- 25. 食醋中含有醋酸(CH<sub>3</sub>COOH)。计算:
- (1) 一个醋酸分子中含有\_\_\_\_\_个原子;
- (2) 醋酸的相对分子质量为\_\_\_\_;
- (3) 醋酸中碳、氢元素的质量比为\_\_\_\_(填最简比);
- (4) 醋酸中碳元素的质量分数为\_\_\_\_。