**Завдання за темою «Кислоти»**

1. Доберіть коефіцієнти методом електронного балансу (сульфатна кислота і нітратна кислота концентровані):

А) Al + H2SO4 → Al2(SO4)3 + S + H2O

Б) C + H2SO4 → CO2 + SO2 + H2O

В) P + HNO3  + H2O → H3PO4 + NO

Г) C + HNO3 → CO2 + NO + H2О

1. З перелічених речовин виберіть ті, з якими реагуватиме розчин сульфатної кислоти : ртуть, ферум (ІІІ) гідроксид, барій нітрат, калій гідроксид, магній оксид, цинк, карбон (ІV) оксид, мідь, алюміній, купрум (ІІ) гідроксид. Наведіть рівняння у молекулярній, повній та скороченій йонній формах.
2. Обчисліть масу осаду, що утвориться в результаті зливання 257г розчину арґентум нітрату з масовою часткою солі 3,4% і 364г розчину хлоридною кислоти з масовою часткою кислоти 2,92%.