**于洪一模**

化学参考答案及评分标准 2022.05

**第一部分 选择题**（本题共**13**小题,每小题只有一个选项符合题意,共**15**分.）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **题号** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** |
| **答案** | **C** | **A** | **B** | **B** | **D** | **A** | **D** | **D** | **C** | **C** | **C** | **A** | **B** |

**第二部分 非选择题(50分)**

**14.**（7分）（1）隔绝氧气（空气）；

（2）合成；

（3）产生较多泡沫；煮沸

（4）分子间距离（间隔；间隙；空隙等）

（5）有明显分层现象（蒸馏水在下层，食用油在上层）；乳浊液

**15.** （7分）（1）①除尽集气瓶内氧气

②部分水进入集气瓶中；

（2）①温度达到可燃物的着火点；

②向热水中加一块白磷。

（3）①固体完全溶解，形成紫色（紫红色）溶液；

②同一种溶质在不同的溶剂中溶解性不同

③比较高锰酸钾和碘在水中的溶解情况

**16.** （8分）（1）①铁架台

（2）外焰；2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑；D



（3）C；将一根燃着的木条平放在集气瓶口，木条熄灭，证明满了

（4）能够控制反应的发生与停止（其他合理答案均可）；浓硫酸；

**17．**（9分）（1）①3CO+Fe2O32Fe+3CO2；+3 0



②氧气、水；保持铁质炊具的整洁干燥（擦干后涂油）

（2）①灼烧后变黑的是铜锌合金，不变色的是黄金

②2Mg+O22MgO或4Al+3O22Al2O3



（3）①有红色固体析出

②丙

③BC

**18．**（9分）（1）①玻璃棒

②饱和；1:2

③氯化钠饱和溶液

④降温结晶 （冷却热饱和溶液）

（2）37%；40.0(40)

（3）50

**19.** (10分)探究一：（1）熟石灰（消石灰）

（2）溶液由无色变为红色；Ca(OH)2+2HCl＝CaCl2+2H2O。

（3）中和酸性土壤（用作建筑材料）

【实验拓展】（4）产生气泡；CaCl2+Na2CO3＝CaCO3↓+2NaCl。

探究二：【解释与结论】（1）通入二氧化碳一段时间后，有固体析出（或打开活塞后，固体溶解，有气泡冒出）。

（2）氢氧化钠和碳酸钠；碳酸钠；碳酸钠和碳酸氢钠；碳酸氢钠（其中两个）；

2NaOH+CO2＝Na2CO3+H2O。