

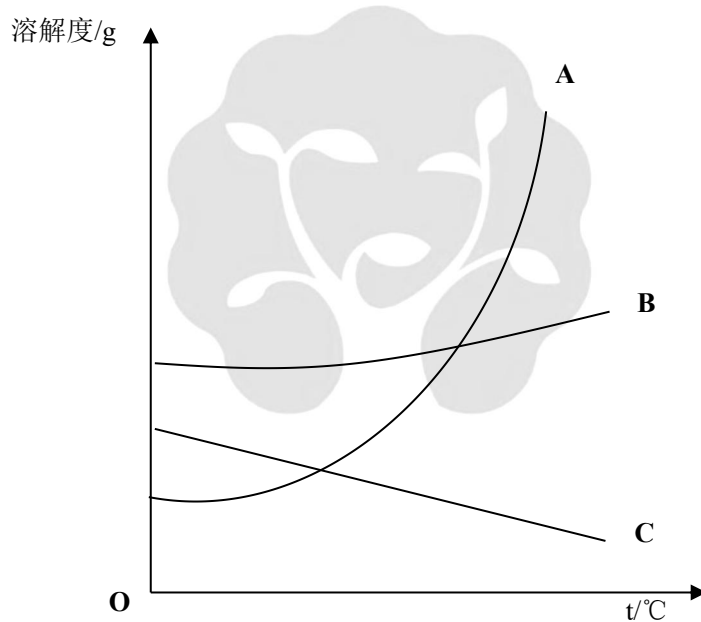


溶液复习

日期: _____ 时间: _____ 姓名: _____
Date: _____ Time: _____ Name: _____



初露锋芒





根深蒂固

考点一：溶液的基本概念

一. 溶液

1. 溶液的概念：一种或几种物质分散到另一种物质里形成的_____的、_____的混合物，叫做溶液

溶质：被溶解的物质。可以是一种或几种，可以是固、液、气三态

溶剂：能溶解其它物质的物质。只能是一种。可以是固、液、气三态。

常见的溶剂有：水、酒精、丙酮、苯等

2. 溶液的基本特征：均一性、稳定性的_____

均一性：指溶液各部分的性质、组成完全相同，外观表现为透明、澄清、颜色一致

稳定性：指外界条件不变时，溶液不论放置多久，溶质与溶剂不会_____。

3. 溶液的组成：由溶质和溶剂组成

注意：a. 溶液不一定无色，如 CuSO_4 溶液为_____色、 FeSO_4 溶液为_____色

b. 溶质可以是固体、液体或气体，如： HCl 的水溶液（溶质是气态的 HCl 气体）、 NaCl 溶液（溶质是固态的 NaCl ）、酒精溶液（溶质是液态的酒精）

c. 溶液的质量 = 溶质的质量 + 溶剂的质量

溶液的体积 \neq 溶质的体积 + 溶剂的体积

4. 溶质和溶剂的判断：

(1) 固体、气体溶于液体：液体为溶剂，固体、气体是溶质

(2) 液体溶于液体：有水，水为溶剂，其它为溶质；无水，量多的为溶剂，量少的为溶质

二. 浊液

1. 浊液：一种或几种物质物质分散一种液体里形成的不均一、不稳定的混合物。

浊液根据被分散物质的聚集状态可分为悬浊液和乳浊液

2. 悬浊液：_____分散到液体中形成不均一、不稳定的混合物。

举例：石灰乳（氢氧化钙的过饱和溶液）、泥沙水

3. 乳浊液：_____分散在液体中形成的不均一、不稳定的混合物。

举例：牛奶、油水混合物

三. 饱和和不饱和溶液

1. 概念：

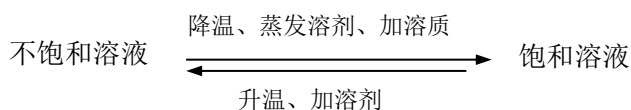
饱和溶液：指在一定温度下，向一定量溶剂里加入某种溶质，当溶质不能继续溶解时所得的溶液。

