Уксусный ангидрид $(CH_3CO)_2O$ легко взаимодействует с водой, образуя уксусную кислоту:

$$(CH_3CO)_2O + H_2O \longrightarrow 2CH_3COOH.$$

Какой объем (см 3) водного раствора уксусной кислоты с массовой долей CH_3COOH 38% ($\rho=1,06\ {\rm г/cm}^3$) следует добавить к 250 г раствора уксусного ангидрида в уксусной кислоте с массовой долей $(CH_3CO)_2O$ 35%, чтобы получить 15-процентный раствор уксусного ангидрида?