

ХІМІЧНІ РІВНЯННЯ

Опрацювавши інтерактивний робочий листок, ти:

- зрозумієш, як складати рівняння реакцій
- навчишся визначати коефіцієнти у хімічних реакціях

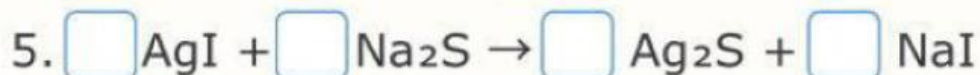
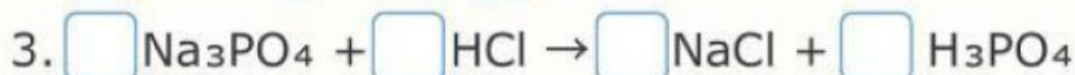
Прізвище та ім'я

Пригадай!



Виконай!

Перетворіть схеми реакцій на хімічні рівняння. У разі потреби позначте виділення газу або нерозчинної речовини відповідними символами.





7. SiO_2 + HF $\rightarrow$ SiF_4 + H_2O
8. SnO_2 + H_2 $\rightarrow$ Sn + H_2O
9. Al + O_2 $\rightarrow$ Al_2O_3
10. Fe + O_2 $\rightarrow$ Fe_2O_3
11. P_4 + O_2 $\rightarrow$ P_2O_5
12. N_2 + H_2 $\rightarrow$ NH_3
13. CH_4 + H_2O $\rightarrow$ H_2 + CO
14. CO + H_2 $\rightarrow$ C_8H_{18} + H_2O
15. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ + HCl $\rightarrow$ MgCl_2 + H_2O
16. $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ + O_2 $\rightarrow$ CO_2 + H_2O

СПРОБУЙ!

17. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ + H_2SO_4 $\rightarrow$ CaSO_4 + $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
18. $\text{Hg}(\text{OH})_2$ + H_3PO_4 $\rightarrow$ $\text{Hg}_3(\text{PO}_4)_2$ + H_2O
19. Na_3PO_4 + CaCl_2 $\rightarrow$ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ + NaCl
20. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ + $\text{Pb}(\text{NO}_3)_4$ $\rightarrow$ $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$ + NH_4NO_3

ОЦІНИ РОБОТУ