不饱和溶液：指在一定温度下，向一定量溶剂里加入某种溶质，当溶质还能继续溶解时所得的溶液。

注意：饱和溶液、不饱和溶液是针对某一溶质而言，不是对所有溶质而言。

2. 判断方法：看有无不溶物或继续加入该溶质，看能否溶解。若能溶解，则是不饱和溶液；若不能溶解，则是饱和溶液。

3. 饱和溶液和不饱和溶液之间的转化



注：① Ca(OH)_2 和气体等除外，它的溶解度随温度升高而降低

②最可靠的方法是：加溶质、蒸发溶剂

4. 浓、稀溶液与饱和和不饱和溶液之间的关系

①饱和溶液不一定是浓溶液

②不饱和溶液_____是稀溶液，如饱和的石灰水溶液就是稀溶液（填“一定”、“不一定”）

③在一定温度时，同一种溶质的饱和溶液_____要比它的不饱和溶液浓（填“一定”、“不一定”）

考点二：溶液的计算

一. 溶解度

1. 固体的溶解度

(1) 溶解度定义：

在一定温度下，某固态物质在 100g 溶剂里达到饱和状态时所溶解的质量

注意：溶解度是指溶质的质量

四要素：①条件：_____②溶剂的质量：_____③状态：_____④单位：_____

(2) 溶解度的含义：

20℃时 NaCl 的溶液度为 36g/100g 水含义：

①在 20℃时，在 100 克水中最多能溶解 36 克 NaCl

②在 20℃时，NaCl 溶解在 100 克水中达到饱和状态时的质量为 36 克

(3) 影响固体溶解度的因素：①溶质、溶剂的性质（种类）②温度（外在因素）

{ 大多数固体物质的溶解度随温度升高而升高；如_____
少数固体物质的溶解度受温度的影响很小；如_____
极少数物质溶解度随温度升高而降低。如_____

2. 气体的溶解度

(1) 气体溶解度的定义：在压强为 101kPa 和一定温度时，气体溶解在 1 体积水里达到饱和状态时的气体体积。

(2) 影响因素：①内因：气体的性质

②外因：温度（温度越高，气体溶解度越小）、压强（压强越大，气体溶解度越大）

二. 溶质质量分数

1. 公式: 溶质质量分数 = $\frac{\text{溶质的质量}}{\text{溶液的质量}} \times 100\%$

2. 计算类型:

- (1) 根据概念计算: 直接利用公式求溶液中溶质质量分数 (或三个量中的其他任意一个量)
- (2) 溶液的稀释或蒸发浓缩
- (3) 与化学方程式计算结合进行一定的拓展

3. 在饱和溶液中:

$$\text{溶质质量分数 } C\% = \frac{S}{100+S} \times 100\% \quad (C < S) \quad (\text{注: } S \text{ 表示固体物质的溶解度})$$

即饱和溶液的溶质质量分数与温度有关。只要温度不变, 质量分数就不变。

4. 配制一定溶质质量分数的溶液

(1) 用固体配制:

①步骤: 计算、称 (固体) 量 (液体)、溶解 ②仪器: 天平、药匙、量筒、滴管、烧杯、玻璃棒

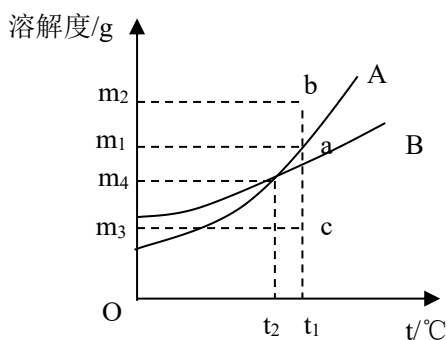
(2) 用浓溶液稀释 (稀释前后, 溶质的质量不变)

①步骤: 计算、量取、稀释 ②仪器: 量筒、滴管、烧杯、玻璃棒

考点三: 溶解度曲线

一. 溶解度曲线的涵义

1. 点



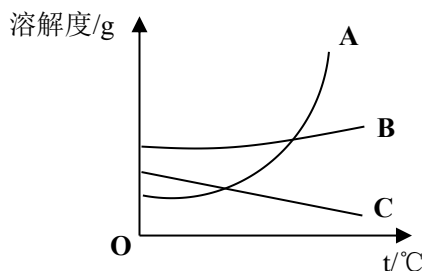
① **曲线上的点**: 表示对应温度下该物质的溶解度。如: 图中 a 表示 A 物质在 $t_1^\circ\text{C}$ 时溶解度为 $m_1\text{g}/100\text{g}$ 水。

曲线上方的点: 表示在对应温度下该物质的饱和溶液中存在不能继续溶解的溶质。如: 图中 b 表示在 $t_1^\circ\text{C}$ 时, A 的饱和溶液中有未溶解的溶质。

曲线下方的点: 表示在对应温度下该物质的不饱和溶液。如: 图中 c 表示在 $t_1^\circ\text{C}$ 时, A 的不饱和溶液中, 还需要加入 A 物质才达到饱和。

② **曲线交点**: 表示在对应温度下不同物质的溶解度相同。如图中 d 表示在 $t_2^\circ\text{C}$, A、B 两物质的溶解度都为 $m_4\text{g}/100\text{g}$ 水。

