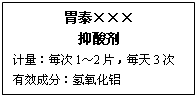
胃酸的主要成分是盐酸，胃酸过多会引起胃痛。下图是一种治疗胃病药物的标签。



请回答：

（1）该药物的主要作用及这种药物在胃中发生反应的化学方程式分别是（ ）

A. 中和胃液中过多的盐酸：Al（OH）3＋3HCl＝AlCl3＋3H2O

B. 中和胃液中过多的硫酸：2Al（OH）3＋3H2SO4＝Al2（SO）3＋6H2O

C. 中和胃液中过多的盐酸：Al（OH）3＋3HCl＝AlCl2＋3H2O

D. 中和胃液中过多的硫酸：2Al（OH）3＋3H2SO4＝Al2（SO）3＋3H2O

（2）胃痛时吃几块苏打饼干（含纯碱）可减轻胃痛，该反应的化学方程式是（ ）

A. NaHCO3＋HCl＝NaCl＋H2O＋CO2↑

B. Na2CO3＋2HCl＝2NaCl＋H2O＋CO2↑

C. NaOH＋HCl＝NaCl＋H2O

D. NaCO3＋HCl＝NaCl＋H2O＋CO2↑

解析：

本题考查了酸碱中和反应的实际应用－治疗胃病。根据该药物的标签标明的主要成分，可以判断出药物的作用为中和胃酸。胃痛时服用苏打饼干减轻胃痛是利用盐酸和苏打的反应减少胃中胃酸的量。

答案：（1）A；（2）Ｂ