

19. 某抗酸药如图 1 所示，成分为 CaCO_3 、 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 。某研究性学习小组利用图 2 装置测定抗酸药片中两种成分的质量，取 10 片抗酸药称量，质量共为 6.2g，然后加入到 A 装置的烧瓶中。滴加稀盐酸，反应停止时装置 C 中质量增加 2.2g。



图1

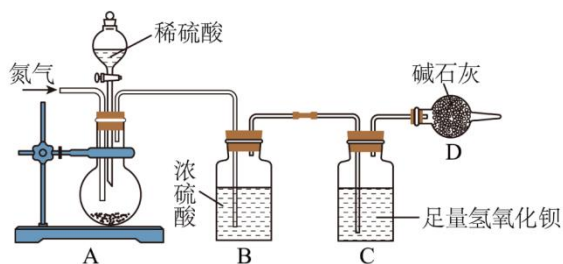


图2

请回答：

- (1) 装置 B 中浓硫酸的作用是_____。
- (2) 每片抗酸药中含 CaCO_3 的质量为_____g，其中 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 的质量分数为_____(不要求计算过程，计算结果精确到 0.1%)；
- (3) 若撤除装置 D，对 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 质量的测量产生_____(填“偏大”、“偏小”或“不变”)的影响。

