**参考答案**

一、单选题

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| B | C | B | D | B | A | D | D | C | A | B | C | C | C | D | B | B | B | C | C |

二、填空题

+2

21、（1）K ； 2H ； 2Cl- ； 4SO42- ； MgO ；H2O

（2）一个二氧化碳分子含有2个氧原子， 一个硫酸根离子带2个单位正电荷

22、C E B D F A

23、（1）氢气（或H2）， 2H2O 2H2 ↑+ O2↑ 氢元素和氧元素

 （2）吸附 混合物 过滤 肥皂水 煮沸

 （3）AB

24、（1）复燃

（2）化学

（3）2NO + O2 = 2NO2

（4）2CO + 2NO N2 + 2CO2

（5）食物腐败（合理即可）

25、（1）酒精度 集气瓶

（2）A 在试管口塞一团棉花 2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2↑ 分解

（3）防止气体从长颈漏斗逸出， 瓶口有大量气泡

（4）a 将带火星的木条放在导管b口，若复燃，则集满

26、 温度 ①② 温度越高反应速率越快 不变 催化剂种类 时间

 2H2O2 2H2O + O2↑

27、解：设氧气的质量为x

2Na2O2+2CO2=2Na2CO3+O2

156 32

7.8g x

 x=1.6g

 答：氧气的质量为1.6g