完成下列反应方程式:

1.	氧化铁与稀盐酸反应:	_
2.	氧化亚铁与稀硝酸反应:	
3.	写出 2 反应的离子方程式:	
4.	氢氧化亚铁在空气中被氧化的反应:	
5.	制备氢氧化亚铁的化学方程式:	
5.	氢氧化铁受热分解:	
7.	氯化铁与氨水反应的离子方程式:	
8.	三价铁离子与碘离子的反应:	
9.	亚铁离子与高锰酸根的反应:	
10.	铜与氯化铁的反应:	
完成	戊下列填空	
11.	氢氧化亚铁在空气中被氧化时发生的颜色变化:	_°
12.	氯化亚铁溶液的颜色。	
13.	写出 2 种检验 Fe ³⁺ 的方法?	

14. 如何检验氯化亚铁和氯化铁混合溶液中的 Fe²⁺?

15. 不能与 Fe²⁺共存的物质有哪些?

完成下列反应方程式:

1.	铝在氯气中燃烧:
2.	铝与氧化铁的高温铝热反应:
3.	金属铝与热水的反应:
4.	金属铝与稀硫酸反应的离子方程式:
5.	金属铝与氢氧化钠的反应:
6.	氧化铝与稀硫酸反应:
7.	氧化铝与氢氧化钠反应:
8.	氢氧化铝与稀盐酸反应:
9.	氢氧化铝与氢氧化钠反应:
10.	氢氧化铝受热分解:
11.	氢氧化铝的电离方程式:
12.	氯化铝与氨水反应的离子方程式:
13.	向偏铝酸盐溶液中通入少量 CO ₂ ,离子方程式为:
14.	向偏铝酸盐溶液中通入足量 CO ₂ ,离子方程式为:
15.	明矾净水的原因是: