风能(地热能等)

【科普阅读理解】

16. (1) 物理 (2) 维生素

(3) 豆制品中不含胆固醇, 所含豆固醇与不饱和脂肪酸有较好的祛脂作用, 且热量很低

(4) 钙 (5) AC

【生产实际分析】

17. (1) 分解 (2) 过滤 (3) MgCl_2 (或氯化镁) (4) +2 变为 0

【基本实验及其原理分析】

18.

18-A 木炭燃烧	18-B 铁丝燃烧
(1) 发白光, 放热	(1) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$
(2) 澄清的石灰水	(2) 防止生成物温度过高, 使集气瓶底炸裂

19. (1) 验证铜、银的金属活动性顺序(或证明铜的金属活动性比银强, 无动词不给分)

(2) 稀盐酸(稀硫酸、硫酸铜溶液等, 答案合理即给分, 写化学式给分)

20. (1) 2、4、5 (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (3) NaCl ; NaCl 、 HCl ; NaCl 、 NaOH 21. (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(2) 测量数据偏小(或测量数据不准确)

(3) 先下降, 后上升, 最终停留在刻度 1 处

【科学探究】

22. (1) 易溶(或可溶)于水 (2) A (3) 有气泡生成

(4) 鲜榨猕猴桃汁(或实验 2-1) (5) 食品种类、温度 (6) C

化学二模答案-1