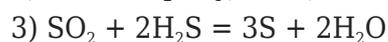
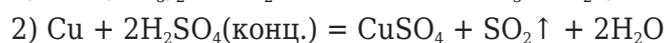
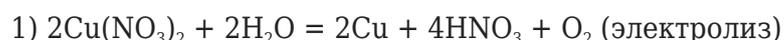


Демонстрационный вариант ЕГЭ 2019 г. - задание №32

При электролизе водного раствора нитрата меди(II) получили металл. Металл обработали концентрированной серной кислотой при нагревании. Выделившийся в результате газ прореагировал с сероводородом с образованием простого вещества. Это вещество нагрели с концентрированным раствором гидроксида калия. Напишите уравнения четырёх описанных реакций.

Решение :

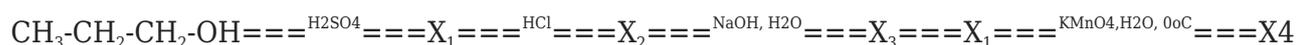


(возможно образование $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_3$)

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017 г. - задание №32

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить

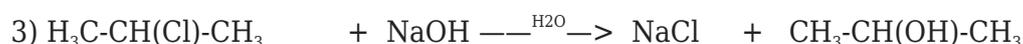
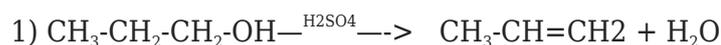
следующие превращения:

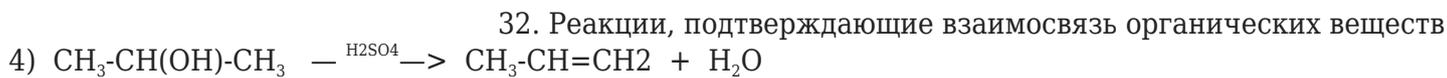


При написании уравнений реакций используйте структурные формулы

органических веществ.

Решение :





ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №32

Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА				РЕАГЕНТЫ
А)				1)
Б)				2)
В)				3)
Г)				4)
				5)
А	Б	В	Г	

Ответ: 4423

А) реагирует с гидроксидом натрия, железом, серной кислотой, кислородом, азотной кислотой. Поэтому верен вариант ответа №4.

Б) реагирует с водой, гидроксидом натрия, кислородом, азотной кислотой. Поэтому верен вариант ответа №4.

В) реагирует с гидроксидом натрия, соляной кислотой, железом, серной кислотой, азотной кислотой. Поэтому верен вариант ответа №2.

Г) реагирует с соляной кислотой, формальдегидом, серной кислотой, азотной кислотой. Поэтому верен вариант ответа №3.