2. 线



如图中 A 物质的溶解度随温度升高而明显增大，A 曲线为“陡升型”。如 KNO_3 等大多数固体物质：

图中 B 物质的溶解度随温度变化不大，B 曲线为“缓升型”，如 NaCl 等少数固体物质。

图中 C 物质的溶解度随温度升高而减小，C 曲线为“下降型”，如气体及 Ca(OH)_2 等极少数固体物质。

二. 掌握溶解度曲线的应用

1. 溶解度曲线上的每一点，代表着某温度下某物质的溶解度，因此利用溶解度曲线可以查出某物质在不同温度下的溶解度，并根据物质的溶解度判断其溶解性。

2. 可以比较在同一温度下不同物质溶解度的相对大小。

3. 根据溶解度曲线的形状走向，可以看出某物质的溶解度随温度的变化情况。并根据此情况可以确定从饱和溶液中析出晶体或进行混合物分离提纯的方法。例如：某物质的溶解度曲线“陡”，表明该物质溶解度随温度变化明显，提纯或分离该物质时适合采用降温结晶法。某物质溶解度曲线“平缓”，提纯或分离该物质时适合采用蒸发溶剂法。

4. 从溶解度曲线上的交点，可以判断哪些物质在该点所示的温度下具有相同的溶解度。

5. 利用溶解度曲线可以确定一定质量的某物质的饱和溶液降温时析出晶体的质量。



枝繁叶茂

知识点 1：溶液的基本概念

【例 1】（宝山一模）生活中常见物质属于溶液的是（ ）

- A. 豆浆 B. 蒸馏水 C. 矿泉水 D. 牛奶

变式 1（崇明一模）把少量下列物质分别放入水中，充分搅拌，可以得到溶液的是（ ）

- A. 面粉 B. 泥土 C. 蔗糖 D. 汽油

变式 2：属于悬浊液的是（ ）

- A. 泥水 B. 糖水 C. 油水 D. 汽水

【例 2】（宝山一模） $t^{\circ}\text{C}$ 时， 10gKNO_3 溶于 50g 水恰好饱和，下列说法不正确的是（ ）

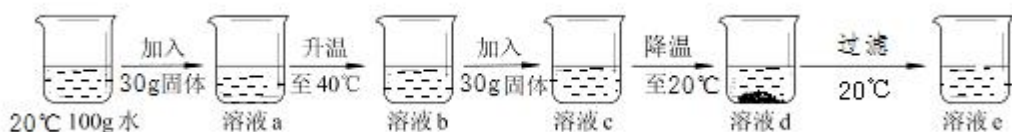
- A. 溶液中 $m_{\text{质}}: m_{\text{剂}} = 1:5$ B. 溶液的溶质质量分数为 20%
C. 降温，有晶体析出 D. 加水，溶质质量分数减小

变式 1：（虹口一模）如右图所示， 20°C 时 100g 硫酸铜饱和溶液中，分别加入下列物质后，相关分析错误的是（ ）



- A. 溶质质量：I = III > II B. 溶剂质量：I > III > II
C. 溶液质量：I > II = III D. 溶质质量分数：I < II = III

变式 2：（长宁一模）根据实验判断下列说法错误的是（ ）



- A. 该固体物质的溶解度随温度的升高而增大
B. 溶液 b 一定是不饱和溶液
C. 溶液 d 中溶质质量大于溶液 e 中的溶质质量
D. 溶液 d 和溶液 e 的溶质质量分数相同

知识点 2：溶液的计算

【例 1】（嘉定一模） 20°C 时，恒温蒸发某硝酸钾溶液，第一次蒸发掉 10g 水，没有晶体析出；第二次又蒸发掉 10g 水，析出 3g 晶体；第三次再蒸发掉 10g 水，析出 $m\text{g}$ 晶体（ ）

- A. $m < 3$ B. $m \leq 3$ C. $m > 3$ D. $m \geq 3$

变式 1：某硝酸钾溶液等分为两份。甲同学在 $t^{\circ}\text{C}$ 时恒温蒸发 20g 水后，析出固体 4g ；乙同学在 $t^{\circ}\text{C}$ 时将另一份蒸发 25g 水后（ $t^{\circ}\text{C}$ ），析出固体 5.6g ，则 $t^{\circ}\text{C}$ 时硝酸钾的溶解度为（ ）

- A. $20\text{g}/100\text{g}$ 水 B. $22.4\text{g}/100\text{g}$ 水 C. $32\text{g}/100\text{g}$ 水 D. 无法计算

变式 2: 若将 500g 40% 的硝酸钾溶液从 60℃ 降温到 20℃, 计算可析出硝酸钾晶体多少克? (20℃ 时, $S(\text{KNO}_3) = 32\text{g}/100\text{g H}_2\text{O}$)

【例 2】 农业上常用质量分数为 16% 的氯化钠溶液来选种。下列方法能配制出该选种溶液的是 ()

- A. 4g 氯化钠和 16g 水
B. 16g 20% 的氯化钠溶液和 5g 水
C. 10g 8% 的氯化钠溶液蒸发 4g 水
D. 14g 10% 的氯化钠溶液和 1g 氯化钠

变式 1: 现有 100 克浓度为 10% 的某溶液, 若使其浓度变为 5%, 可采用下列哪种方法 ()

- A. 溶剂的质量增加一倍
B. 溶质的质量增加一倍
C. 溶质的质量减少一半
D. 加入 100 克水

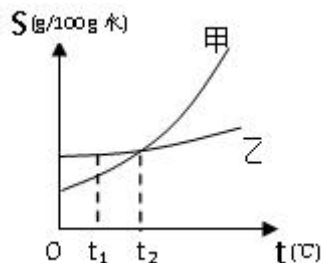
变式 2: 20℃ 时, 氯化钠的溶解度是 36g/100g 水。在 20℃ 时, 将 40g 氯化钠放入 100g 水中, 此时所得溶液的质量是 ()

- A. 140 克
B. 136 克
C. 100 克
D. 40 克

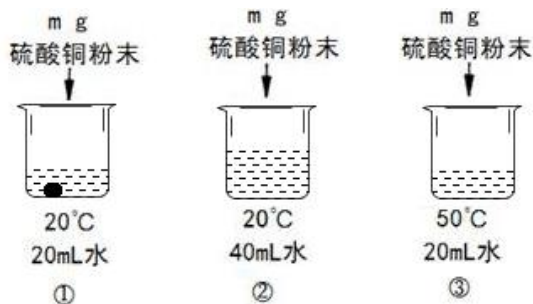
知识点 3: 溶解度曲线

【例 1】 (松江一模) $t_2^\circ\text{C}$ 时, 将甲和乙的饱和溶液分别降温到 $t_1^\circ\text{C}$ (如右图所示), 对所得溶液的叙述正确的 ()

- A. 甲析出的固体比乙多
B. 甲的溶解度比乙的溶解度大
C. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 甲、乙所含溶质相等
D. $t_1^\circ\text{C}$ 时, 甲溶液的溶质质量分数小于乙溶液的溶质质量分数



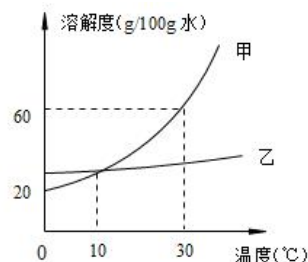
变式 1: (松江一模) 用硫酸铜进行如下图所示的实验, 对所得溶液的分析正确的是 ()



- A. 三个溶液中溶质溶解度一样
B. ②溶液是不饱和溶液
C. ③溶液颜色最深
D. 温度不同, 无法比较①③溶液的溶质质量分数

变式 2: (杨浦一模) 如图是甲、乙两种固体的溶解度曲线, 下列说法错误的是 ()

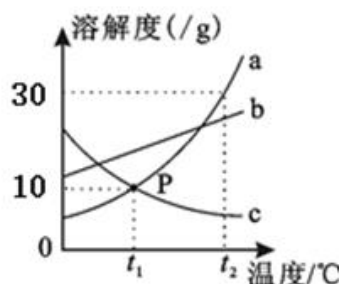
- A. 10℃时, 等质量的甲和乙的饱和溶液中溶质质量相等
- B. 30℃时, 甲物质饱和溶液中, 溶质质量分数为 60%
- C. 20℃时, 将 10g 甲物质加 50g 水中, 可得到 60g 溶液
- D. 从混有少量乙的甲物质中提取较纯净的甲, 最适宜采用降温结晶的方法



知识点 4: 溶液综合

【例 1】(宝山一模) 根据下面所给溶解度曲线的信息回答问题:

- (1) t_1 ℃时, a、b、c 溶解度由小到大的是_____
- (2) p 点含义是_____
- (3) 从混有少量 b 的 a 溶液中提取较纯 a 的操作是_____
- (4) t_2 ℃时等质量的 a、b、c 三种物质的饱和溶液, 分别降温到 t_1 ℃, 所得溶液中_____
 - I. 溶剂质量关系: $a > b > c$
 - II. 溶质质量关系: $b > a = c$
 - III. 溶液的溶质质量分数关系: $b > a > c$
 - IV. 溶液质量关系: $c > b > a$



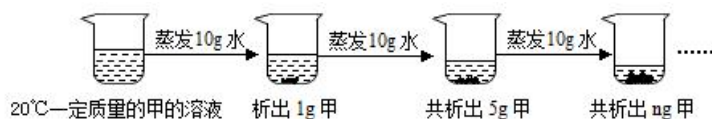
变式 1: (奉贤一模) 分析处理图表中的信息是学习化学的一种重要方法。

(1) 下表是 KNO_3 、 NaCl 在不同温度下的溶解度 (单位: g/100g 水)

