

11. В навеске некоторого вещества А массой 270 мг содержится $9,03 \cdot 10^{20}$ атомов элемента Х, столько же атомов азота, $3,61 \cdot 10^{21}$ атомов водорода и столько же атомов кислорода. При нагревании А разлагается с образованием газа, простого вещества В. При действии соляной кислоты на А выделяется газообразное простое вещество С. При действии щёлочи на А выделяется газообразное бинарное соединение D.

Определите химический элемент Х. В поле для ответа введите символ этого элемента.

Х

Определите общее число атомов в одной формульной единице вещества А.

Число атомов =

Определите вещества В, С и D. В поля для ответов введите формулы этих веществ.

В	С	D

Ответ

Х
Тс

1 балл

Число атомов = 10.

1 балл

В	С	D
N2	Cl2	NH3

По 1 баллу за каждую верную формулу. Итого 5 баллов