

Вещество А является сложным эфиром, образованным насыщенной монокарбоновой кислотой и насыщенным одноатомным спиртом. В результате кислотного гидролиза А образовались вещества Б и В. В молекуле Б два атома углерода, в молекуле В на один атом углерода больше. Вещество Б реагирует с этиламином с образованием соли Г. При нагревании В с серной кислотой при температуре более 140 °С образуется газ Д. Установите соответствие между веществом, обозначенным буквой, и молярной массой (г/моль) вещества.

- |          |        |
|----------|--------|
| <b>А</b> | 1) 32  |
| <b>Б</b> | 2) 42  |
| <b>В</b> | 3) 60  |
| <b>Г</b> | 4) 102 |
| <b>Д</b> | 5) 105 |

*Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А2Б4В1Г1Д5. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз.*