2021—2022学年第一学期期末教学质量检测



化学答案

一、选择题

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

二、填空题（**本题共2道大题。所有化学方程式每个2分，其余每空1分。共24分。）**

21.（1）C2H5OH+3O2 200902061120483022CO2+3H2O

（2）减少汽车尾气的污染

（3）煤（或石油、或天然气）

22.（1） CaO + H2O = Ca(OH)2  （2）乳化

23.（1）排尽玻璃管中的空气，防止加热时发生爆炸。

（2）由红棕色变成黑色 变浑浊（3）3CO+Fe2O3 20090206112048620 2Fe+3CO2

24.（1）量筒、胶头滴管

（2）小于

（3）量取水时俯视读数了（将量筒中的水倒入烧杯时，一部分水洒在外面了，或其他答案合理即可得分）

25.（1）在t1℃时甲、丙两物质的溶解度相同。（或在t1℃时，甲、丙两种饱和溶液中溶质质量分数相等）

（2）65g （3）乙>甲>丙 （4）冷却热饱和溶液

26.(1)A:CuO F: Fe (2) C+CO2 **20090206112048620** 2CO (3)置换反应

三、实验探究题：**（本题共24分，每空2分）**

27.（1）2KClO3  2KCl+3O2↑ D

（2）把燃着的木条放在瓶口，若熄灭则满。

（3）① C 反应物为固体和液体，反应条件为加热 ② n m

28.Fe + CuSO4 == FeSO4 + Cu

(提出猜想)反应物中不含有碳元素，所以生成物中不可能含有二氧化碳

（1）木条没有复燃 （2）品红溶液没有褪色 （3）C

四、计算题（本题共12分，29题5分,30题7分）

29.(1)0.2g————————————————————————1分

(2)解：设100g硫酸溶液中溶质的质量x

Zn + H2SO4 = ZnSO4 + H2↑ —————————2分

98 2

X 0.2g

= —————————1分

X=9.8g

x100%=9.8%—————————1分

答：硫酸溶液中溶质的质量分数9.8%。

1. （1）x100%=80% —————————1分

与20g稀盐酸恰好完全反应需要碳酸钙的质量为10g-8g=2g————1分

（2）解：设20g盐酸中溶质质量为x

CaCO3+2HCl = CaCl2+H2O+CO2↑—————————2分

100 73

2g x

** = **

X=1.46g —————————————————1分

****x100%=7.3% —————————2分

答：盐酸中溶质质量分数为7.3%。

