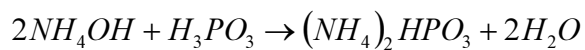
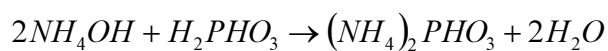


421. Reakcijom potpune neutralizacije vodenog rastvora amonijaka i fosforaste kiseline nastaje odgovarajuća so. Izračunati molsku masu nastalog jedinjenja.



Fosfitna kiselina je diprotionska kiselina pa reakciju potpune neutralizacije možemo pisati i na ovaj način:



$$M_r((NH_4)_2PHO_3) = 2A_r(N) + 9A_r(H) + A_r(P) + 3A_r(O)$$

$$M_r((NH_4)_2PHO_3) = 2 \cdot 14 + 9 \cdot 1 + 31 + 3 \cdot 16$$

$$M_r((NH_4)_2PHO_3) = 116$$

$$M((NH_4)_2PHO_3) = 116 \frac{g}{mol}$$