

12. 下表是碳酸钠和氯化钠在不同温度时的溶解度。请回答下列问题。

温度/℃		0	10	20	30	40
溶解度/g	NaCl	35.7	35.8	36.0	36.3	36.6
	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	7.0	12.5	22.0	40.0	48.8

- (1) 40℃时，将 16g 氯化钠溶解在 50g 水中，得到\_\_\_\_\_（填“饱和”或“不饱和”）溶液。
- (2) 取 30℃时碳酸钠和氯化钠的饱和溶液各 100g，降温至 20℃，析出碳酸钠的质量\_\_\_\_\_（填“大于”或“小于”）氯化钠的质量。
- (3) 海水晒盐是利用\_\_\_\_\_的方法获得晶体。
- (4) 将接近饱和的碳酸钠溶液变为饱和溶液，可采用的方法是\_\_\_\_\_（写出一种即可）。