Найдём ко­ли­че­ство ве­ще­ства про­дук­тов сго­ра­ния:

общая фор­му­ла ве­ще­ства — http://reshuege.ru/formula/71/714d6aed25f8c3cd1b9dda8d965b32a0.png

http://reshuege.ru/formula/c7/c7ccb7b8671752126aa7fc20fd1fc22e.png http://reshuege.ru/formula/7c/7c4f70183d6f453ab3b65a493a472c5c.png

http://reshuege.ru/formula/7c/7c13fa53079d8587b46ad03aaa58b3ff.png http://reshuege.ru/formula/3d/3dadae7fbf02bc5f70e0ff42943b4d25.png

http://reshuege.ru/formula/71/71471c586192893df268b065f58c7885.png n(O) = 3,2 / 16 = 0,2 моль

Опре­де­лим мо­ле­ку­ляр­ная фор­му­ла ве­ще­ства:

http://reshuege.ru/formula/ec/ecaf7e25e239cfe9cc8d1ebcd3fbfb97.png

http://reshuege.ru/formula/3d/3d038841f5f43407aee34374b4e0fd34.png

вы­чис­лен­ная фор­му­ла — http://reshuege.ru/formula/86/8693b99258b46e4d5570268993956875.png

http://reshuege.ru/formula/f2/f2975a562e34a5bcdb2b6e64953ea125.png

мо­ле­ку­ляр­ная фор­му­ла ис­ход­но­го ве­ще­ства http://reshuege.ru/formula/e6/e6eedeff2b6f260ec798b9d7b1d5bd5e.png

Со­ста­вим струк­тур­ную фор­му­лу ве­ще­ства:

http://chem.reshuege.ru/get_file?id=15781

За­пи­шем урав­не­ние ре­ак­ции ве­ще­ства с ок­си­дом меди(II):

http://chem.reshuege.ru/get_file?id=15783