ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ОКСИДІВ.

Хімічні властивості кислотних оксидів.

1. ***Серед запропонованих формул вибрати формули кислотних оксидів:***

   Na_2O
   NO
   SiO_2
   N_2O_5
   Al_2O_3

2. ***Серед запропонованих формул вибрати формули лугів:***

   $Cr(OH)_3$
   $NaOH$
   $Cu(OH)_2$
   $Ca(OH)_2$
   $Mg(OH)_2$

3. ***Установіть відповідність між формулами кислотних оксидів та кислот, які їм відповідають:***

Формула кислотного оксиду	Формула відповідної кислоти
SO_2	HNO_2
SO_3	H_2SO_3
N_2O_5	H_2SO_4
N_2O_3	HNO_3

4. ***Допишіть рівняння <u>можливих</u> реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.***

кислотний оксид + H_2O → кислота

$SO_2 + H_2O \rightarrow$

$N_2O_5 + H_2O \rightarrow$

$N_2O_3 + H_2O \rightarrow$

$SiO_2 + H_2O \rightarrow$

$SO_3 + H_2O \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS

5. ***Допишіть рівняння реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо. Розташування формул як у прикладі***. *Під формулою кислотного оксиду підписуємо* ***формулу відповідної кислоти.***

кислотний оксид + луг → сіль + H_2O

Приклад:

$SO_2 + 2\,NaOH \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$

H_2SO_3

$N_2O_5 + Ca(OH)_2 \rightarrow$

$N_2O_3 + Ba(OH)_2 \rightarrow$

$SiO_2 + KOH \rightarrow$

$CO_2 + LiOH \rightarrow$

6. ***Вставити пропущені формули в рівняння. обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо. Розміщення формул повинно бути за наведеною схемою:***

кислотний оксид + луг → сіль + H_2O

$\rightarrow Na_3PO_4 +$

$\rightarrow Ba(PO_3)_2 +$

$\rightarrow Ca(NO_3)_2 +$

$\rightarrow Li_2SiO_3 +$

LIVEWORKSHEETS

7. ***Отримати наступні солі згідно з наведеною схемою:***

кислотний оксид + луг → сіль + H_2O

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

А) калій сульфіт

→

Б) кальцій ортофосфат

→

В) барій нітрит

→

8. ***Допишіть рівняння реакцій, обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо***. *Під формулою кислотного оксиду підписуємо <u>формулу відповідної кислоти.</u>*

кислотний оксид + оснóвний оксид → сіль

Приклад:

$SO_2 + Na_2O \rightarrow Na_2SO_3$

H_2SO_3 **натрій сульфіт**

$SiO_2 + BaO \rightarrow$

$N_2O_5 + CaO \rightarrow$

$N_2O_3 + K_2O \rightarrow$

$SO_3 + Li_2O \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS

9. ***Отримати наступні солі згідно з наведеною схемою:***

кислотний оксид + оснóвний оксид → сіль

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

А) натрій сульфат

→

Б) калій ортофосфат

→

В) кальцій нітрит

→

LIVEWORKSHEETS