1.Образец цинковой пыли (смесь Zn и ZnO) массой 0,22 г обработали соляной кислотой. При этом выделялось 63,8 мл H2, измеренного при н.у. Вычислить массовую долю в цинковой пыли( в %) Zn и ZnO

2. При сгорании порции вещества, молекулы которого состоят из атомов углерода и серы, было получено 1,32 г CO2; 1,08 г H2O и 1,92 г SO2. Плотность вещества по водороду равна 24. Вывести истинную формулу вещества.