

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/reshenie-zadach/389522>

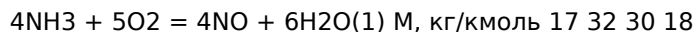
Тип работы: Решение задач

Предмет: Химические технологии

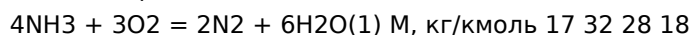
-

Уравнения реакций.

Основная реакция:



Побочная реакция:



Рассчитаем состав исходной смеси.

Расход исходной аммиачно-воздушной смеси 1200 кг/ч. Концентрация аммиака в этом потоке 9%. В задании нет указаний, какие это %, массовые или объемные. Поскольку речь идет о газовом потоке, то считаем, что проценты объемные. Тогда остальные 91% - это воздух. В воздухе содержится 21% об. кислорода и 79% об. азота.

Следовательно, в смеси с азотом концентрации кислорода и азота будут равны:

$$\varphi(\text{O}_2) = 21 \cdot 91 / 100 = 19.11 \text{ (\% об.)}$$

$$\varphi(\text{N}_2) = 79 \cdot 91 / 100 = 71.89 \text{ (\% об.)}$$

Рассчитаем состав исходной смеси, принимая, что расход азото-воздушной смеси дан при нормальных условиях ($V_m = 22,4 \text{ м}^3/\text{кмоль}$).

Количество вещества рассчитываем по уравнению

$$F = V / V_m$$

Массу рассчитываем по уравнению:

$$G = n \cdot M$$

-

Эта часть работы выложена в ознакомительных целях. Если вы хотите получить работу полностью, то приобретите ее воспользовавшись формой заказа на странице с готовой работой:

<https://stuservis.ru/reshenie-zadach/389522>