温度(℃)	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90	100
KNO_3	13.3	20.9	32	45.8	64	85.5	110	138	169	202	246
NaCl	35.7	35.8	36	36.3	36.6	37	37.3	37.8	38.4	39	39.8

- I. 20℃时, NaCl 的溶解度是_____g/100g 水。
- II. 30℃时, KNO_3 溶液的最大浓度 (溶质质量分数) 为_____ (只列计算式, 不需要计算结果)。
- III. 从 KNO_3 溶液中得到 KNO_3 的一般方法是_____。
- IV. 根据表内数据可知, KNO_3 和 NaCl 在某一温度时具有相同的溶解度 X, 则 X 的取值范围是_____。

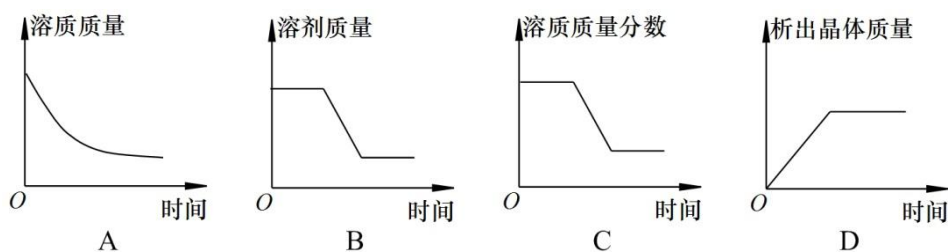
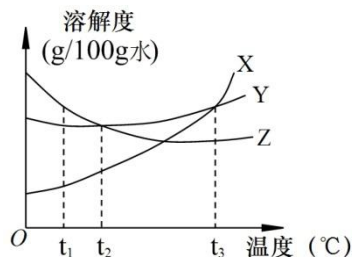
(2) 下图是对 20℃ 一定质量的甲的溶液进行恒温蒸发结晶的实验过程, 请回答。



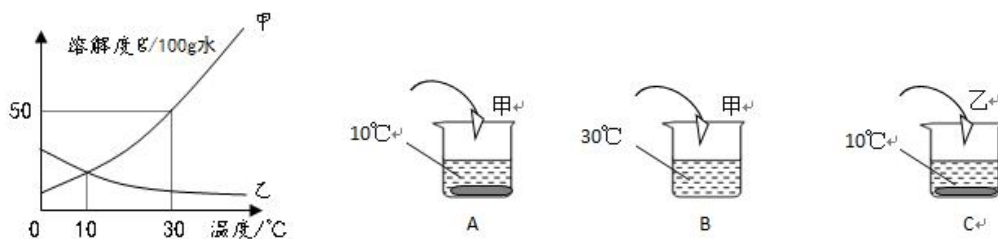
- I. 蒸发前原溶液是_____ (填“饱和”或“不饱和”) 溶液。n 的数值是_____。
 - II. 依据上述实验, 你认为甲的溶解度随温度变化的趋势是_____ (填字母)。
- A. 随温度升高而增大 B. 随温度升高而减小 C. 无法判断

变式 2: (虹口一模) 右图是 X、Y、Z 三种固体物质的溶解度曲线, 请回答下列问题:

- ① $t_1^\circ\text{C}$ 时三种物质溶解度由大到小的顺序是_____;
- ② 要配制溶质质量分数相同的 Y、Z 饱和溶液, 需要把温度控制在_____ $^\circ\text{C}$;
- ③ $t_2^\circ\text{C}$ 时, 25 g X 的饱和溶液中含有 5gX, 则此时 X 的溶解度是_____g/100g 水;
- ④ 固体 X 中含有少量的 Y, 要得到较纯净的 X, 可以采用的方法是_____;
- ⑤ $t_3^\circ\text{C}$ 的 X、Y、Z 的饱和溶液降温至 $t_2^\circ\text{C}$ 时, 溶质质量分数由大到小的顺序是_____;
- ⑥ $t_3^\circ\text{C}$ 接近饱和的 X 溶液逐渐冷却至 $t_1^\circ\text{C}$, 下图中有量随时间变化的趋势正确的是_____;



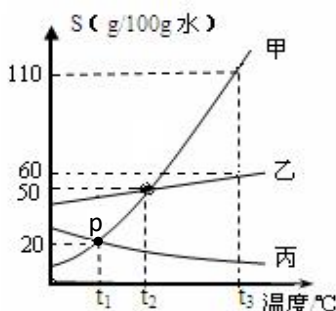
【例 2】 (嘉定一模) A、B、C 三个烧杯中都盛有 40g 水 (其中 A、C 烧杯中水温为 10°C , B 烧杯中水温为 30°C , 不考虑溶解过程中温度的变化), 分别加入甲、乙 (均不含结晶水) 两物质各 10g, 充分搅拌后所得现象如下图所示, 试回答:



