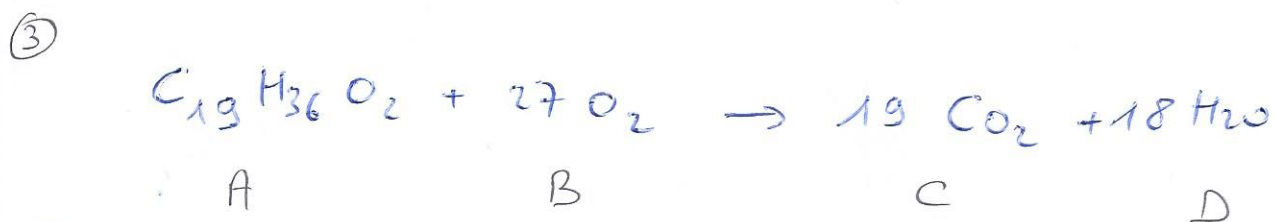




②
$$m_r = (12 \times 19) + (1 \times 36) + (2 \times 16)$$

$$= 228 + 36 + 32$$

$$= \underline{\underline{296 \text{ g/mol}}}$$



④

| | | | | |
|------------|-------------|-----------|---------|-------|
| Initial | n_A | n_B | 0 | 0 |
| Finalement | $n_A - x$ | $n_B - x$ | $19x$ | $18x$ |
| Final | $x_f = n_A$ | | $19x_f$ | |

Donc $[C_{CO_2}] = 19 \times [C_{C_{19}H_{36}O_2}]$

Donc 1 mol de $C_{19}H_{36}O_2 \rightarrow 19$ mol de CO_2

Soit une masse de $19 \times (12 + 2 \times 16) = 19 \times 44 = \underline{\underline{836 \text{ g de } CO_2}}$

⑤ $14 \text{ T J} \rightarrow 1$ mole de CO_2

$1 \text{ T J} \rightarrow \frac{1}{14}$ mole de $CO_2 \rightarrow \frac{836}{14} = \underline{\underline{59,7 \text{ g de } CO_2}}$

⑥ le véhicule consomme $6 \times 12 = 72$ l de carburant

ce qui représente $874 \text{ g} \times 72 = 62928 \text{ g} \Rightarrow 62928 \times 19 = 1195632 \text{ g}$

$\Rightarrow \underline{\underline{1,20 \text{ T de } CO_2}}$