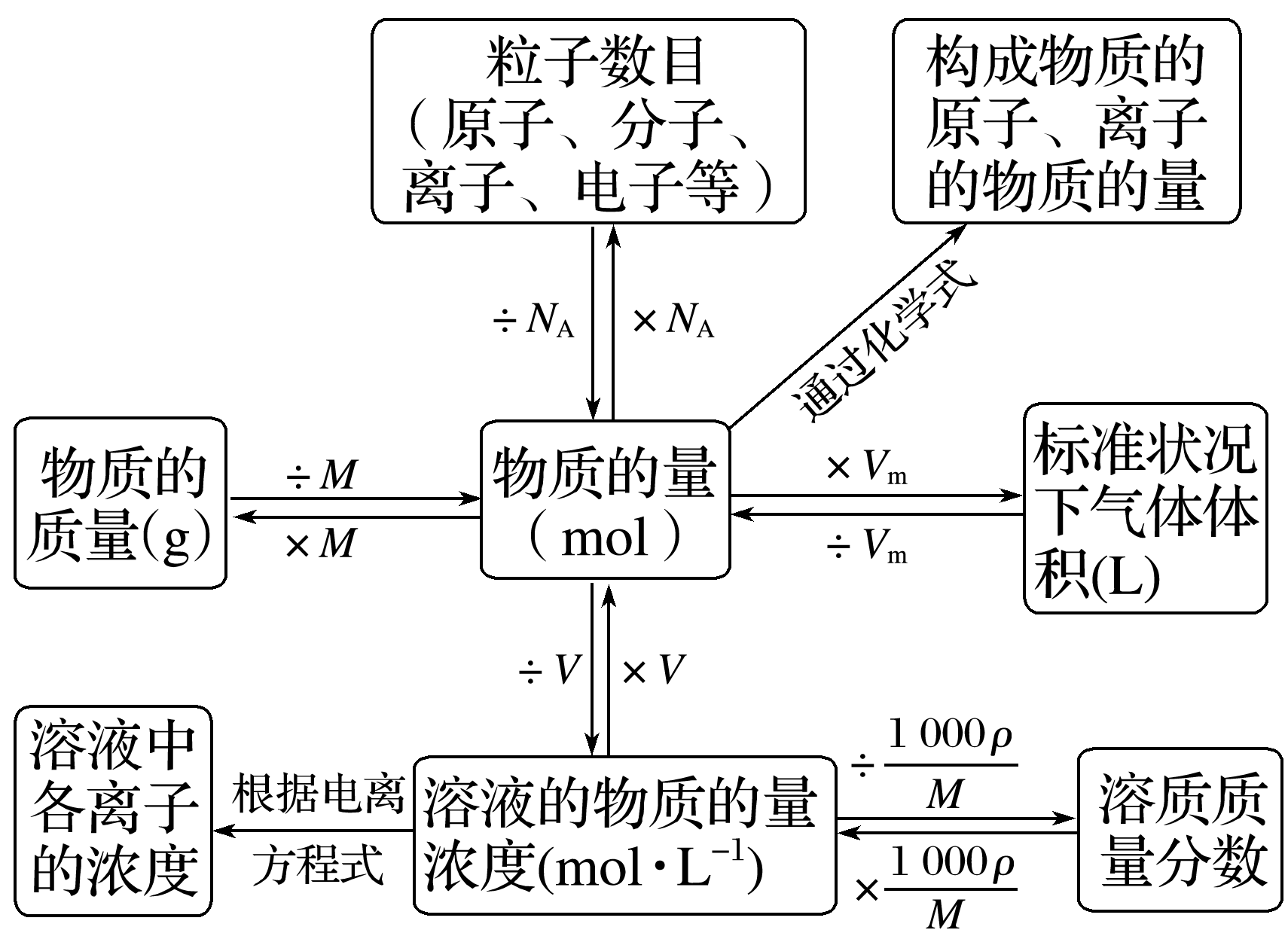
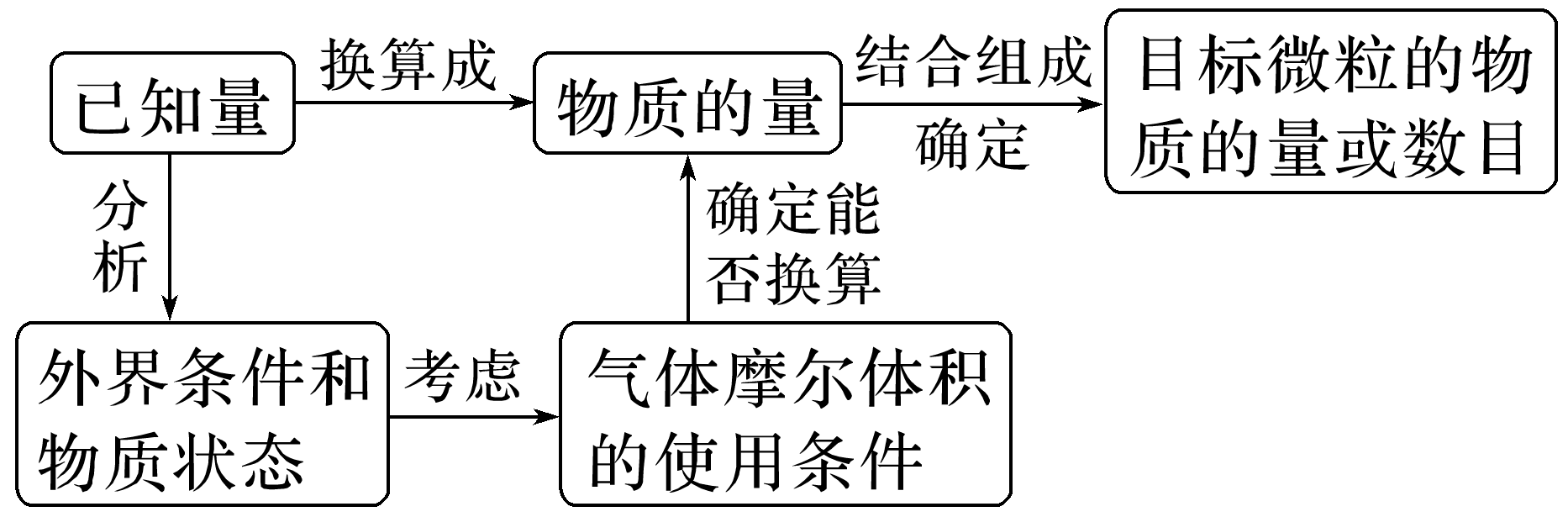
**第二章 海水中的重要元素——钠和氯**

**专题4 物质的量浓度的有关计算**

1．以物质的量为中心各个化学计量之间的关系



2．解答阿伏加德罗常数正误判断题的思维模型



判断正误

(1)常温常压下，11.2 L甲烷气体含有的甲烷分子数为0.5*N*A(　×　)

(2)常温常压下，11 g CO2气体中含有的氧原子数为0.5*N*A(　√　)

(3)锌与足量的稀硫酸反应生成22.4 L H2，转移电子数为2*N*A(　×　)

(4)标准状况下，2.24 L SO3中含有0.3*N*A个氧原子(　×　)

(5)标准状况下，1 mol H2、N2的混合气体的体积约是22.4 L(　√　)

(6)20 g氖气中含有6.02×1023个原子(　√　)

(7)1 mol·L－1 BaCl2溶液中，含有Cl－的数目为2*N*A(　×　)