

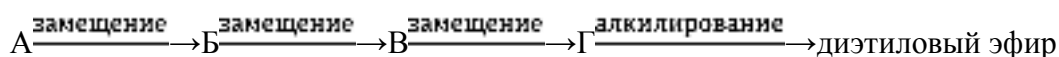
Задание № 11. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



Определите окислитель и восстановитель.

Задание № 12. Для выполнения задания используйте следующий перечень веществ: сероводород, хромат натрия, бромид натрия, фторид калия, серная кислота, нитрат магния. Допустимо использование водных растворов. Выберите вещества, между которыми возможна окислительно-восстановительная реакция, составьте уравнение, электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

Задание № 13. Осуществите превращения по схеме (составление соответствующих уравнений обязательно):



Задание № 14. Смесь веществ, полученных при прокаливании смеси цинка и серы без доступа воздуха, растворили в избытке соляной кислоты. При этом осталось 24 г нерастворимого вещества, и выделился газ, при сжигании которого в избытке кислорода образуется новый газ, способный восстановить 104,8 г дихромата натрия, подкисленного серной кислотой. Определите массы цинка и серы в исходной смеси, приведите уравнения проведенных реакций.

Задание № 15. При сжигании дипептида природного происхождения массой 2,64 г получено 1,792 л углекислого газа (н. у.), 1,44 г воды и 448 мл азота (н. у.). При гидролизе этого вещества в присутствии соляной кислоты образовалась только одна соль. Установите молекулярную формулу дипептида, составьте структурную формулу, напишите уравнение реакции гидролиза (наличие решения обязательно).

Ответы:

Задание № 1.	
Задание № 2.	
Задание № 3.	
Задание № 4.	
Задание № 5.	
Задание № 6.	
Задание № 7.	
Задание № 8.	
Задание № 9.	
Задание № 10.	
Задание № 11.	
Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	

Желаем успеха!