Самостійна робота

Тема: Закон збереження маси речовин. Хімічні рівняння

Розв'яжіть задачу:

У результаті взаємодії сірки з залізом масою 112 г утворилось 176 г ферум(II)сульфіду FeS. Визначте яка маса сірки прореагувала?

2. Напишіть рівняння хімічних реакцій за такими схемами:
(коефіцієнти ставимо лише за потреби)

а) $Cu(NO_3)_2 \rightarrow$ CuO + $NO_2\uparrow$ + $O_2\uparrow$

б) NH_3 + $O_2\uparrow \rightarrow$ NO↑ + H_2O

в) $Al(OH)_3 \xrightarrow{t}$ Al_2O_3 + H_2O

г) $K_2SO_3 \rightarrow$ K_2S + K_2SO_4

д) Mg + $O_2\uparrow \rightarrow$ MgO

е) $HNO_3 \rightarrow$ H_2O + $NO_2\uparrow$ + $O_2\uparrow$

3. Вставте в рівняння хімічних реакцій пропущені формули і підберіть коефіцієнти:

а) Al + _____ → Al_2O_3

б) _____ + O_2 → P_2O_5

в) _____ + O_2 → CuO

LIVEWORKSHEETS