ДОБУВАННЯ ОКСИДІВ

1. ***Отримати реакцією сполучення наступні оксиди:***
   <u>Приклад:</u> *Отримати магній оксид*
   $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
   <u>Увага:</u> кисень завжди пишемо на другому місці. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!
   А) алюміній оксид

   + →

   Б) карбон (II) оксид

   + →

   В) сульфур (IV) оксид

   + →

   Г) літій оксид

   + →

2. ***Отримати оксиди реакцією розкладу наступних речовин.***

   <u>Увага:</u> воду завжди пишемо на другому місці. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!
   А) ферум (III) гідроксиду

   → + H_2O

   Б) сульфітної кислоти

   → + H_2O

   В) сульфатної кислоти

   → + H_2O

   Г) нітратної кислоти

   → + H_2O

   Д) хром (II) гідроксиду

LIVEWORKSHEETS

→ + H_2O

3. ***Скласти рівняння за описом.***

Увага: продукти реакції пише за порядком наведеним в описі реакції!!! Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо!

А) при розкладі ферум(III) сульфату утворюється ферум (III) оксид та сульфур (VI) оксид

→ +

Б) при розкладі купрум (II) нітрату утворюється купрум (II) оксид, нітроген(IV) оксид та кисень

→ + +

В) при розкладі магній карбонату утворюється магній оксид та карбон (IV) оксид

→ +

Г) при розкладі малахіту утворюється купрум (II) оксид, карбон (IV) оксид та вода

$Cu_2(OH)_2CO_3$ → + +

4. ***Серед запропонованих схем реакцій вибрати реакції розкладу:***

$NO + O_2 \rightarrow NO_2$

$KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$

$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

$NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$

LIVEWORKSHEETS