2022年秋季期期末质量检测



化学参考答案及评分标准

一、选择题（每小题2分，共40分）

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

二、填空题（本大题共5小题，每个化学方程式2分，其余每空1分，共26分）

21.（5分）（1）② （2）⑤ （3）③ （4）① （5）④

22.（5分）（1）19.00 ； 20 （2）8 ； BC （3）B

23.（6分）（1）吸附 (2)红 （3）①易溶 ②溶解度随温度升高而增大

③139 ；有晶体析出

催化剂

1. （4分）（1）氧元素 22:7（或7:22） （2）2CO+2NO === 2CO2+N2

高温

25. (6分) （1）Na2CO3 ；Fe2O3 （2）碱 （3）2Fe2O3 +3C === 4Fe+3CO2↑

（4）红棕色固体溶解，溶液由无色变成黄色

三、简答题（本大题共2小题，每个化学方程式2分，其余每空1分，共12分）

**高温**

26.（6分）（1）不可再生 （2）酸雨 ；CaO ； +4 ； CaCO3=== CaO+CO2↑

27.（6分）（1）化合反应 （2）2NaOH+ZnS2O4==Zn(OH)2↓+Na2S2O4

（3 ) 过滤 （4）Na2S2O4在碱性溶液中稳定（合理表达即可）；Zn

四、实验探究题（本大题共2小题，每个化学方程式2分，其余每空1分，共16分）

28.（8分）（1）铁架台 （2）CO2 ；②④⑥⑧ ； CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑ ；试管

（3）氨气易溶于水 （4）验证该气体的密度比空气大。

1. （8分）①CaCl2和HCl ②Ca(OH)2+2HCl ==CaCl2+2H2O

③石蕊溶液变蓝（或溶液变蓝色） ④溶液变浑浊（或产生白色沉淀）

⑤CaCl2与Na2CO3反应也会生成白色沉淀，不能证明一定有Ca(OH)2存在

⑥反应物的剩余 ⑦pH试纸或CuCl2溶液（含Cu2+ 、Fe3+、 Mg2+的盐溶液等合理即可）

五、计算题（6分）

30.（1）4.4 （1分） （2）4:21（2分）

（3） （4分）解：设100g盐酸中HCl的质量为*x*

NaHCO3＋HCl ＝NaCl＋H2O+CO2↑…………………………（1分）

36.5 44

*x*  4.4g

*x*＝3.65g　 …………………………（1分）

盐酸的溶质质量分数= ×100%=3.65% …………（1分）

答：盐酸的溶质质量分数为3.65%。

（其它合理计算过程同样给分）