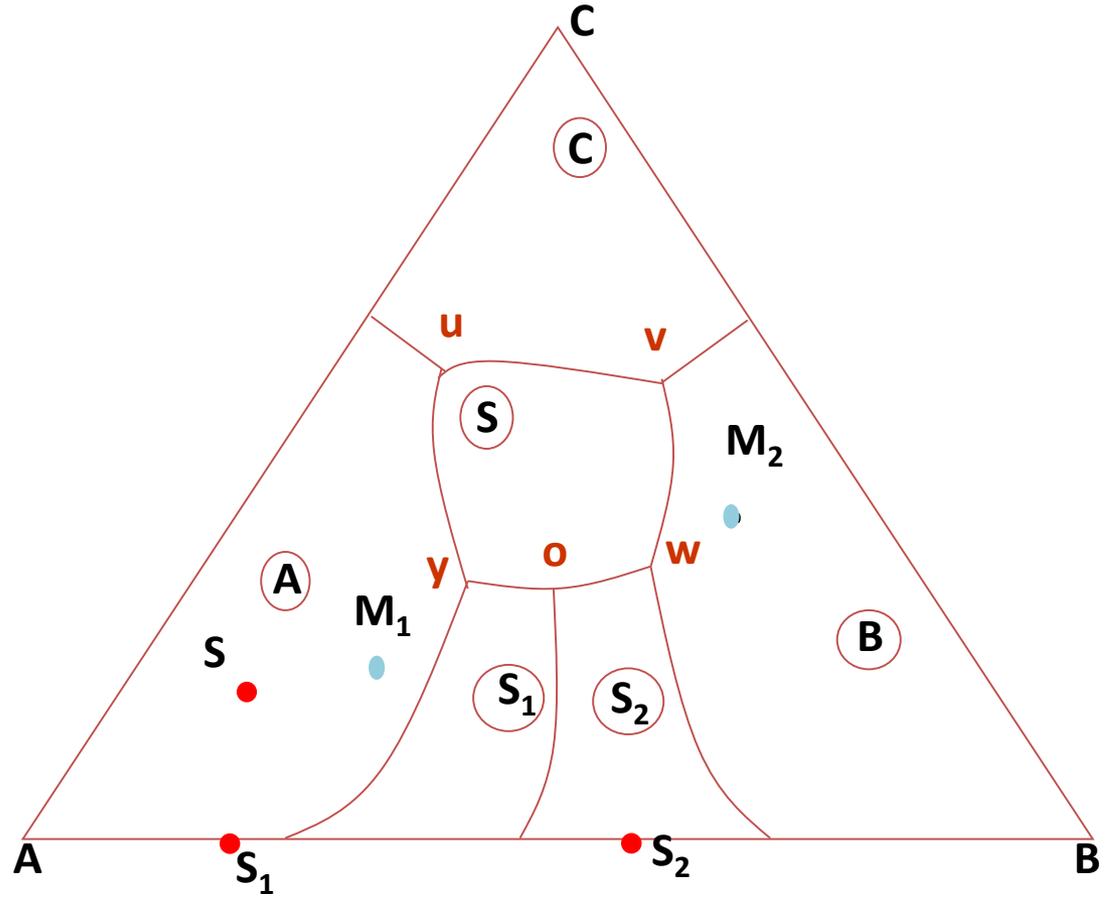
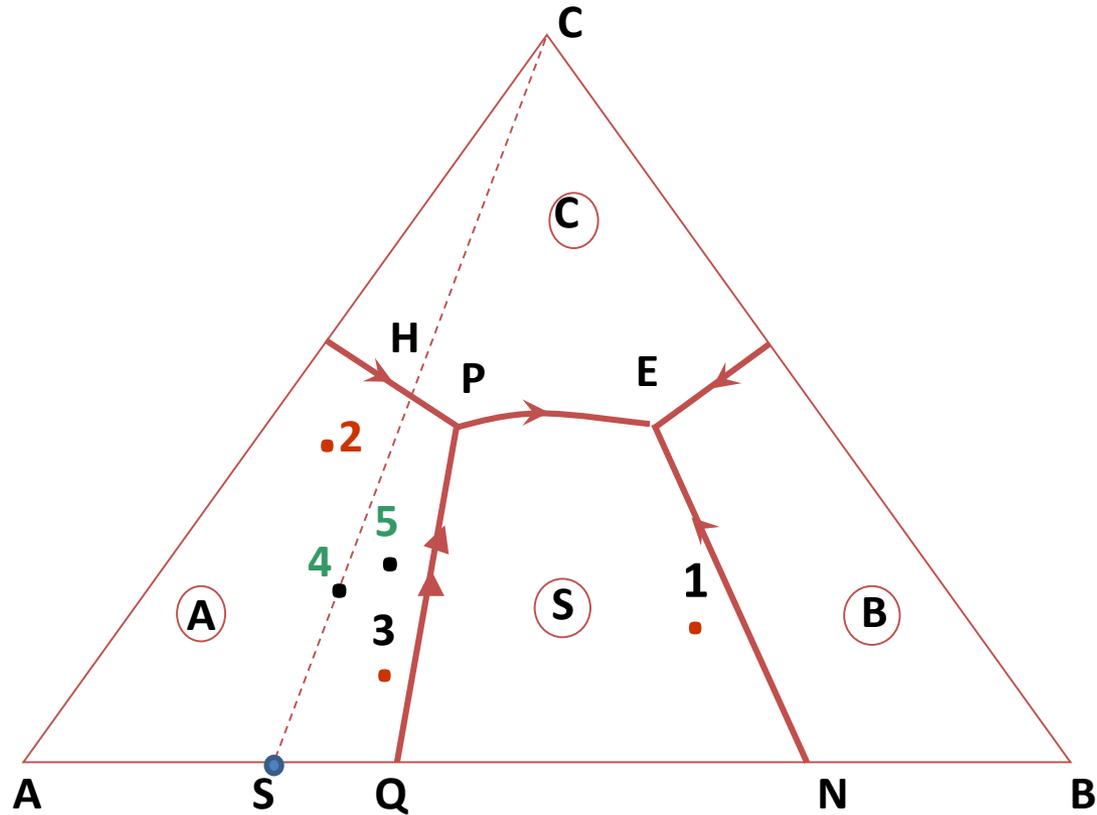


