## 15. 化学视角认识蒸汽眼罩

蒸汽眼罩逐渐走进日常生活,它借助铁生锈产生热量,使材料内部的水分稳定蒸发,利用产生的热度和湿度缓解眼部疲劳。

## 【实验探究】

(1) 探究一: 检验蒸汽眼罩内部材料中有铁粉(用化学方法)

选用试剂	预计观察到的实验现象	涉及的化学方程式

## (2) 探究二: 蒸汽眼罩快速发热的原因

铁生锈,是铁与\_\_\_\_\_共同作用的结果,但放热缓慢。哪些因素能加快反应,使蒸汽眼罩快速发热?某小组同学采用对照实验展开探究,设计实验方案如下:

(查阅资料:蒸汽眼罩内部材料有铁粉、活性炭、氯化钠、水等。)

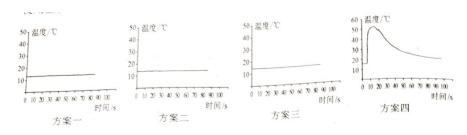
	药品
方案一	4g 铁粉、2mL 水
方案二	4g 铁粉、2mL 水、2g 氯化钠
方案三	4g 铁粉、2mL 水、2g 活性炭
方案四	4g 铁粉、2mL 水、2g 活性炭、2g 氯化钠

下列方案之间能否形成对照?若能,请指出变量;若不能,请说明理由。

方案二与方案四

方案一与方案四

使用温度传感器收集数据并生成图像如图:



对比分析图像, 你获得的结论是

## (3) 探究三: 测量蒸汽眼罩内部材料中铁的质量分数

温馨提示:①实验仪器和药品自选。②实验中的数据可分别用 $\mathbf{m}_1$ 、 $\mathbf{m}_2$ 、 $\mathbf{m}_3$ 等来表示。

你的实验方案。处理数据,计算蒸汽眼罩内部材料中铁的质量分数。
【反思评价】
①除上述探究中的因素外,影响铁生锈速率的因素还有(写一点即可)。
②如何保存蒸汽眼罩。
③结合上述探究谈谈你对铁生锈的辩证认识。
三、计算(本大题共1小题,共6分)