**2022年初中学业水平考试一轮模拟试题**

化学参考答案及评分标准

**一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，将答案填涂在答题卡上，共36分）**

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

**二、填空与简答（化学方程式每个2分，其他每空1分，共40分）**

+1

19.（1）4Al +3O2=2Al2O3；（2）NaClO；NaHCO3； （3）O2。

20.（1）3； （2）碱； （3）2H2O+2Na=2NaOH+H2↑。

21.（1）硬度大（熔点低或密度小等，答案合理即可）；（2）蛋白质；

（3）分子是不断运动的； (4)吸附性；B。

22.（1）CH4 + 2O2 点燃 CO2 + 2H2O； 太阳能或氢能或核能等；

（2）水、氧气； Fe+NiSO4=Ni+FeSO4。

23.（1）N2； （2）还原；

（3）燃烧不一定要有氧气（或者二氧化碳也不是万能的灭火剂）。

24.（1）18；D； （2）3；Na。

25.（1）石蕊溶液；（2）CuO或者Cu（OH）2；（3）Fe + 2HCl=FeCl2 + H2↑；

（4）氯离子和银离子结合生成氯化银沉淀。

26.（1）乙>甲=丙； （2）75； （3）Ca（OH）2或是CO2等气体。

27.（1）玻璃棒； （2） NaOH、 Na2CO3；

（3） Na2CO3+BaCl2 =BaCO3↓+2NaCl（或Na2CO3+CaCl2 =BaCO3↓+CaC12）。

**三、实验探究题（每个化学方程式各2分，其他每空1分，共12分）**

28.（1）AD；2KMnO4 △K2MnO4+MnO2+ O2↑；

（2）燃着的木条放在导管口a处，木条熄灭，则已集满。

29.NaOH、Ca（OH）2； 产生气泡； Na2CO3+2HCl =2NaCl+H2O +CO2↑；

碳酸钠（或是Na2CO3）；生成白色沉淀； CO2+Ca（OH）2=CaCO3↓+H2O。

**四、计算题（第30题4分，第31题8分，共12分）**

30.（1）282； （2）76.6%。················ 各2分

31.（1）H2SO4、Na2SO4；··················· 2分

（2）解：20g稀硫酸样品恰好反应时消耗的氢氧化钠的质量为16g×10%=1.6g

设恰好反应时生成的溶质的质量为x

H2SO4 + 2NaOH =Na2SO4 + 2H2O ··············· 2分

80 142

1.6g x ···················· 1分

= ·····················1分

X=2.84g ·····················1分

恰好反应时生成的溶质的质量分数为×100%=7.9% ······ 1分

