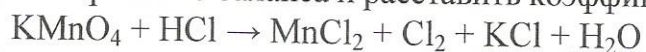


ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ/ЗАЧЕТНЫЙ БИЛЕТ № 9

дисциплина: «Химия» (2 из 2)

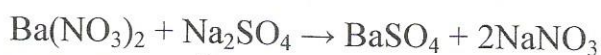
1. Периодически изменяющиеся свойства элементов; радиусы атомов и ионов, энергия сродства к электрону, энергия ионизации, электроотрицательность.
2. Способы выражения концентрации растворов. Сколько граммов сульфата калия необходимо взять для приготовления 250мл 1,5 Н раствора?
3. Свойства ковалентной связи. Сколько  $\sigma$  – сигма и  $\pi$ -пи связей в молекуле  $C_2H_4$ ?
4. Составить уравнение электронного баланса и расставить коэффициенты в уравнении реакции:



ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ/ЗАЧЕТНЫЙ БИЛЕТ № 10

дисциплина: «Химия» (2 из 2)

1. Характеристика электронов в атоме с помощью квантовых чисел: их физический смысл и пределы изменения.
2. Химическая коррозия металлов, ее отличие от электрохимической. Методы защиты от химической коррозии.
3. Обратимые и необратимые химические реакции. Типы необратимых реакций. Обратима ли реакция:



4. Составить уравнение электронного баланса и расставить коэффициенты в уравнении реакции:

