

Билеты по химии для 9 классов (зимние сессия).

Билет 1

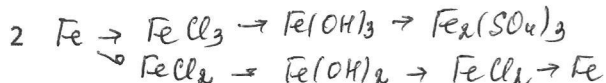
1. Периодическая система химических элементов и строение атома. Изменение свойства химических элементов и их соединений по положению в периодической системе.



3. Рассчитайте массу осадка, который выпадет при взаимодействии избытка карбоната калия с 17,4 раствора нитрата бария с массовой долей последнего 15%.

Билет 2

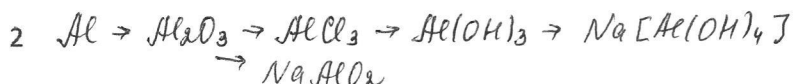
1. Виды химических связей. Типы кристаллических решёток. Примеры.



3. При взаимодействии 150 грамм раствора нитрата свинца с небольшим избытком раствора иодида калия выпало 10,45 грамм осадка. Рассчитайте массовую долю нитрата свинца (II) в исходном растворе.

Билет 3

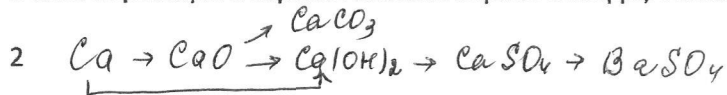
1. Качественные реакции на катионы и анионы. Указать признаки химических реакций



3. При взаимодействии 30,93 грамм руды, содержащей карбонат железа (II), с избытком соляной кислоты выделилось 4,48 л углекислого газа. Определите массовую долю примесей в руде.

Билет 4

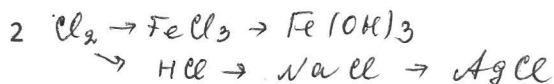
1. Классификация неорганических веществ Оксиды, основания, кислоты, соли. Примеры.



3. Рассчитайте массу осадка, который выпадет при взаимодействии избытка карбоната калия с 17,4 грамм раствора нитрата бария с массовой долей последнего 15%.

Билет 5

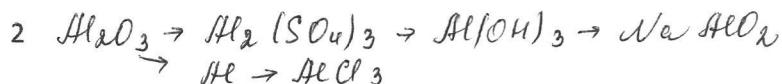
1. Химические свойства оксидов, оснований.



3. При растворении 10 грамм технического цинка в избытке разбавленной соляной кислоты выделилось 3,1 л (н.у.) водорода. Определите массовую долю примесей в этом образце цинка.

Билет 6

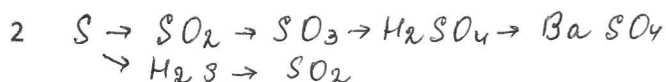
1 Химические свойства оксидов, оснований.



3 При взаимодействии 150 грамм раствора нитрата свинца с небольшим избытком раствора иодида калия выпало 10,45 грамм осадка. Рассчитайте массовую долю нитрата свинца (II) в исходном растворе.

Билет 7

1 Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена



3 Рассчитайте массу осадка, который выпадет при сливании 500 г 2%-ного раствора иодида калия с избытком раствора нитрата свинца.

Билет 8

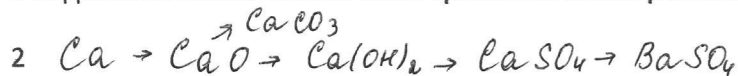
1 Окислительно – восстановительные реакции. Метод электронного баланса.



3 При взаимодействии избытка раствора карбоната калия с 10%-ным раствором нитрата бария вышло 3,94 г осадка. Определите массу взятого для опыта раствора нитрата бария.

Билет 9

1 Виды химических связей. Типы кристаллических решёток.



3 При взаимодействии 30,93 г руды, содержащей карбонат железа(II), с избытком соляной кислоты выделилось 4,48 л углекислого газа. Определите массовую долю примесей в руде

Билет 10

1 Качественные реакции на катионы и анионы



3 При взаимодействии избытка раствора карбоната калия с 10%-ным раствором нитрата бария выпало 3,94 г осадка. Определите массу взятого для опыта раствора нитрата бария.