

16. 探究卤族元素单质及其化合物的性质，下列方案设计、现象和结论都正确的是

	实验方案	现象	结论
A	往碘的 $\text{CCl}_4$ 溶液中加入等体积浓 $\text{KI}$ 溶液，振荡	分层，下层由紫红色变为浅粉红色，上层呈棕黄色	碘在浓 $\text{KI}$ 溶液中的溶解能力大于在 $\text{CCl}_4$ 中的溶解能力
B	用玻璃棒蘸取次氯酸钠溶液点在 $\text{pH}$ 试纸上	试纸变白	次氯酸钠溶液呈中性
C	向 2 mL $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ AgNO}_3$ 溶液中先滴加 4 滴 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ KCl}$ 溶液，再滴加 4 滴 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ KI}$ 溶液	先产生白色沉淀，再产生黄色沉淀	$\text{AgCl}$ 转化为 $\text{AgI}$ ， $\text{AgI}$ 溶解度小于 $\text{AgCl}$ 溶解度
D	取两份新制氯水，分别滴加 $\text{AgNO}_3$ 溶液和淀粉 $\text{KI}$ 溶液	前者有白色沉淀，后者溶液变蓝色	氯气与水的反应存在限度

A. A

B. B

C. C

D. D

### 非选择题部分

#### 二、非选择题(本大题共 5 小题，共 52 分)