



ХІМІЧНІ РІВНЯННЯ

**Перетворить схеми хімічних реакцій в рівняння.
Вкажіть тип кожної хімічної реакції**

Тип реакції

$\text{MgO} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Сума коефіцієнтів в рівнянні становить	
$\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$ Сума коефіцієнтів в лівій частині рівняння становить	
$\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$ Сума коефіцієнтів перед продуктами реакції становить	
$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{AlPO}_4$ Скільки молекул продукту реакції утворилося?	
$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cr} + \text{H}_2\text{O}$ Сума коефіцієнтів перед простими речовинами в цьому рівнянні становить	
$\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3 + \text{NaCl}$ Вкажіть кількості молекул кожної речовини в хімічному рівнянні	

