**高一年级化学第8课时学习指南**

**打印墨粉中铁磁性物质的研究**

**拓展提升任务参考答案**

1、

（1）①Fe　②FeCl2　③Fe和Cu　④HCl ⑤FeCl2　⑥Cl2

（2）CuCl2＋Fe===FeCl2＋Cu；2FeCl3＋Fe===3FeCl2；

Fe＋2HCl===FeCl2＋H2↑；2FeCl2＋Cl2===2FeCl3。

2、

（1）①其他合理答案也可

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 实验方案 | | 实验现象 | 实验结论 |
| 步骤1 | 取待检测液于试管中，向其中滴加KSCN | 溶液变红 | FeSO4溶液  部分变质 |
| 步骤2 | 取待检测液于试管中，向其中滴加少量酸性高锰酸钾溶液 | 紫色褪去 |

② 2Fe3++ Fe === 3Fe2+

（2）①其他合理答案也可

（ △ ）

部分变质的

FeSO4溶液

（ NaOH）

（ H2O2 ）

Fe2O3

Fe3+

Fe(OH)3

② 0.2mol/L

（3）不能，维生素C可能过量，也可使高锰酸钾溶液褪色，则无法说明一定有Fe2+生成。