$C_5H_{10}O_5$ 0,6000 mole

1 mol $C_5H_{10}O_5$

5 mol C

10 mol H $\quad 1\,mol_{C_5H_{10}O_5} : 5\,mol_C = 0{,}6000\,mol : X$

5 mol O $\quad X = 3\,mol$

$N_{atomi\,C} = 3\,mol \cdot 6022 \cdot 10^{23} \frac{atomi}{mol} = 18{,}06 \cdot 10^{23}\,atomi\,C$

$4,62 \cdot 10^{23}$ atomi O

1 mol CHF_3O_3S

$6022 \cdot 10^{23}$ atomi : 1 = $4,62 \cdot 10^{23}$: X

$X = \frac{4,62 \cdot 10^{23} \text{ atomi} \cdot O}{6,022 \cdot 10^{23} \text{ atomi} \cdot mol^{-1}} = 0,76 \text{ mol O}$

Rapporto molare

Composto : O

1 : 3 = X : 0,76 mole

X = 0,76 mol / 3 = 0,25 mol