

5. При растворении в воде 11,1 г кислотного оксида **X** получили 150 г 8,6 %-го раствора двухосновной кислоты **Y**, для полной нейтрализации которой потребовалось 50 г 16 %-го раствора гидроксида натрия. Установите формулы веществ **X** и **Y**. Изобразите структурную формулу **Y** и подсчитайте общее число химических связей в молекуле (двойную связь рассматривайте как две связи).

Ответ: **X** – SeO_2 , **Y** – H_2SeO_3 , число связей – 6.

3 балла – по 1 баллу за каждый правильный ответ.

