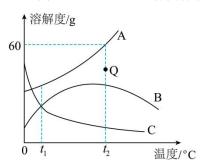
20. 下图是 A、B、C 三种固体物质的溶解度曲线。



请回答以下问题:

- (1) t₂℃时,将 40gA 加入 50g 水中充分溶解,所得溶液溶质与溶剂质量比为____。
- (2) t₂℃时, Q 点代表 (填字母,下同)物质溶液处于不饱和状态。
- (3)在(0-t₂)℃间, 两种物质不能配成相同质量分数的饱和溶液。
- (4) t_1 °C时,将等质量的 A、B、C 饱和溶液同时降低相同温度后,A、B、C 溶液中溶剂质量的大小关系是____。