

10. 化学兴趣小组探究碳酸氢钠、氯化钾、氯化钠和氯化铵的溶解性时，查阅资料如下：

表 1 物质在不同温度时的溶解度

温度/℃		0	10	20	30
溶解度/g	NaHCO ₃	6.9	8.2	9.6	11.1
	KCl	27.6	31.0	34.0	37.0
	NaCl	35.7	35.8	36.0	36.3
	NH ₄ Cl	29.4	33.3	37.2	41.4

表 2 溶解度的相对大小（20℃）

溶解度/g	一般称为
<0.01	难溶
0.01~1	微溶
1~10	可溶
>10	易溶

回答下列问题：

- （1）10℃时，NaCl 的溶解度为_____。
- （2）根据 20℃时上述四种物质的溶解度，判断其中属于“可溶”的物质是_____。
- （3）将 30℃时上述四种物质的饱和溶液各 ag 分别降温到 0℃，析出固体质量最大的物质是_____。
- （4）20℃时，将氯化钠和氯化铵各 mg 分别放入两只烧杯中，再分别加入 ng 水，充分搅拌。下列说法正确的是_____。（填标号）
 - A. 若两只烧杯中均无固体剩余，则所得氯化铵溶液一定是不饱和溶液
 - B. 若两只烧杯中均有固体剩余，则所得溶液中溶质的质量分数：氯化铵>氯化钠
 - C. 若 $m \leq 0.36n$ ，则所得溶液中溶质的质量分数：氯化铵=氯化钠
 - D. 若所得溶液中只有一种是饱和溶液，则 $0.36n \leq m \leq 0.372n$