



# 昌平区 2019 年初三年级第二次模拟练习

## 化学试卷参考答案及评分标准

2019.5

### 第一部分 选择题 (共 12 分)

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

### 第二部分 非选择题 (共33分)

13. (1分) 物理

14. (2分) (1) 3:1 (2)

15. (1分) 温度、天数、是否开袋

16. (5分)

(1) 6

(2) <sup>14</sup>C 尿素胶囊、含 <sup>14</sup>C 的碳酸氢根、含 <sup>14</sup>C 的二氧化碳、呼吸样本

(3)  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{脲酶}} 2\text{NH}_3 + \text{CO}_2$

(4)  $16 \times 1 + (14 \times 1 + 1 \times 2) \times 2$  (或其他合理算式)

(5) 饭前便后洗手; 避免使用公筷、公勺等 (答案合理给分)

17. (2分)

(1) 增大接触面积, 使原料充分混合/反应更充分。

(2) C、O、Zn、Pb

18. (3分) (1)  $6\text{H}_2\text{O}$  (2)  $\text{MnO}_2$ 、 $\text{Mn}_3\text{O}_4$  (3)  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$ 、 $\text{MnSO}_4$

19. (2分)

(1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

(2) 氧气不易溶于水, 且不与水反应



20. (2分) (1) 氧气 (2)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{直流电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

21. (3分)

(1) 导热

(2) 烧杯中的水倒吸入瓶中，瓶中液面上升到刻度1处

(3) 温度达到着火点，理由是加热铜丝，一段时间后，白磷燃烧。(氧气达到一定浓度，理由是由白磷燃烧一段时间后熄灭。)

22. (4分)

(1) 1、3、4

(2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

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

(4) 无色酚酞

23. (3分)

(1)  $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{H}_2\text{CO}_3$

(2) 第一种：③比①先变红 第二种：矮蜡烛先熄灭，高蜡烛后熄灭

24. (5分)

(1) 维生素

(2) 冷焯

(3) 其他条件(菠菜、豆腐、水、烹调方式)相同时，随着煮的时间从1min延长到3min，可溶性草酸的去除率增加

(4) CDE

(5) CD