**2021－2022学年度第一学期期末质量监测**

**九年级化学试卷答题卡**

## 姓名：

贴 条 形 码 区

## 考号：

## 班级：

一、我会选(每题2分，共40分)

1 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 6 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 11 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 16 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ]

2 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 7 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 12 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 17 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ]

3 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 8 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 13 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 18 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ]

4 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 9 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 14 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 19 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ]

5 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 10 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 15 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ] 20 [ A ] [ B ] [ C ] [ D ]

**正确填涂**

**2020-2021学年度第一学期期中考试**

**化学参考答案及评分标准**

1. **填空及简答题：（21-24，每空1分，共24分）**

21.① 4K ② 3CO2 ③ 2Na+ ④ 

22.（1） 14 ， 40.08 （2） Mg

（3） 7 ， 8 ， Cl— （4） 最外层电子数相同

（5） O ， H

23.（1） 元素 （2） 吸附（水中色素或异味）

（3） B （4） 产生大量泡沫

（5） 生活污水集中处理\合理使用化肥、农药（合理即可）

24.（1） 4:1 （2） C D B （3） 氮气 、 氧气 、 二氧化碳

**三、实验题：（25-28，每空1分，共26分）**

25.（1） A （2） F （3） G （4） C （5） D

26．（1） 吸收（或溶解）有毒气体 、 S + O2 www.dearedu.comSOwww.dearedu.com2

（2） 有无二氧化碳气体产生 （3） Fe3O4

27.（1） 玻璃棒 、 引流 、 漏斗下端和烧杯内壁紧贴

（2） 滤纸上缘高于漏斗上缘 ， 滤纸破损 （合理即可）

28．（1） 试管

（2） B 、 将带火星的木条放在集气瓶口，若木条复燃，则氧气收集满 、

氧气不易溶于水

（3） 把导管移出水面 ， 熄灭酒精灯

（4） H2O2 E B D A

（5） 状态 ， 条件

**四、计算题：** (2个题，共10分)

29.计算填空（6分）（1） 3 ； 176 ； 3：4:3 ； 9:1:12

（2） 3 ； 40.9%

30．根据反应方程式进行计算：（4分）

解：设生成的CO2的质量为X

C + O2 www.dearedu.com COwww.dearedu.com2---------------------1分

12 44

6g x

12:44 = 6g:x ----------------------2分

X = 22g ---------------------------1分

答:生成CO2的质量为22g