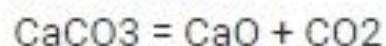


Вебинар
Задачи из домашнихек по
27-29 задачам

5 октября

При охлаждении 100 г горячего 40%-го раствора хлорида алюминия выпал осадок, не содержащий кристаллизационной воды. Чему равна масса осадка (в г), если раствор над осадком содержал 35% хлорида алюминия по массе? Ответ округлите до сотых *

✗ При обжиге 200 г известняка CaCO_3 , содержащего 10% примесей, выход CO_2 составил 80%. Какое количество CO_2 было получено? Ответ запишите с точностью до сотых *

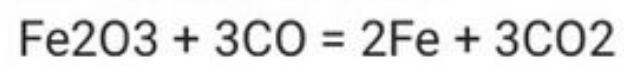


✗ Выпарили раствор массой 80г ($W_{\text{соли}} = 24\%$), при этом испарилось 20г воды. Рассчитайте массовую долю соли в полученном растворе(%) *

ответ: 32

При восстановлении 56 г Fe_2O_3 избытком угарного газа CO было получено 33,32 г железа.

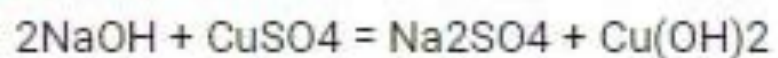
Определите выход железа в процентах *



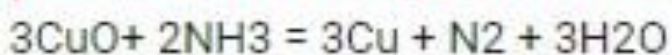
Х Сколько граммов 5% раствора нужно смешать с 300г 20%-ного раствора серной кислоты, чтобы массовая доля вещества стала равна 10% ? *

60 граммов чистого вещества добавили к 20%-му раствору этого вещества и получили 32%-й раствор. Сколько граммов 20%-го раствора было взято? *

Определите, сколько гидроксида меди ($\text{Cu}(\text{OH})_2$) образуется в результате реакции, если израсходовано 90 г раствора NaOH с массовой долей 30%. Ответ округлите до целых *



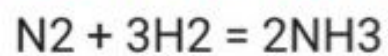
Определите, сколько граммов технического оксида меди (4% других соединений) нужно взять, чтобы в результате реакции выделилось 11,2 л азота. *



Сколько граммов чистого
сульфата калия (K_2SO_4)
необходимо добавить к
60 г раствора с массовой
долей соли 35% , чтобы
образовался раствор с
массовой долей K_2SO_4
50% ? Ответ запишите в
граммах *

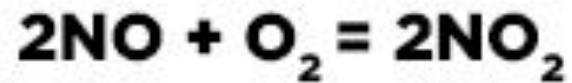
Смешали 10мл воды и 40г соли. К полученному раствору прибавили другой раствор этой же соли, содержащий 6г соли ($W=60\%$). Какую массовую долю(%) имеет соль в конечном растворе? Ответ округлите до сотых *

Вычислите максимально
возможный объём (н. у.)
аммиака, который может
быть получен исходя из 20
л водорода и 30 л азота.
Ответ укажите в литрах с
точностью до целых *



Если захотите

11. 80 л оксида азота(II) вступил в реакцию с 30 л кислорода. Определите массу не вступившего в реакцию газа. В ответе запишите только число с точностью до целых *





Объём смеси выделившихся газов = 63 л,
нужно найти объём каждого газа в
отдельности и массу оксида железа (3)

