2021年下期期末教学质量监测九年级化学

参考答案及评分标准

一、选择题：

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题次 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| 答案 | C | B | C | A | D | D | A | C | B | B | C | C | A | D | A |

二、填空题

16. （1） ①活性炭 ②BD

（2） ①任写一条：可以采取开发太阳能、水能、风能等新能源，大力植树造林，禁止乱砍滥伐，减少煤和石油的燃烧，寻找清洁能源来代替化石燃料，绿色出行，节约用纸等合理即可

②CO2+ 3H2 ==（催化剂） CH3OH + O2

③O2

17. （1）最外层电子数

-1

（2）2Se2- H2O2

（3）D

18. （1）使面粉粉尘和空气充分混合

（2）引流 仪器不干净（或滤纸破损，或液面高于滤纸边缘）

（3）会产生有毒物质污染空气

三、简答题

19. （1）SO2 + I2 + 2H2O == H2SO4 +2HI

（2）碘或I2

（3）B

（4）可把有毒气体吸收转化为最清洁的燃料（分开回答也可）（或环保，流程简单）

四、实验题

20. （1）2KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2↑

加热

（2）ACDG 干燥的紫色石蕊试纸

（3）BD

21. 【进行猜想】②氧化亚铜

【进行探究】蓝

【反思】(1)集中火焰提高温度 (2)氧化亚铜与硫酸反应生成铜(方程式亦可)

五、计算题

22. （1）(2分)3:8

（2）(3分)解：设9.2Kg乙醇完全燃烧生成二氧化碳的质量为x

C2H5OH + 3O2 =点燃= 2CO2 + 3H2O

46 88

9.2Kg x

46:88 = 9.2Kg:x

x=17.6Kg

答：9.2Kg乙醇完全燃烧生成二氧化碳的质量为17.6Kg

