

**龙湖实验中学2022-2023学年度上学期第1次阶段检测答卷**

**初三化学**

**考 号**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |

[0] [0] [0] [0] [0] [0] [0] [0] [0]

[1] [1] [1] [1] [1] [1] [1] [1] [1]

[2] [2] [2] [2] [2] [2] [2] [2] [2]

[3] [3] [3] [3] [3] [3] [3] [3] [3]

[4] [4] [4] [4] [4] [4] [4] [4] [4]

[5] [5] [5] [5] [5] [5] [5] [5] [5]

[6] [6] [6] [6] [6] [6] [6] [6] [6]

[7] [7] [7] [7] [7] [7] [7] [7] [7]

[8] [8] [8] [8] [8] [8] [8] [8] [8]

[9] [9] [9] [9] [9] [9] [9] [9] [9]

**监考员填涂缺考 [ ]**

班级 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 姓名 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 座位号 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

注意事项 :

1、答题前，考生务必用黑色字迹的钢笔或签字笔填写班级、姓名和座位号，再用2B铅笔把考号的对应数字涂黑。

2、保持卡面清洁，不要折叠，不要弄破。

**第1页（共2页）**

1 [A] [B] [C] [D]

2 [A] [B] [C] [D]

3 [A] [B] [C] [D]

4 [A] [B] [C] [D]

5 [A] [B] [C] [D]

11 [A] [B] [C] [D]

12 [A] [B] [C] [D]

13 [A] [B] [C] [D]

14 [A] [B] [C] [D]

15 [A] [B] [C] [D]

6 [A] [B] [C] [D]

7 [A] [B] [C] [D]

8 [A] [B] [C] [D]

9 [A] [B] [C] [D]

10 [A] [B] [C] [D]

选择

题

**以下为非选择题区，必须用黑色字迹的钢笔或签字笔在各题目的指定区域作答。否则作答无效。**

16.（11分）Ⅰ.（3分）（1）\_\_\_\_\_④\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ （2）\_\_\_\_\_⑤\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（3）\_\_\_③\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ⅱ.（1）（5分）① E ② C ③ B ④ A ⑤\_\_\_\_\_D\_\_\_\_\_\_

（2）(1分)\_\_\_\_28.9\_\_\_\_\_\_ （3）(2分)\_\_\_\_BD\_\_\_\_\_\_\_

17.（10分）（1）（3分）① 分子在不断运动 分子之间有间隔 继续

（2）（2分）①\_\_\_\_外\_\_\_\_② 熄灭 （3）（1分）\_\_\_石蜡蒸气\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

（4）（4分）\_\_\_\_水雾\_\_\_\_\_ 变浑浊 水 二氧化碳

**17．(9分)**

（1）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_反应（填基本反应类型）；

该实验的不足之处是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

（3）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；（4）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

18.（1）（2分）\_\_\_\_\_\_物理\_\_\_\_\_\_\_ 分子种类不变

（2）（2分）\_\_\_氧气密度比空气大\_\_\_\_\_\_ 呼吸作用（合理即可）

19.（7分）（1）\_\_\_\_低\_\_\_\_\_\_\_\_（2）\_\_\_\_有色\_\_\_\_\_\_ （3） 混合物

（4） 燃着的木条 （5） 供给呼吸 葡萄糖+氧气→二氧化碳+水

20.（13分）（1）\_棉花\_\_\_ **高锰酸钾 → 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气** C

加热

加热

请勿在此处作任何标记或作答

点燃

（2）① 过氧化氢溶液 ② 不易溶于水 ③ **铁+氧气 → 四氧化三铁**

④ C ⑤ **木炭+氧气 → 二氧化碳**

点燃

蓝紫色 二氧化硫能与氢氧化钠溶液反应

21.（10分）（1）\_\_\_改变化学反应速率\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

（2）①\_\_\_\_氧气\_\_\_\_\_\_\_\_ ② 质量 和 化学性质

③ **过氧化氢 →水+ 氧气**

④ 收集25mL气体所需的时间 二氧化锰的催化效果比红砖粉末更好

⑤ 氧气中混有较多的水蒸气

红砖粉末