

Obliczenia stechiometryczne

LO

klasa LO

podstawa: matura z chemii: obliczenia chemiczne

POLECENIE**Oblicz na podstawie równania reakcji.**Przelicz na mole, użyj współczynników, wróć do gramów lub dm³. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$. Ile gramów wody powstanie z 4 g H₂? $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$. Ile dm³ CO₂ (w. n.) powstanie z 50 g CaCO₃? $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$. Ile gramów H₂ powstanie z 12 g Mg? $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Ile gramów CO₂ powstanie z 8 g CH₄? $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$. Ile gramów NaCl powstanie z 46 g Na? $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Ile moli O₂ potrzeba do spalania 3 moli CH₄?**1 Miejsce na obliczenia**

Jak mi poszło?



niekazmuliczyc.pl — obliczenia chemiczne — matura z chemii

Zasady korzystania: <https://niekazmuliczyc.pl/licencja/>