

06.04.2020.

Temat lekcji: **Równania reakcji chemicznych - ćwiczenia.**

Pod tematem lekcji proszę przepisać równania, a następnie uzupełnić współczynniki (duże liczby przed wzorami lub symbolami) oraz określić typ każdej reakcji chemicznej.

- 1) $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{Cu}_2\text{S} \dots\dots$
- 2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2 \dots\dots$
- 3) $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3 \dots\dots$
- 4) $\text{C} + \text{PbO}_2 \rightarrow \text{Pb} + \text{CO} \dots\dots$
- 5) $\text{NO} \rightarrow \text{N}_2 + \text{O}_2 \dots\dots$
- 6) $\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{O}_2 \dots\dots$
- 7) $\text{Al} + \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cr} \dots\dots$
- 8) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \dots\dots$
- 9) $\text{Mg} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2 \uparrow \dots\dots$
- 10) $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} \dots\dots$
- 11) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O} \dots\dots$
- 12) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2 \dots\dots$
- 13) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2 \dots\dots$
- 14) $\text{ClO}_2 \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{O}_2 \dots\dots$
- 15) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3 \dots\dots$

Na pracę czekam do 11 kwietnia 2020 (ecedro48@gmail.com)
Jeżeli tego nie pamiętacie jest dużo filmików na youtube
(uzupełnianie współczynników).