

ИДЗ. Методы получения безводных галогенидов лантаноидов

Опишите различные методы получения безводных галогенидов лантаноидов во всех возможных степенях окисления.

Приведите химические реакции с коэффициентами, с указанием условий проведения процессов:

- для «сухих» методов - температура, давление (если необходимо), концентрации растворов, требования к присутствию дополнительных реагентов, особенности аппаратного оформления реакции (при необходимости);

- для «мокрых» методов – концентрации растворов, температурный режим выделения, термической дегидратации, особенности аппаратного оформления процессов (при необходимости).

Ссылка на источник информации для каждого метода обязательна.

Файл с выполненной работой отправьте на проверку. Для этого:

- в нижней части страницы нажмите кнопку "Добавить ответ на задание";
- в поле "файлы" загрузите ваш файл с заданием и нажмите кнопку "Сохранить";
- для отправки преподавателю нажмите кнопку "Отправить на проверку".

Максимальная оценка за задание - **6 баллов**.

Критерии оценивания:

Баллы	Критерий
6	Приведены химические реакции: для фторидов – 8 реакций, для хлоридов – 6 реакций, для бромидов – 4 реакции, для иодидов – 4 реакции. Для всех реакций указаны стехиометрические коэффициенты и описание условий проведения процессов получения галогенидов во всех возможных степенях окисления элементов:
4	Приведены химические реакции: для фторидов – 6 реакций, для хлоридов – 4 реакции, для бромидов – 3 реакции, для иодидов – 3 реакции. Для всех реакций указаны стехиометрические коэффициенты и описание условий проведения процессов получения галогенидов во всех возможных степенях окисления элементов.
3	Приведены химические реакции: для фторидов – 4 реакций, для хлоридов – 3 реакции, для бромидов – 2 реакции, для иодидов – 2 реакции. Стехиометрические коэффициенты и описание условий проведения процессов получения галогенидов во всех возможных степенях окисления элементов приведены для 50% реакций.
1	Приведены химические реакции: для фторидов – 3 реакций, для хлоридов – 3 реакции, для бромидов – 2 реакции, для иодидов – 2 реакции. Не приведены стехиометрические коэффициенты и описание условий проведения процессов получения галогенидов во всех возможных степенях окисления элементов.
0	Работы не выполнена