



$$50\text{g CHCl}_3 \cdot \frac{1 \text{ mole CHCl}_3}{\approx 120\text{g CHCl}_3} \cdot \frac{1 \text{ mole CH}_4}{1 \text{ mole CHCl}_3} \cdot \frac{4+12\text{g CH}_4}{1 \text{ mole CH}_4}$$

↓

$$\frac{50 \cdot 16}{120} = \frac{800}{120} = 6.\overline{6667} \text{ ?}$$