

Правая часть уравнения реакции вещества X с гидроксидом натрия имеет вид:
 $\dots = 3\text{NH}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_3\text{PO}_4$. Молярная масса (г/моль) вещества X равна:

- 1) 146 2) 132 3) 149 4) 115