已知: 甲、乙的溶解度随温度的变化如右图所示:

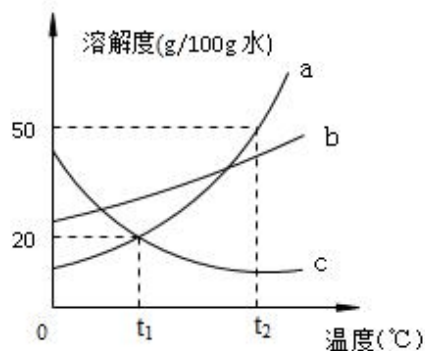
- ① 30°C , 甲与乙的溶解度关系甲_____乙 (填“=”或“>”、“<”);
- ② 若将 B 中的溶液变为饱和溶液, 还需加入物质甲_____克;
- ③ 其它条件不变, 将 C 烧杯中的温度升到 50°C 时, C 烧杯中的溶液是_____ (填“饱和”或“不饱和”) 溶液;
- ④ 10°C 时, 上述 A、C 烧杯中的溶液质量分数关系为 A_____C (填“=”或“>”、“<”, 下同)。其他条件不变, 将温度升高, 则 A、C 烧杯中的溶液质量分数关系为 A_____C;
- ⑤ 30°C 时, 等质量的甲、乙饱和溶液, 降温至 10°C 时, 两溶液的质量关系: 甲_____乙。

变式 1: (闵行一模) 如图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线。



- ①P 点的含义_____。
- ②要使接近饱和的甲溶液变成饱和溶液, 可采用的方法有_____ (写出一种)。当甲溶液中含有少量乙时, 可采用_____的方法提纯甲。
- ③ $t_2^{\circ}\text{C}$ 时, 将 30 g 甲物质放入 50 g 水的烧杯中, 所得溶液溶质的质量分数为_____(精确到 0.1)。若烧杯内物质升温到 $t_3^{\circ}\text{C}$ (不考虑水蒸发), 溶液中变化的是_____。
I. 溶质的质量 II. 溶剂的质量 III. 溶质的质量分数
- ④ $t_2^{\circ}\text{C}$ 时, 在含有 50 g 水的甲和乙的饱和溶液中, 分别加入 mg 甲和 mg 乙, 升温至 $t_3^{\circ}\text{C}$, 甲完全溶解, 乙仍有剩余, 则 m 的质量范围是_____。

变式 2: (杨浦一模) 如图是三种固体物质的溶解度曲线。



- (1) 物质 c 的溶解度随温度的升高而_____;
- (2) 物质 a 的溶解度大于物质 c 的溶解度的温度范围是_____;
- (3) $t_2^{\circ}\text{C}$ 时, 用 50g 水配制物质 a 的饱和溶液, 至少需要_____g a 物质;
- (4) $t_1^{\circ}\text{C}$ 时, a 和 c 的饱和溶液的溶质质量分数都是_____;
- (5) 将 $t_2^{\circ}\text{C}$ 时 a、b、c 三种物质的饱和溶液降温至 $t_1^{\circ}\text{C}$ (溶剂量不变), 溶液中溶质质量分数不变的是_____。

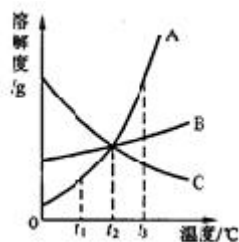


瓜熟蒂落

- (虹口一模) 属于溶液的是 ()
A. 豆浆 B. 雪碧 C. 酒精 D. 蒸馏水
- (杨浦一模) 关于溶液的叙述中, 正确的是 ()
A. 任何溶液都只能含一种溶质
B. 一定温度下, 任何物质都可以无限制溶解在一定量的水中
C. 向水中加入少量蔗糖固体不断搅拌可增大蔗糖的溶解度
D. 溶解硝酸钾固体时加热, 既可以使硝酸钾溶解得更多, 又可以使其溶得更快
- (奉贤一模) 一定温度下, 向饱和的硫酸铜溶液中(底部还留有硫酸铜晶体)加入一定量的水, 所得溶液与原溶液相比, 一定正确的是 ()
A. 溶质的质量增加 B. 所得溶液是不饱和溶液
C. 所得溶液颜色变浅 D. 溶质溶解度变大
- 打开汽水瓶盖, 有大量气体的泡沫逸出, 有关说法错误的是 ()
A. 溶质减少 B. 浓度减小
C. 溶解度减小 D. 饱和溶液变成不饱和溶液
- (闵行一模) $t^{\circ}\text{C}$ 时, 在饱和硫酸铜溶液中加入 $a\text{ g}$ 无水硫酸铜, 恢复至原温度可析出 $b\text{ g}$ 硫酸铜晶体。说法正确的是 ()
A. 溶液中溶剂的量不变, 颜色不变
B. $b\text{ g}$ 硫酸铜晶体中含硫酸铜的质量大于 $a\text{ g}$
C. 溶质质量分数不变, 溶解度变小
D. $(b-a)\text{ g}$ 表示原溶液损失的溶质质量
- (闸北一模) 下列有关溶液的说法正确的是 ()
A. 配制好 6% 的 NaCl 溶液, 装瓶时不小心洒漏一部分, 瓶中 NaCl 溶液浓度不变
B. 长期放置后不会分层的液体一定是溶液
C. KNO_3 饱和溶液一定比不饱和溶液溶质质量分数大
D. 降低饱和溶液的温度, 一定有晶体析出

