



# 房山区 2018—2019 学年度第二学期期中检测试卷

## 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	A	C	A	D	B	B	C	D	B	D	A	C

### 第二部分 非选择题

#### 【生活现象解释】

13.

13-A 物质——用途	13-B 物质——俗称
氧气	氧化钙
干冰	碳酸钠
小苏打	氢氧化钠
人工降雨	纯碱
医疗抢救	生石灰
治疗胃酸过多	火碱

14. 分子间隔

15. (1) B (2) 在实验研究的时间范围内, 随着浸泡时间的增长, 农药去除率先增大后减小

$$(3) \frac{5g}{5g + 500g} \times 100\%$$

#### 【科普阅读理解】

16. (1) 碳、氢、氧 (或 C、H、O)

(2) 高压 低温



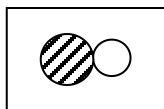
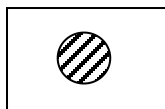
(4) 燃烧值高、污染小、储量丰富

(5) BCD

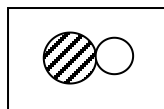
#### 【生产实际分析】

17. (1) 3

(2)



(或)

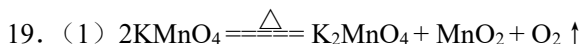


18. (1) 增大反应物间接触面积, 使反应更充分

(2) 34

(3)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

#### 【基本实验及其原理分析】



(2) 氧气不易溶于水且不与水发生反应

20. (1) 火星四射, 放出大量热, 生成黑色固体

(2) 防止高温熔融物溅落, 使集气瓶底炸裂

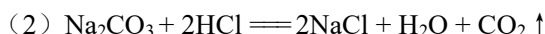
21. (1) ①③②

(2) c

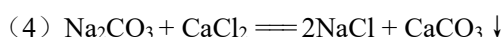
22. (1) 软塑料瓶变瘪

(2) 不能证明。因为 NaOH 溶液中含有水, 二氧化碳能与水发生反应, 也会使瓶内压强减小使瓶子变瘪

23. (1) 碱



(3) C 中无明显变化、D 中石灰水变浑浊



#### 【科学探究】

24. (1)  $\text{H}_2\text{O}$

(2) ABD

(3) 探究盐酸的浓度对盐酸和氧化铜反应时溶液颜色的影响

(4) 其他条件相同时, 增大盐酸浓度或升高温度, 可使盐酸和氧化铜反应时的溶液变绿

(5) 氧化铜过量

(6) C