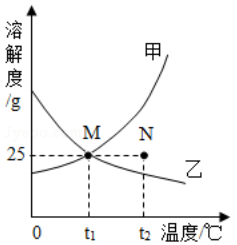
冲刺小卷 14　溶解度相关计算

一、选择题：

1.（2019·河北省保定市中考模拟）如图为甲、乙两种固体物质在水中的溶解度曲线．下列说法错误的是（　　）



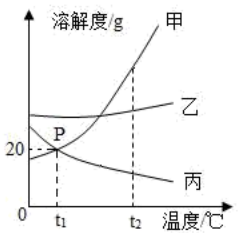
A．甲物质的溶解度随温度的升高而增大

B．在 t_1℃时，甲、乙两物质的溶解度相等

C．在 t_2℃时，N 点表示甲物质的不饱和溶液

D．在 t_1℃时，100g 乙物质的饱和溶液中溶质的质量是 25g

2.（2019·湖南省永州市中考三模）如图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线，下列说法正确的是（　　）



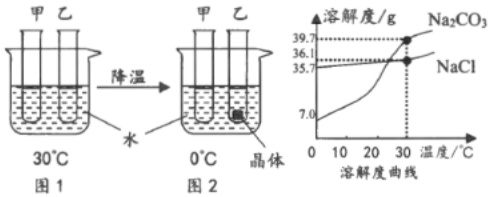
A．丙物质的溶解度随温度的升高而增大

B．P 点表示 t_1℃时，甲、丙两种物质的溶解度均为 20 g

C．t_2℃时，乙的溶解度最大

D．将 t_2℃的甲的饱和溶液降温至 t_1℃，溶液变为不饱和溶液

3.（2019·江苏省苏州市中考二模）甲、乙试管中各盛有 10.0g 水，向其中一支试管中加入 3.0g Na_2CO_3 粉末，另一支试管中加入 3.0gNaC1 粉末，按图 1, 2 进行实验。下列说法正确的是（　　）



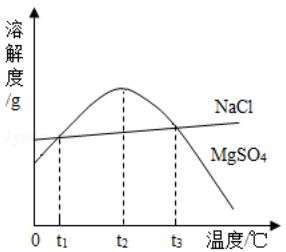
A．甲中加入的粉末是 Na_2CO_3

B．0℃时，甲中溶液不一定饱和，乙中溶液一定饱和

C．Na_2CO_3 中含有少量 NaCl，可用冷却热饱和溶液的方法提纯 Na_2CO_3

D．30℃时，若使图 1 中甲、乙试管内的溶液恰好变为饱和溶液，则甲中加入的溶质质量大于乙中加入的溶质质量

4．**（2019·四川省乐山市中考一模）**如图是 $MgSO_4$ 和 NaCl 的溶解度曲线图，下列说法正确的是（　　）



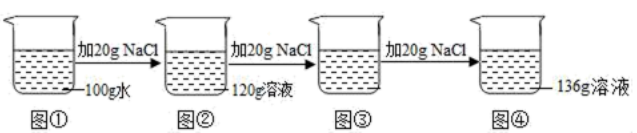
A．t_1℃时，$MgSO_4$ 和 NaCl 溶液中溶质的质量分数相等

B．t_2℃时的 $MgSO_4$ 饱和溶液，不管温度升高还是降低均有晶体析出

C．t_2℃时，$MgSO_4$ 饱和溶液升温后变为不饱和溶液

D．t_2℃时的 NaCl 饱和溶液升温至 t_3℃时，溶质的质量分数增大

5．**（2019·四川省成都市中考一模）**在 20℃时，刘冰同学向 100g 水中依次加入 NaCl 固体，充分溶解，实验过程如图所示。下列说法错误的是（　　）



A．图②中的溶液是不饱和溶液

B．图③中的溶液是饱和溶液

C．图③中溶液的溶质质量为 40 g

D．图③和图④中 NaCl 溶液的溶质质量分数相等

6．**（2019·湖南省岳阳市中考模拟）**下表是不同温度时 NaCl、KNO_3 的溶解度．则下列说法正确的是（　　）

温度/℃		0	20	40	60	80
溶解度/g	NaCl	35.7	36.0	36.6	37.3	38.4
	KNO_3	13.3	31.6	63.9	110	169

A．将 60℃时 KNO_3 的饱和溶液降温至 20℃，溶质、溶剂的质量都会减少

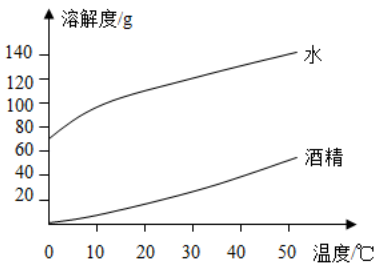
B．40℃时，将 50g NaCl、50g KNO_3 分别加入 100g 水中，所得溶液的溶质质量分数不相等

C．将 80℃时 NaCl、KNO_3 两种饱和溶液降温至 20℃，析出晶体的质量一定是 KNO_3＞NaCl

D．用上表数据绘制成 NaCl、KNO_3 的溶解度曲线，两条曲线交点对应的温度范围是 0～20℃

7．**（2019·山东省潍坊市中考二模）**图表法是一种常用的数据处理方法，根据所给图表（氢氧化钠、碳酸钠分别在水、酒精中的溶解度如表所示），下列说法正确的是（　　）

	氢氧化钠		碳酸钠	
	20℃	40℃	20℃	40℃
水	109g	129g	21.8g	49g
酒精	17.3g	40g	不溶	不溶



A．上述图象表示碳酸钠的溶解度曲线

B．20℃时，氢氧化钠的溶解度大于碳酸钠

C．40℃时，若将 50g NaOH 分别投入到 100g 水和 100g 酒精中，都能形成饱和溶液

D．40℃时，将适量 CO_2 通入饱和的 NaOH 酒精溶液中，观察不到明显的现象