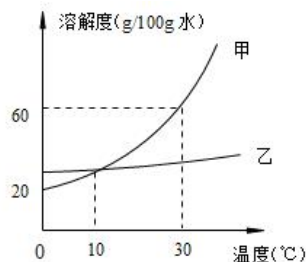
7. (徐汇一模) 右图是A、B、C三种物质的溶解度曲线。下列叙述正确的是 ()

- A. A、B、C三种物质的溶解度大小顺序为 $A > B > C$
 B. $t_1^\circ\text{C}$ 时, A的饱和溶液升温到 $t_3^\circ\text{C}$ 时有晶体析出
 C. $t_2^\circ\text{C}$ 时, A、B、C三种溶液中溶质的质量分数相同
 D. $t_3^\circ\text{C}$ 时, C的饱和溶液降温到 $t_2^\circ\text{C}$ 时变成不饱和溶液



8. (杨浦一模) 如图是甲、乙两种固体的溶解度曲线，下列说法错误的是 ()

- A. 10°C 时, 等质量的甲和乙的饱和溶液中溶质质量相等
 B. 30°C 时, 甲物质饱和溶液中, 溶质质量分数为 60%
 C. 20°C 时, 将 10g 甲物质加 50g 水中, 可得到 60g 溶液
 D. 从混有少量乙的甲物质中提取较纯净的甲, 最适宜采用降温结晶的方法

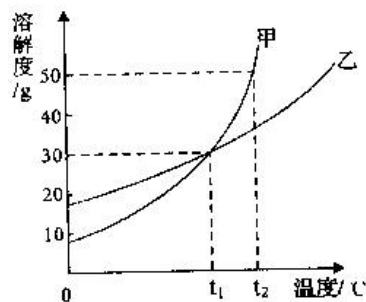


9. (崇明一模) 测得常见果汁的近似 pH, 其中酸性最强的是 ()

- A. 西瓜汁 $\text{pH} = 5.8$ B. 菠萝汁 $\text{pH} = 5.1$
 C. 苹果汁 $\text{pH} = 3.7$ D. 杨梅汁 $\text{pH} = 2.5$

10. 甲、乙两物质的溶解度曲线如图所示, 下列叙述中正确的是 ()

- A. $t_1^\circ\text{C}$ 时, 甲和乙的溶解度均为 30
 B. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 甲和乙的饱和溶液中溶质的质量分数相等
 C. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 在 100g 水中放入 60g 甲, 其溶质的质量分数为 37.5%
 D. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 分别在 100g 水中各溶解 20g 甲、乙, 同时降低温度, 甲先达到饱和



11. 图 1 是 a、b、c 三种固体物质的溶解度曲线。下列说法中不正确的是 ()

- A. 在 $t_2^\circ\text{C}$ 时, a 的溶解度等于 b 的溶解度
 B. 在 $t_1^\circ\text{C}$ 时, a、c 饱和溶液中溶质的质量分数相同
 C. c 的饱和溶液由 $t_1^\circ\text{C}$ 升温至 $t_2^\circ\text{C}$ 时, 变成不饱和溶液
 D. 当 a 中含有少量 b 时, 可以用降温结晶的方法提纯 a

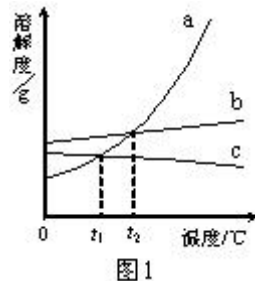
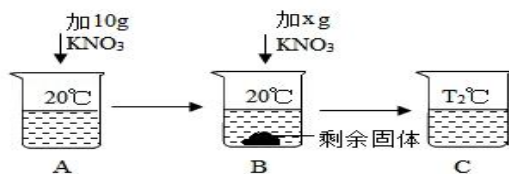


