**2022－2023学年度第二学期期中教学质量检测**

**九年级化学参考答案**

**一、**选择题

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

二、填空题

+3

21.（5分）（1）Al （2）2H2 （3）3P （4）Mg2+（5）Fe2O3

22.（5分）（1）⑤ （2）② （3）① （4）③ （5）④

23.（5分）（1）质子数不同 69.72 Ga3＋ （2）AD （3）喷漆或涂油或电镀等

24.（5分）（1）减小（2）放热 B NaCl HCl和NaCl

点燃

25.（6分）（1）CH4（甲烷）（2）① Ⅲ ②1:2 （3）检验纯度（4）CH4＋2O2====CO2 + 2H2O

三、简答题

26. （6分）（1）石油 不可再生 （2）化学 电 （3）4Li+3CO2＝2Li2CO3+ C

锻烧

27.（6分）（1）+6 （2）过滤 SiO2（3）2NH4VO3＝＝2NH3↑+ H2O+ V2O5（4）氨气和水。

四、实验题

28.（8分）（1）①试管 ②集气瓶 （2）B 可控制反应的速率 C

（3）CaCO3+2HCl＝CaCl2+H2O+CO2↑ （4）a

29．（8分）猜想二：Na2CO3

【提出质疑】碳酸氢钠溶液和碳酸钠溶液都显碱性， 都能使酚酞试液变红

实验步骤①取少量固体放入试管加热，将生成的气体通入澄清石灰水

②实验现象：产生白色沉淀

Na2CO3 + BaCl2 ＝ BaCO3↓+ 2NaCl

【拓展延伸】能 碳酸钠和硝酸钡也能反应生成白色碳酸钡沉淀和硝酸钠。

五、计算题

30.（1）4.9 (2)解：设参加反应的氢氧化钠质量为X，则有

2NaOH+ CuSO4 = Cu(OH)2↓+ Na2SO4

# **80 98**

**X 4.9 g 联立方程得 80/98=X/4.9 g，X=4 g**

**ω(**NaOH**)= 4g/40g╳100%=10%**

**答：该NaOH溶液的质量分数为10%。**