

Правая часть уравнения реакции вещества X с гидроксидом натрия имеет вид:
 $\dots = 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$. Молярная масса (г/моль) вещества X равна:

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