Розділ 4. Моделюємо фізичні на хімічні явища

ХІМІЧНІ РІВНЯННЯ

Опрацювавши інтерактивний робочий листок, ти:

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

Прізвище та ім'я

Пригадай!



ліва частина **права частина**

$$A + B \longrightarrow C$$

До реакції: вихідні речовини, реагенти

Після реакції: продукти реакції

Виконай!

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

1. $\square H_2 + \square O_2 \rightarrow \square H_2O$
2. $\square Cu + \square O_2 \rightarrow \square CuO$
3. $\square Na_3PO_4 + \square HCl \rightarrow \square NaCl + \square H_3PO_4$
4. $\square Fe + \square Cl_2 \rightarrow \square FeCl_2$
5. $\square AgI + \square Na_2S \rightarrow \square Ag_2S + \square NaI$
6. $\square Al + \square HCl \rightarrow \square AlCl_3 + \square H_2$

LIVEWORKSHEETS

7. ☐ SiO_2 + ☐ HF → ☐ SiF_4 + ☐ H_2O

8. ☐ SnO_2 + ☐ H_2 → ☐ Sn + ☐ H_2O

9. ☐ Al + ☐ O_2 → ☐ Al_2O_3

10. ☐ Fe + ☐ O_2 → ☐ Fe_2O_3

11. ☐ P_4 + ☐ O_2 → ☐ P_2O_5

12. ☐ N_2 + ☐ H_2 → ☐ NH_3

13. ☐ CH_4 + ☐ H_2O → ☐ H_2 + ☐ CO

14. ☐ CO + ☐ H_2 → ☐ C_8H_{18} + ☐ H_2O

15. ☐ $Mg(OH)_2$ + ☐ HCl → ☐ $MgCl_2$ + ☐ H_2O

16. ☐ $C_4H_{10}O$ + ☐ O_2 → ☐ CO_2 + ☐ H_2O

СПРОБУЙ!

17. ☐ $Ca_3(PO_4)_2$ + ☐ H_2SO_4 → ☐ $CaSO_4$ + ☐ $Ca(H_2PO_4)_2$

18. ☐ $Hg(OH)_2$ + ☐ H_3PO_4 → ☐ $Hg_3(PO_4)_2$ + ☐ H_2O

19. ☐ Na_3PO_4 + ☐ $CaCl_2$ → ☐ $Ca_3(PO_4)_2$ + ☐ $NaCl$

20. ☐ $(NH_4)_3PO_4$ + ☐ $Pb(NO_3)_4$ → ☐ $Pb_3(PO_4)_4$ + ☐ NH_4NO_3

ОЦІНИ РОБОТУ

LIVEWORKSHEETS