

2024届芜湖市初中毕业班教学质量统测

化学试题参考答案

一、选择题(本大题包括 12 小题,每小题 1 分,共 12 分。)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	B	B	D	D	C	C	A	D	B	A	C

二、非选择题(本大题包括 5 小题,共 28 分。)

13. (5 分,化学方程式 2 分,其余每空 1 分。)

(1)一个乙醇分子中有 2 个碳原子、6 个氢原子和 1 个氧原子(或 1 个乙醇分子)

(2)ABC

(3) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

(4)夏季气温高,酒精易挥发,在汽车有限的空间内,容易达到爆炸极限;温度高容易达到着火点,从而引发燃爆。

14. (6 分,化学方程式 2 分,其余每空 1 分。)

(1)锥形瓶

(2) A_2

(3) $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

(4)加热温度过高使甲酸蒸气进入 C 装置中,与澄清石灰水发生了反应(或澄清石灰水变质)

(5)缺少尾气处理装置

15. (6 分,化学方程式 2 分,其余每空 1 分。)

(1)引流

(2) H_2O

(3) $6\text{NaOH} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \longrightarrow 2\text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{Na}_2\text{SO}_4$

(4) $\text{Fe} > \text{Ni} > \text{Cu}$

(5)B

16. (6分,化学方程式2分,其余每空1分。)

(1)剧烈燃烧发出耀眼的白光,产生大量白烟,放热
损失的氧化镁质量大于参加反应的氧气质量

(2)检查装置的气密性

(3) $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

(4)AB

【注意:若答对第(5)(6)小题奖励3分,化学试卷总分不超过40分】

(5)可能因为镁过量,与水和氯化镁发生反应生成碱式氯化镁(合理即可)(1分)

(6)取适量灰白色沉淀于试管中,加热,将湿润的蓝色或紫色石蕊试纸伸入试管中或放在试管口,试纸变红(或者将产生的气体通入紫色石蕊溶液中,溶液变红,或者将产生的气体通入硝酸银溶液中,产生白色沉淀)(2分)

17. (5分)

(1)4%(4分)(过程略)

(2)偏大(1分)