**2018—2019学年度下学期昆明八中四校区开学联考**

**化学 答案**

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

 +2

21（7分）（1） 2H2 ， N2 4H SO42- MgO、 Ca(OH)2 + CO2 ==== CaCO3 ↓+ H2O

22. （10分）过滤 肥皂水 加热煮沸

甲烷 CH4+2O2CO2+2H2O 严禁烟火 C+H2OCO+H2　，置换反应

23. （5分）与O2、H2O同时接触 Al易与O2反应生成致密的氧化膜 Cr+FeSO4═Fe+CrSO4 AC

24. （5分 （1）0.1（2）防止葡萄酒在陈酿和贮藏的过程中被氧化，抑制葡萄汁中微生物的活动。（3）SO2、SO3 （4）氨水 （5）BCD

25. （6分） 混合物 +4 CO+2H2=CH3OH 1:1 FeCl3

26. （8分）水槽　2KMnO4$\overline{\overline{Δ}}$K2MnO4+MnO2+O2↑　防止冷凝水倒流炸裂试管　D将燃着的木条放在集气瓶口，观察木条是否熄灭　A， 用固体与液体在常温下制取气体

27. （8分） B；A；C；澄清石灰水变浑浊；吸收二氧化碳；无水硫酸铜粉末变蓝；收集氮气；物质燃烧的条件不一定都需要氧气。

28. （6分）设6.0g石灰石样品中CaCO3的质量为x．

CaCO3+2HCl═CaCl2+H2O+CO2↑

100 44

x 2.2g

=

解得：x=5.0g

（2）该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为：×100%=83.3%

答：该石灰石样品中碳酸钙的质量为5.0g；（2）该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为83.3%．