

Домашняя работа по химии **_10Г_11М_** углублённый уровень.

Б, время 3-4 мин	Проверяемые элементы содержания	
Задача (ЕГЭ № 28)	Расчёты массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного. Расчёты массовой доли (массы) химического соединения в смеси	Ответы
1 задача	Из 1,1 кг технической серы при горении получено 0,7 м ³ сернистого газа (н. у.). Вычислите массовую долю (%) примесей в образце технической серы. Запишите число с точностью до целых.	9
2 задача	В результате окисления 960 г оксида серы(IV) кислородом получили оксид серы(VI) массой 900 г. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного. Запишите число с точностью до целых.	75
3 задача	При обработке 20 г смеси железа и цинка избытком щелочи было получено 5,6 л (н. у.) водорода. Вычислите массовую долю (%) железа в исходной смеси. (Запишите число с точностью до десятых.)	18,8
4 задача	При монохлорировании 19,5 г бензола выделилось 3696 мл (н. у.) хлороводорода. Вычислите массовую долю выхода хлорбензола (%) от теоретически возможного. (Запишите ответ с точностью до целых.)	66
5 задача	В результате реакции тримеризации ацетилена объёмом 13,44 л (н. у.) получили 11 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции (%) от теоретически возможного. Запишите число с точностью до десятых.	70,5
6 задача	Для полного гидрирования фенола массой 10 г потребовалось 6,72 л (н. у.) водорода. Вычислите массовую долю (%) примесей в исходном образце фенола. (Запишите число с точностью до целых.)	6
7 задача	При обжиге ковеллина (CuS) массой 0,7 кг получено 112 л оксида серы(IV) (н. у.). Вычислите массовую долю (%) примесей в образце ковеллина. Запишите число с точностью до десятых.	31,4