

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

- 1) 51 2) 68 3) 96 4) 66