七个晶系分别为：立方晶系、六方晶系、 、 、 和单斜晶系、三斜晶系。

@

答案1，答案2，答案3

@

，，热稳定性的顺序是 。

@

答案1，答案2，答案3

@

在硫酸铜溶液中滴入适量KI溶液，观察到的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，

所发生的反应方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ；若再加入适量的硫代硫酸钠溶液，观察到的现象是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ；所发生的反应方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 。

@

答案1，答案2，答案3

@

KCl易溶于水,AgCl难溶于水.其原因是 。

@

答案1，答案2，答案3

@

根据鲍林经验公式估计含氧酸的Ka1值，为 ，为 。

@

答案1，答案2，答案3

@

[Cr(H2O)2Cl4]Br2·H2O的名称是 ，配位数是 ,空间构型是 。

@

答案1，答案2，答案3

@

已知某元素在氪前（Kr的Z=36），当此元素的原子失去2个电子后，在它的角量子数为2的轨道内电子恰为半满，该元素处于周期表中第\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_周期，第\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_族，该元素的元素符号是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

@

答案1，答案2，答案3

@

经X射线衍射测定表明几乎所有金属晶体都呈球密堆积结构，在球密堆积结构中空间利用率最高的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_密堆积和\_\_\_\_\_\_\_\_\_密堆积，其中金属原子的配位数是\_\_\_\_\_\_；

@

答案1，答案2，答案3

@