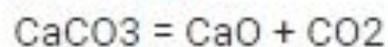


**Вебинар**  
**Задачи из домашнихек по**  
**27-29 задачам**

**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  $\text{CaCO}_3$ , содержащего 10% примесей, выход  $\text{CO}_2$  составил 80%. Какое количество  $\text{CO}_2$  было получено? Ответ запишите с точностью до сотых \*





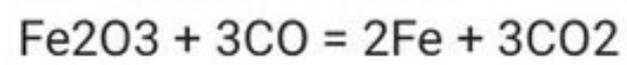


✗ Выпарили раствор массой 80г ( $W_{\text{соли}} = 24\%$ ), при этом испарилось 20г воды. Рассчитайте массовую долю соли в полученном растворе(%) \*

ответ: 32

При восстановлении 56 г  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  избытком угарного газа  $\text{CO}$  было получено 33,32 г железа.

Определите выход железа в процентах \*







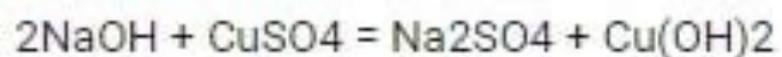
X Сколько граммов 5% раствора нужно смешать с 300г 20%-ного раствора серной кислоты, чтобы массовая доля вещества стала равна 10% ? \*



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

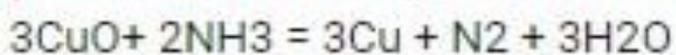


Определите, сколько гидроксида меди ( $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ) образуется в результате реакции, если израсходовано 90 г раствора  $\text{NaOH}$  с массовой долей 30%. Ответ округлите до целых \*





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





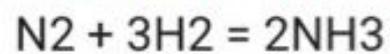
Сколько граммов чистого  
сульфата калия ( $K_2SO_4$ )  
необходимо добавить к  
60 г раствора с массовой  
долей соли 35% , чтобы  
образовался раствор с  
массовой долей  $K_2SO_4$   
50% ? Ответ запишите в  
граммах \*



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 \*

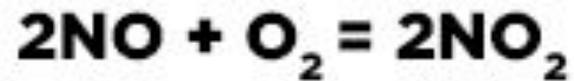






# Если захотите

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)



