

Получение и свойства оснований:

Какие из превращений возможны в одну ступень?

Оксид \rightarrow гидроксид (если возможно в одну ступень – напишите уравнение реакции, а если невозможно – то два этапа).

Оксид натрия:

Оксид цинка:

Оксид бария:

Оксид стронция:

Оксид меди (II):

Оксид железа (II):

Приведите все возможные способы получения (из металла, из оксида металла, из соли) следующих щелочей:

Гидроксид калия

Гидроксид цезия

Гидроксид стронция

Из каких солей можно получить нерастворимые основания?

Напишите возможные превращения:

Сульфат меди (II)

Нитрат железа (III)

Карбонат магния

Сульфид цинка

Фосфат никеля

Хлорид олова (II)

Бромид хрома (II)

Осуществить превращения. Сравнить гидроксиды по их способам получения и свойствам.

Медь – оксид меди – хлорид меди (II) - гидроксид меди(II) - оксид меди(II)

Литий – оксид лития – гидроксид лития – карбонат лития – оксид лития