

8. 下表是硝酸钾和氯化钠在不同温度时的溶解度。根据此表回答：

温度/℃		0	20	40	60	80
溶解度/g	KNO ₃	13.3	31.6	63.9	110	169
	NaCl	35.7	36.0	36.6	37.3	38.4

(1) 两种物质的溶解度受温度变化影响较大的是_____。

(2) 40℃时，向两只各盛有 100g 蒸馏水的烧杯中分别加入 50g NaCl 和 50gKNO₃ 固体，充分溶解，能达到饱和状态的是_____溶液。此时 NaCl 的溶质质量分数_____ KNO₃ 的溶质质量分数(填“>” “=” 或 “<”)。