图 1

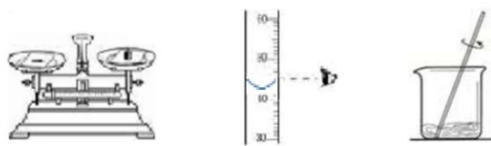
12. 某温度时, 向一定量的饱和石灰水中加入少量的生石灰, 恢复到原来的温度。下列说法中正确的是 ()

- A. 溶液的质量减少 B. 溶液的质量不变
 C. 溶液中溶质的质量分数增大 D. 溶液中溶质的溶解度增大

13. (宝山一模) 水是一种重要的物质, 在日常生活生产和实验室中有着不可替代的作用。回答下列问题:



图一



图二

(1) 如图一所示, 向 50g 水中加 KNO_3 固体 (已知 20°C 时 KNO_3 的溶解度为 $31.6\text{g}/100\text{g}$ 水), 当 B 中 KNO_3 加到 _____ g 时, B 恰好饱和; 图示中 B 到 C 的操作可以是 _____。

(2) 若按照图二所示的操作配制 10% 的食盐溶液, 则配制的食盐溶液的浓度会 _____ 10%。(填“大于”、“小于”或“等于”)

(3) 高铁酸钾 (K_2FeO_4) 是一种新型高效的水处理剂, 高铁酸钾受热时会发生反应如下:

$4\text{K}_2\text{FeO}_4 \xrightarrow{\Delta} 2\text{X} + 4\text{K}_2\text{O} + 3\text{O}_2\uparrow$, 生成物 X 的化学式是 _____, $\text{K}_2\text{FeO}_4 \rightarrow \text{O}_2$ 中氧元素由 _____ 态变成 _____ 态。

(4) 海水通常含泥沙和可溶性杂质, 净化海水需采取的措施是 _____ (填编号)。

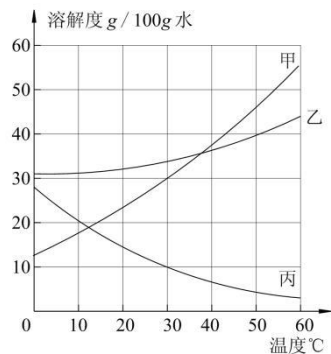
- A. 沉降 B. 过滤 C. 吸附 D. 蒸馏

14. 甲、乙、丙三种固体 (均不含结晶水) 的溶解度曲线如图所示, 请回答下列问题

① 30°C 时, 丙的溶解度是 _____ g/100g 水。

② 20°C 时, 三种物质的溶解度由大到小依次为 _____。

③ 取甲、乙、丙中的某一种固体进行如下图所示的实验,



请回答

I. 溶液 a 的溶质质量分数是 _____; (精确到 0.1%)

II. 取用的固体是 _____;

III. 温度 t 的范围是 _____ $^\circ\text{C}$;

IV. 关于溶液 d 和溶液 e 的说法错误的是 _____。

- A. 溶质质量可能相等
B. 溶液 d 中溶质质量可能大于溶液 e
C. 溶液的溶质质量分数可能相同
D. 溶解度可能变大

15. 溶解度可以表示物质溶解性的大小。

①下表是 KNO_3 在不同温度下的溶解度。

温度/ $^{\circ}\text{C}$	0	20	40	60	80	100
溶解度 (g/100g 水)	13.3	31.6	63.9	x	169	246

I. 40°C 时, 硝酸钾的溶解度为_____g/100g 水。

II. 40°C 时将 31g KNO_3 固体放入 50g 水中, 所得溶液为_____溶液 (填 “饱和” 或 “不饱和”), 若降温到 20°C 能析出固体_____g。

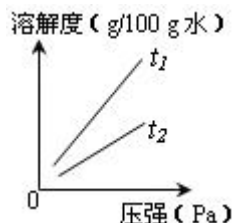
III. 为测定 x 的值, 取 4 份 60°C 的水各 50g, 分别进行实验, 并记录数据如下表:

实验编号	甲	乙	丙	丁
KNO_3 质量/g	40	50	60	70
H_2O 质量/g	50	50	50	50
溶液质量/g	90	100	105	105

由实验可知_____

- A. 甲所得溶液中溶质质量分数为 80%
- B. 乙恰好形成 60°C 时的饱和溶液
- C. 丙和丁所得溶液溶质质量分数相等
- D. 60°C 时 KNO_3 的溶解度为 110g/100g 水

②气体的溶解度也有一定的变化规律。不同温度下, 氧气的溶解度随压强变化如右图所示, 图中 t_1 对应的温度为 40°C , 则 t_2 对应的温度_____



- A. 小于 40°C
- B. 等于 40°C
- C. 大于 40°C
- D. 无法确定