**2023年春季期中教学质量测试**

**参考答案及评分标准**

1．A 2. B 3.D 4.B 5.D 6. D 7.A 8.D 9.C 10.D

11．（6分）

(1)8 (1分)

(2)大于 (1分)

(3)化合物 1：3

12．（8分）

(1)吸附 (1分)

(2)元素 (1分)

(3)Na+、Cl-

(4)温度升高，气体分子间的间隔增大

(5)同种分子化学性质相同

13．（10分）

(1)蛋白质 （1分）

(2)

(3)AC

(4)氧>硅>铝>铁>钙（或O>Si>Al>Fe>Ca） （1分）

(5)CH4 + 2O2 点燃 CO2 + 2H2O

14．(8分)

(1) t1

(2) 加溶质或蒸发溶剂或升高温度

(3) 33.3%

(4)AC

15．（7分）

(1)CaO

(2)保持铁制品表面洁净干燥或刷漆或涂油或制成合金

(3)

16．（9分）

(1)酒精灯 （1分）

(2)2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑

(3)E （1分）

(4)将燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭，证明二氧化碳已收集满

(5)c

17．（16分）

 Mg+2HCl=MgCl2+H2     加入的稀盐酸的量不足，镁有剩余     没有气泡产生     氯化镁固体     Mg（OH）Cl  （1分）   由蓝色变为粉红色（1分）     

取不同长度的镁条分别进行上述实验，其他条件均保持一致，观察实验现象

18.(6分)

.解:设需要NaClO3的质量为x。

NaClO3+Fe NaCl+FeO+O2↑

106.5 32

X 0.8 kg

=

x≈2.7 kg

答:理论上一天至少需要准备NaClO3的质量为2.7 kg