

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 сульфід	
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



Завдання 3

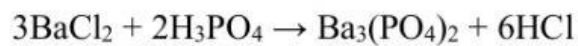
Вибрати формули солей, при дії на які розчином хлоридної кислоти виділяється газоподібна речовина:



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»

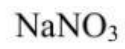
Приклад



Завдання 5

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





Завдання 6

Вибрати схеми можливих реакцій:

