

10. При сжигании в токе кислорода 10,10 г оранжево-жёлтых кристаллов некоторого вещества, используемого в производстве светодиодных ламп, получили 7,10 г фосфорного ангидрида и 9,40 г оксида металла, содержащего 25,6 % кислорода по массе.

1) Найдите массовую долю (%) металла в исходном веществе.

2) Определите формулу неизвестного вещества, если известно, что валентность металла больше I, и запишите её в ответ.

В расчётах используйте целочисленные атомные массы.

$\omega(\%) =$

Формула –

Ответ.

$\omega(\%) = 69,3$ (диапазон от 69,2 до 69,4)

Формула –

GaP или PGa

Массовая доля – 2 балла

Формула – 3 балла

5 баллов

