**2019盘龙区化学一模检测复习检测**



参考答案及评分标准

一、选择题（本大题共20个小题，其中第1-15小题，每小题2分；第16- 20小题，每小题3分；共45分）

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

二、 填空与简答（本大题共5个小题，化学方程式每空2分，其余每空1分，共33分）

+3

21．（6分）（1）①Na；② 2P；③3N2；④SO42-；⑤Fe2O3；（2）三个二氧化碳分子

22．（7分）（1）①金刚石是自然界最硬的物质；②石墨具有导电性。

（2）①②④；（3）减少使用化石燃料（合理均可）（4）等质量的甲烷排放二氧化碳更少；产生的热量更高；（5）CH4 + 2O2 点燃 CO2 + 2H2O

23．（8分）（1）①蒸馏； ②b； ③肥皂水；煮沸；

（2）①蒸发溶剂；②过滤；③2NaCl+2H2O 通电 2NaOH + H2↑+ Cl2 ↑

24．（8分）（1）延展性；铝合金硬度比纯铝大；（2）Fe、Cu；4Al + 3O2 = 2Al2O3

（3）Mg； Zn、Fe； Mg；

25．（4分）（1）钠；（2）烧碱；（3）CO+ CuO B5Cu + CO2；

三、实验与探究（本大题共2个小题，化学方程式每空2分，其余每空1分，共16分）

26．（9分）（1）锥形瓶；（2）2KMnO4 B5K2MnO4 + MnO2 + O2↑；B；

检查装置气密性；先取出导气管，后灭酒精灯；（3）A；C或E或F；a

27．（7分）（1）CuSO4 + 2NaOH ==== Cu(OH)2 ↓+ Na2SO4 ；

H2SO4 + 2NaOH ==== Na2SO4 + 2H2O； （2）Na2SO4；小英；硫酸铜溶液为蓝色；

四、分析与计算（本大题共1个小题，共6分）

28．（6分）解 设：CaCO3的质量为X 。。。。。。。。。。。。。。。。1分

CaCO3 高温 CaO + CO2↑

100 56 。。。。。1分 = 。。。。。1分

X 56t X=100t 。。。。。。。。。。1分

石灰石中碳酸钙的质量分数= 100% =80% 。。。。。1分



答：石灰石中碳酸钙的质量分数为80%。。。。。1分