

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

упражнения

1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения: а) $\text{Mg} \rightarrow \text{MgO} \rightarrow \text{MgSO}_4 \rightarrow \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{MgO}$; б) $\text{Si} \rightarrow \text{SiO}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{SiO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3 \rightarrow \text{SiO}_2$.

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ:

Водород \rightarrow Соляная кислота \rightarrow Хлорид железа(II) \rightarrow Хлорид магния \rightarrow Соляная кислота \rightarrow Хлорид натрия.

3. Напишите уравнения реакций, в результате которых образуется а) фосфат кальция, б) гидроксид алюминия. Найдите возможно большее число различных способов.

4. Вычислите массу меди, которую можно получить при взаимодействии 5,4г алюминия с раствором хлорида меди (II).

5. Упр 5 на стр164 из учебника

Данные упражнения помогут подготовиться к КР, которая включает в себя подобные задания.