Дана схема превращений

$$CuO \xrightarrow{X} ... \xrightarrow{Y} Cu(NO_3)_2$$

Обе реакции являются окислительно-восстановительными. Укажите возможные реагенты X и Y:

а — соляная кислота и нитрат серебра(I)
б — водород и азотная кислота
в — серная кислота и нитрат бария
г — угарный газ и азотная кислота

1) а, в 2) б, г 3) в, г 4) а, б