Закон збереження маси.
Складання рівнянь хімічних реакцій
(8 клас, повторення)

Завдання: Доберіть коефіцієнти, перетворюючи схеми хімічних реакцій на хімічні рівняння

Порада: наполегливо прошу вас ставити коефіцієнт «1», хоча зазвичай при складанні рівнянь реакцій він не ставиться

1. $\square Ca_3(PO_4)_2 + \square H_2SO_4 \rightarrow \square CaSO_4 + \square H_3PO_4$
2. $\square H_2S + \square O_2 \rightarrow \square SO_2 + \square H_2O$
3. $\square C_2H_4 + \square O_2 \rightarrow \square CO_2 + \square H_2O$
4. $\square AlCl_3 + \square H_2SO_4 \rightarrow \square Al_2(SO_4)_3 + \square HCl$
5. $\square Pb(NO_3)_2 \rightarrow \square PbO + \square NO_2 + \square O_2$
6. $\square (NH_4)_2CO_3 \rightarrow \square NH_3 + \square CO_2 + \square H_2O$
7. $\square Na + \square H_2O \rightarrow \square NaOH + \square H_2$
8. $\square Fe(OH)_3 \rightarrow \square Fe_2O_3 + \square H_2O$
9. $\square C_2H_2 + \square O_2 \rightarrow \square CO_2 + \square H_2O$
10. $\square Mg + \square H_3PO_4 \rightarrow \square Mg_3(PO_4)_2 + \square H_2$
11. $\square (CuOH)_2CO_3 \rightarrow \square CuO + \square CO_2 + \square H_2O$
12. $\square NH_3 + \square O_2 \rightarrow \square NO_2 + \square H_2O$

LIVEWORKSHEETS