ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ КИСЛОТ.

Взаємодія кислот із солями.

Для виконання деяких завдань необхідно користуватись ***таблицею розчинності***

Завдання 1

Скласти формули солей за назвами:

Назва солі	Хімічна формула
Кальцій карбонат	
Натрій сульфіт	
Ферум(II) сульфід	
Барій хлорид	

Завдання 2

Дописати рівняння реакцій, в результаті яких спостерігається ***виділення газоподібної речовини.*** *Обов'язково розставити коефіцієнти.* ***Коефіцієнт 1 не ставимо.*** *Порядок розташування продуктів реакції повинен бути як в запропонованому прикладі.*

Приклад

$MgCO_3 + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O + CO_2$

$Na_2SO_3 + HNO_3 \rightarrow$

$CaCO_3 + HBr \rightarrow$

$FeS + H_2SO_4 \rightarrow$

$Na_2S + HNO_2 \rightarrow$

$BaSO_3 + HNO_3 \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS

Завдання 3

Вибрати формули солей, при дії на які розчином хлоридної кислоти виділяється газоподібна речовина:

Li_2CO_3

$NaNO_3$

$FeSO_3$

ZnS

Na_2SO_4

Завдання 4

Дописати рівняння реакцій, в результаті яких спостерігається ***утворення осаду.*** *Обов'язково розставити коефіцієнти.* ***Коефіцієнт 1 не ставимо.*** *Порядок розташування продуктів реакції повинен бути як в запропонованому прикладі.Під формулою речовини, яка є нерозчинною або малорозчинною сполукою, підписуємо* ***слово «осад»***

Приклад

$$3BaCl_2 + 2H_3PO_4 \rightarrow \underset{\text{осад}}{Ba_3(PO_4)_2} + 6HCl$$

$$Ca(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow$$

$$Ba(NO_3)_2 + H_2SO_3 \rightarrow$$

$$MgBr_2 + H_3PO_4 \rightarrow$$

Завдання 5

Вибрати формули солей, при дії на які розчином сульфатної кислоти спостерігається утворення осаду:

$Ba(NO_3)_2$

$CaCl_2$

Li_2CO_3

LIVEWORKSHEETS

$NaNO_3$

Завдання 6

Вибрати схеми можливих реакцій:

$Na_2S + HCl \rightarrow$

$NaNO_3 + H_3PO_4 \rightarrow$

$BaBr_2 + H_2SO_4 \rightarrow$

$K_2SO_4 + HNO_3 \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS