

Контрольна робота

1 варіант

1. Здійснити перетворення, вказати назви продуктів реакції, тип реакції
 $C \rightarrow CO_2 \rightarrow H_2CO_3 \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow CaCO_3 \rightarrow Ca(HCO_3)_2$
2. Кругообіг Оксигену в природі. Цемент
3. Аргентум нітрат прореагував 8,5 г прореагував із хлоридною кислотою. Випав білий нерозчинний осад масою 7 г. Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого
4. Крізь розчин кальцій гідроксиду масою 50 г з масовою часткою 74 % пропустили карбон (IV) оксид об'ємом 12,5 л (н.у.). Обчисліть масу солі, що утворилася.

Контрольна робота

2 варіант

1. Здійснити перетворення, вказати назви продуктів реакції, тип реакції
 $Ca \rightarrow CaO \rightarrow CaCO_3 \rightarrow CO_2 \rightarrow K_2CO_3 \rightarrow KHCO_3$
2. Кругообіг Карбону в природі. Бетон
3. Залізо масою 5,6 г згоріло в атмосфері хлору. Утворився ферум(III) хлорид масою 15,25 г. Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого.
4. До розчину сульфатної кислоти масою 98 г з масовою часткою кислоти 10% додали натрій гідроксид масою 10 г. Обчисліть масу солі, що утворилася.

Контрольна робота

3 варіант

1. Здійснити перетворення, вказати назви продуктів реакції, тип реакції
 $Na \rightarrow NaOH \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow NaHCO_3 \rightarrow CO_2 \rightarrow ZnCO_3$
2. Кругообіг Нітрогену в природі. Скло
3. У результаті нагрівання магнію масою 2,4 г з фосфором утворився магній фосфід масою 4 г. Обчисліть масову частку виходу продукту реакції від теоретично можливого.
4. Технічний барій карбонат масою 24,6 г з масовою часткою карбонату 20 % прореагував із хлоридною кислотою масою 8,6 г. Обчисліть об'єм газу, що утворився(н.у.)