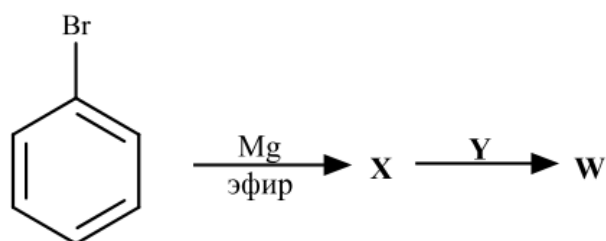


9. Вещество **W** широко применяется в синтезе металлоорганических соединений. Схема синтеза **W** представлена ниже:



Дополнительно известно, что первая реакция – это реакция соединения, вещество **Y** представляет собой хлорид неметалла ($\omega_{\text{Cl}} = 77,45\%$), вещество **W** не содержит атомов металла и галогенов. Определите зашифрованные вещества **X**, **Y**, **W**. В ответ запишите значения их молярных масс (г/моль), округлив их до целых чисел (для хлорсодержащих веществ округлите до десятых).

Молярная масса **X** –

Молярная масса **Y** –

Молярная масса **W** –

Ответ:

Молярная масса **X** – 181

1 балл

Молярная масса **Y** – 137,5

1 балл

Молярная масса **W** – 262

2 балла

4 балла