Рассчитайте, какой объем 25-процентного раствора аммиака (плотность 910 кг/м3) потребуется для получения дигидроортофосфата аммония массой 20 т, если выход его составляет 87 % от теоретического.

|  |  |
| --- | --- |
| **Дано:** | **Решение:**  *Уравнение реакции:*  1) Теоретический выход дигидроортофосфата аммония:  2) Количество вещества дигидроортофосфата аммония (теоретический расчет):  3) Согласно уравнению реакции,  4) Масса необходимого аммиака:  5) Масса необходимого водного раствора аммиака:  6) Объем необходимого водного раствора аммиака:  **Ответ:** 15 м3 |
| **Найти:** |