Закон збереження маси.
Складання рівнянь хімічних реакцій
(7 клас, повторення)

Завдання: Доберіть коефіцієнти, перетворюючи схеми хімічних реакцій на хімічні рівняння

Порада: наполегливо прошу вас ставити коефіцієнт «1», хоча зазвичай при складанні рівнянь реакцій він не ставиться

☐ KO_2 + ☐ CO_2 → ☐ K_2CO_3 + ☐ O_2;

☐ Fe + ☐ Cl_2 → ☐ $FeCl_3$

☐ Al_2O_3 + ☐ KOH → ☐ K_3AlO_3 + ☐ H_2O;

☐ $FeCl_2$ + ☐ Cl_2 → ☐ $FeCl_3$

☐ $Pb(NO_3)_2$ → ☐ PbO + ☐ NO_2 + ☐ O_2;

☐ Na + ☐ O_2 → ☐ Na_2O_2

☐ C_2H_6 + ☐ O_2 → ☐ CO_2 + ☐ H_2O;

☐ KO_2 + ☐ H_2O → ☐ KOH + ☐ O_2

☐ NO → ☐ N_2O + ☐ O_2;

☐ Al + ☐ H_2 → ☐ AlH_3

☐ Na_2O_2 + ☐ H_2SO_4 → ☐ $NaHSO_4$ + ☐ H_2O + ☐ O_2;

☐ CaH_2 + ☐ H_2O → ☐ $Ca(OH)_2$ + ☐ H_2

LIVEWORKSHEETS