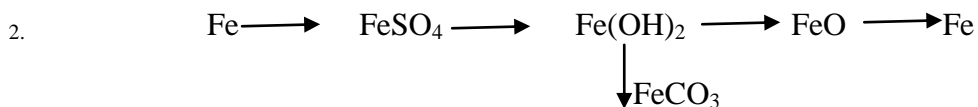


Контрольная работа по теме «Металлы»

I вариант

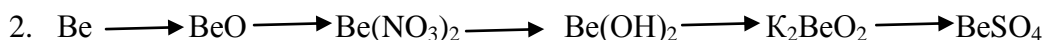
1. Составьте уравнение реакции, характеризующих химические свойства металлического кальция. Реакции рассматривать в свете теории ОВР и ТЭД. Дать названия и характеристики полученным соединениям.



3. К раствору карбоната калия массой 110,4 г и массовой долей 5 % прилили избыток раствора нитрата кальция. Вычислите массу образовавшегося осадка.
4. Привести химические формулы следующих соединений: кристаллическая сода, красный железняк, турнбулева синь.

II вариант

1. Составить уравнения реакций, характеризующих химические свойства лития. Реакции рассматривать в свете теории ОВР и ТЭД. Дать названия и характеристики полученным соединениям.

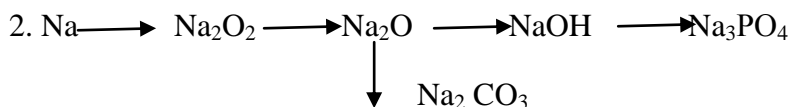


3. Определить объем водорода, который может быть получен при взаимодействии с водой 5 г. Са, если выход водорода составляет 90% от теоретически возможного?

4. Привести химические формулы следующих соединений: магнитный железняк, железный колчедан, каменная соль.

III вариант

1. Составить уравнения реакций, характеризующих химические свойства алюминия. Реакции рассматривать в свете теории ОВР и ТЭД. Дать названия и характеристики полученным соединениям.



3. В 73 г. Соляной кислоты с массовой долей HCl 5% поместили избыток цинка. Вычислите объем выделившегося газа (н.у.).

4. Привести формулы соединений: глауберова соль, гипс, алебастр.