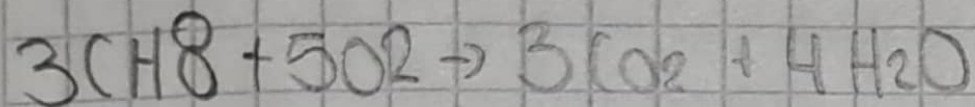


12.



$$(10\text{g de C}_3\text{H}_8 / 44\text{g/mol de C}_3\text{H}_8) \times (1\text{mol/1mol C}_3\text{H}_8) = 0,2272$$

$$(10\text{g de O}_2 / 32\text{g/mol de O}_2) \times (1\text{mol/5mol O}_2) = 0,0625$$

$$\text{H}_2\text{O} = 10\text{g de O}_2 \times (1\text{mol de O}_2 / 32\text{g de O}_2) \times (4\text{mol de H}_2\text{O} / 5\text{mol de O}_2) \times (18\text{g de H}_2\text{O} / 1\text{mol de H}_2\text{O}) = 4,5\text{g de H}_2\text{O}$$

$$(10\text{g de C}_3\text{H}_8 / 44\text{g/mol de C}_3\text{H}_8) \times (1\text{mol/1mol C}_3\text{H}_8) = 0,2272$$

$$(10\text{g de O}_2 / 32\text{g/mol de O}_2) \times (1\text{mol/5mol O}_2) = 0,0625$$