Правая часть уравнения реакции вещества X с серной кислотой имеет вид:
... = $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{S}$. Молярная масса (г/моль) вещества X равна:

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