

Задание:

1. Выполнить задание согласно списку:
Вариант 1: Бадалова, Белозерова, Власкина, Гуломова, Зайцева, Калягина, Кисаринова, Краюшкина;
Вариант 2: Кряукина, Кудряшова, Кулькова, Лапкина, Львова, Лямаева, Ляхина, Мубаракзянова;
Вариант 3: Назмеева, Найденкова, Пугачева, Решетова, Фоменко, Хлопкова, Шукшина, Хапина.
2. Ответы отправить на эл. почту **bandreeva68@mail.ru** не позже 15.00 16.04.2020

Отработка темы «Реакции ионного обмена»

Реакции ионного обмена практически осуществимы в следующих случаях:

- 1) если выпадает осадок;
- 2) если выделяется газ;
- 3) если образуется малодиссоциирующее вещество (например, вода).

Нужно помнить, что на ионы не диссоциируют металлы, оксиды металлов и неметаллов, вода, газообразные вещества, нерастворимые в воде соединения, слабые электролиты: все органические кислоты, минеральные кислоты:

H_2SiO_3 ; HClO ; HNO_2 ; H_2S .

Неустойчивые вещества не диссоциируют, а разлагаются на газ и воду:

$\text{H}_2\text{CO}_3 \leftrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

$\text{H}_2\text{SO}_3 \leftrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$

$\text{NH}_4\text{OH} \leftrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 \uparrow$

Формулы этих веществ записывают в молекулярном виде.

Задания

| |
|--|
| Напишите уравнения реакций в молекулярной, полной и сокращенной ионной формах: |
| Вариант 1: $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow$ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$ |
| Вариант 2: $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ $\text{LiOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ |
| Вариант 3: $\text{CaO} + \text{HCl} \rightarrow$ $\text{AgNO}_3 + \text{KCl} \rightarrow$ $\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ |

