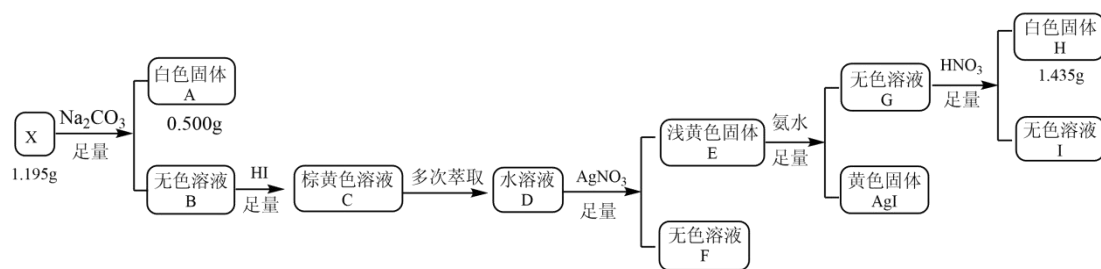


18. 化合物 X 由三种元素组成，某学习小组按如下流程进行实验：



已知：白色固体 A 用  $0.0250\text{mol HCl}$  溶解后，多余的酸用  $0.0150\text{mol NaOH}$  恰好中和，请回答：

- (1) X 的组成元素是\_\_\_\_\_，X 的化学式是\_\_\_\_\_。
- (2) 写出  $\text{B} \rightarrow \text{C}$  溶液呈棕黄色所发生的化学反应方程式\_\_\_\_\_。
- (3) 写出生成白色固体 H 的离子方程式\_\_\_\_\_。
- (4) 设计实验检验溶液 I 中的阳离子\_\_\_\_\_。