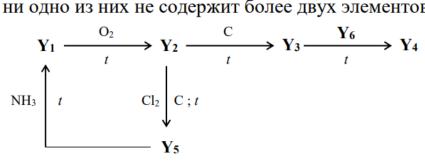
**8.** Дана цепочка превращений. Все вещества  $Y_1 - Y_6$  содержат атомы одного и того же элемента, ни одно из них не содержит более двух элементов.



Массовая доля этого элемента в  $Y_1$  равна 77,4 %, в  $Y_2$  – 60,0 %, в  $Y_3$  – 66,7 %, в  $Y_4$  – 75,0 %. Вещество  $Y_1$  используется для создания декоративных покрытий, соединение  $Y_2$  в косметической промышленности в качестве пигмента. Степени окисления элемента равны в  $Y_2$  и  $Y_5$ , в  $Y_1$  и  $Y_3$  они также равны. Определите вещества  $Y_1$ – $Y_6$ . В ответе укажите молярные массы веществ  $Y_1$ – $Y_6$ . Атомные массы элементов округляйте до целых, кроме хлора, его атомную массу примите равной 35,5 г/моль.

Вещество	Y <sub>1</sub>	Y <sub>2</sub>	Y <sub>3</sub>	Y <sub>4</sub>	Y <sub>5</sub>	Y <sub>6</sub>
Молярная масса (г/моль)						

## Ответ:

Вещество	Y <sub>1</sub>	Y <sub>2</sub>	Y <sub>3</sub>	Y <sub>4</sub>	Y <sub>5</sub>	Y <sub>6</sub>
Молярная масса (г/моль)	62	80	144	64	190	48

6 баллов – по 1 баллу за ответ