

Медную стружку при нагревании растворили в избытке концентрированной серной кислоты. Полученный газ пропустили через раствор гидроксида натрия, в результате чего газ и щелочь прореагировали в мольном соотношении 1:2 соответственно. Укажите формулу полученной соли:

- 1)  $\text{NaHS}$     2)  $\text{NaHSO}_3$     3)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$     4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$     5)  $\text{Na}_2\text{S}$