|  |  |
| --- | --- |
| **教师****作业练习** | 电子科技大学实验中学 陈丽  |
| **知识点** | 人教版《化学》（九年级下册）第九单元 课题2 溶解度 （第二课时） |
| **微课名称** | 溶解度 |
| 1、在60℃时，硝酸钾的溶解度是110g。这句话的含义是 。2、下列说法中，正确的是( )  A．20 ℃时，20 g某物质能溶解在100 g水中，所以20 ℃时该物质的溶解度为 20 gB．20 ℃时，20 g某物质能溶解在水中形成饱和溶液，所以 20 ℃时该物质的溶解度为 20 gC．20 g 某物质溶解在 100 g 水中恰好形成饱和溶液，所以该物质的溶解度为 20 gD．20 ℃时， 100 g水中最多溶解 20 g某物质，所以 20 ℃时该物质的溶解度为 20 g 1. 甲乙两种物质的溶解度曲线如右图所示 ，下列说法中正确的是 （ ）
2. t1℃ 甲和乙的饱和溶液，升温到t2℃时仍是饱和溶液
3. 甲和乙的溶解度相等
4. t1℃时，甲和乙各30g分别加入100g水中，均形成

D. t2℃时，在100g水中加入60g甲，形成不饱和溶液 1. 甲乙丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示。回答下列问题：
2. t1℃时，三种物质的溶解度由大到小的顺序是 。
3. t3℃时， 和 的溶解度大小相等。
4. t2℃时，甲物质的饱和溶液中溶质、溶剂的

质量比为 。（写最简比）（4）t2℃时，20g乙放入50g水中充分溶解后，溶液的质量为 g。 |
| 答案：1、60 ℃时，100 g 水中最多能溶解 110 g 的硝酸钾 或60 ℃时，100g水中溶解110g硝酸钾溶液恰好达到饱和。1. D 【解析】A.没有指明溶液是否达到饱和，故错误。 B.没有指明溶剂水是否为100g，故错误。 C.没有指明具体的温度，故错误。
 |
| 1. C 【解析】A.t1℃ 甲和乙的饱和溶液，升温到t2℃时变为不饱和溶液，故错误。 B.没有指明具体的温度，故错误。 D.t2℃时，在100g水中加入60g甲，最多只能溶解50g，形成饱和溶液，故错误。 4、（1）丙>乙>甲 （2）乙、丙 （3）3:10 （4）65g 【解析】“ t2℃时，乙的溶解度为 30 g”的意思是 t2℃时，100 g 水中最多能溶解 30 g 的乙，所以 t2℃时， 50 g 水中最多能溶解 15 g 的乙，溶液质量等于溶质 质量加溶剂质量，故答案为 50g+15g=65 g。
 |