

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



17. (1) 最外层电子数



(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) $\text{SO}_2 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$

(2) 碘或 I_2

(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) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

(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



$$\begin{array}{ccc} 46 & & 88 \\ 9.2\text{Kg} & & x \end{array}$$

$$46:88 = 9.2\text{Kg}:x$$

$$x=17.6\text{Kg}$$

答：9.2Kg 乙醇完全燃烧生成二氧化碳的质量为 17.6Kg