- 1、根据下列相图 (1) 用连线规则划分副三角形。
- (2) 用箭头标出界线上温度变化方向及界线性质。
- (3) 判断 S 、 S_1 、 S_2 化合物的性质。
- (4) 写出各无变量点的性质及反应式。
- (5) 分析熔体 M_1 、 M_2 的析晶路程。
(M_1 在 S_0 连线上)



2. 试完成图上配料点1、3、4、5的结晶路程(表明液、固相组成点的变化及结晶过程各阶段系统中发生的相变化)。

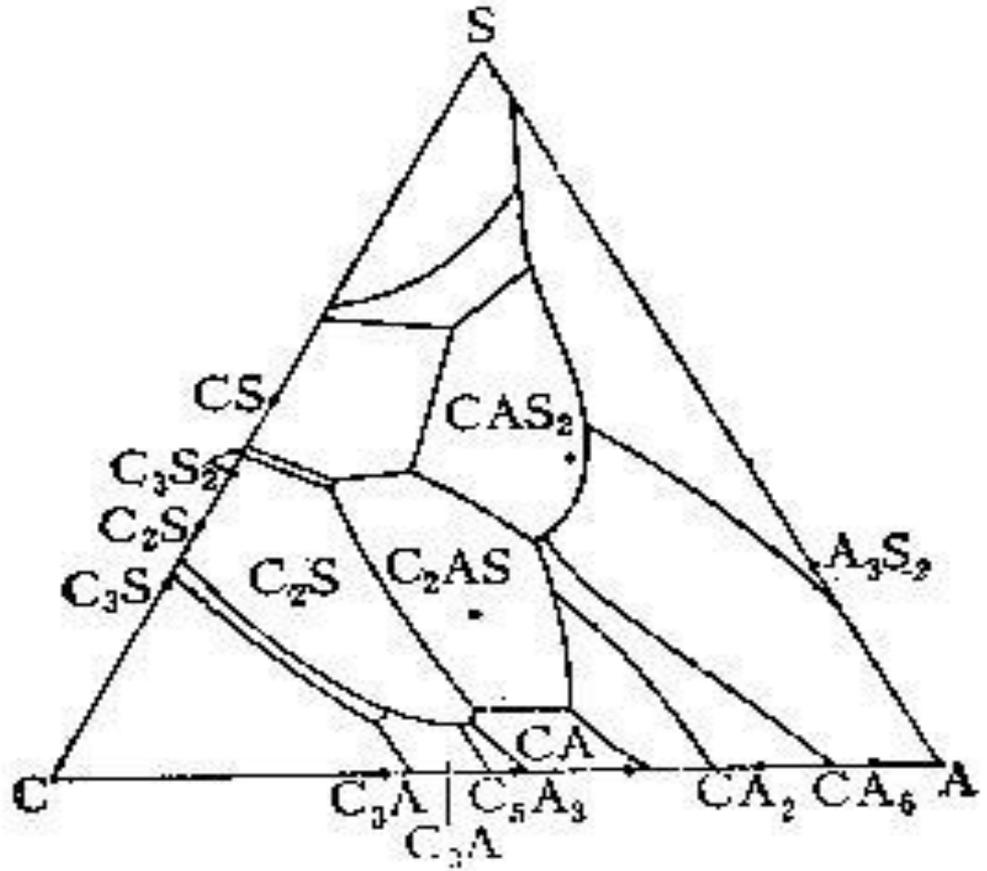


3.

1) 指出图中所生成的化合物的类型

2) 标出图中温度下降方向

3) 请指出图中至少6个元变点的位置，并判断出对应的反应类型



4、下图为MgO-Al₂O₃-SiO₂相图，请回答下列问题(共25分)

1)指出中间产物MS, M₂S, M₄A₅S₂, 和M₂A₂S₅的化合物类型(4分)

2)给出图中标粗界线上的温度降低方向(共4条) (4分)

3)写出无变度点3、4、5、7、8处的反应，并指出反应类型(5分)

4)划分子三角型(4分)

5)写出标▲和★处的析晶路线(8分)

