Выберите схему практически осуществимой реакции (указаны все исходные вещества и продукты реакций без коэффициентов):

1) Be 
$$+$$
 NaOH  $+$  H<sub>2</sub>O  $\longrightarrow$  Na<sub>2</sub>[Be(OH)<sub>4</sub>] 2) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  $+$  NaOH  $\longrightarrow$  NaAlO<sub>2</sub>  $+$  H<sub>2</sub>O 3) Cu  $+$  H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  $\longrightarrow$  Cu<sub>2</sub>S  $+$  H<sub>2</sub>O 4) Hg  $+$  HNO<sub>3</sub>  $\longrightarrow$  Hg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  $+$  H<sub>2</sub>