北京市西城区2022—2023学年度第二学期期末试卷

高一化学答案及评分参考 2023.7

第一部分（本部分共25题，每题2分，共50分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | l | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| 答案 | C | B | A | D | C | A | D | A | B | C | A | B | B |
| 题号 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |  |
| 答案 | D | D | D | B | A | D | B | D | C | D | C | C |  |

第二部分（每空1分，注明的除外，共50分）其他合理答案均可参照本答案给分

26．（5分）

（1）① cd ② ＞

（2）① ② 电流计指针偏转 ③ 2H+ + 2e- === H2↑

27．（4分）

（1）块状 探究其他条件相同时温度对化学反应速率的影响 （2）＜

（3）生成了微溶的CaSO4，包裹在大理石表面，减少大理石与酸的接触面积

28．（5分）

△

（1）2NH4Cl + Ca(OH)2 === CaCl2 + 2NH3↑ + 2H2O

（2）干燥NH3



（3）

（4）将湿润的红色石蕊试纸放在集气瓶出气管口处，若试纸变蓝，说明已经集满NH3

（5）NH3 + HCl === NH4Cl

29．（9分）

（1）BaCl2 Na2CO3

（2）先加足量稀盐酸，再加BaCl2溶液，若溶液不出现浑浊，说明SO2- 4已沉淀完全。

（3）H+ + OH- === H2O CO2- 3+ 2H+ === CO2↑ + H2O

（4）蒸发 acd（2分）

（5）会使生成的（CaCO3、Mg(OH)2、BaCO3）沉淀溶解

30．（6分）

（1）① SO2 + H2O 可逆号 H2SO3 ② 紫色溶液褪色

③ 氧化 ④ SO2 + 2OH- === SO2- 3+ H2O

（2）① bc ② II中品红溶液不褪色，III中溴的四氯化碳溶液褪色

31．（6分）

（1）羟基或—OH （2）CH3CHO

（3）① （2分） ② c



（4）

32．（7分）

（1）① Cu + 4HNO3(浓) === Cu(NO3)2 + 2NO2↑ + 2H2O

② 6 mol/L NaNO3溶液

③ H+

（2）① 3 HNO2 === 2 NO + 1 HNO3 + 1 H2O

② HNO2 + OH- === H2O + NO- 2

③ 1

（3）过量浓硝酸中H+与NO2 作用呈黄色，硝酸铜溶液呈蓝色，黄色蓝色叠加显绿色

33．（8分）

（1）① 2HCl + NO2 + 2FeCl2 === 2FeCl3 + NO + H2O ② abc（2分）

③ 温度低反应速率慢；温度低生成的[Fe(NO)]2+不易分解，NO浓度低，催化效果差（2分）

（2）① a．O2 + 4I-+ 4H+ === 2I2 + 2H2O

b．溶液酸性较强时Na2S2O3不稳定，与硫酸发生反应，无法准确测定I2的含量

②或

