**Завдання для самоконтролю**

1. Напишіть у молекулярній та іонній формах реакції взаємодії між речовинами:

а) оцтовою кислотою й кальцій оксидом;

б) оцтовою кислотою й калій гідроксидом.

2. Обчисліть масу метанової кислоти й етанолу для приготування ромової есенції масою 240 г.

3. Обчисліть масу крохмалю, яку можна одержати з карбон(IV) оксиду об’ємом 202 м3 у процесі фотосинтезу

4. Скільки грамів нітробензолу витратися для добування 200 м фенілаланіну (C6H5NH2). Якщо його вихід становит 95%

5. Амонійну сіль оцтової кислоти нагріли, відбулася реакція розкладу з утворенням води та аміду оцтової кислоти. Складіть рівняння реакції.