

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