

Die Alkoholkonzentration berechnen:

$$100 \text{ ml} : 96\% \text{ Ethanol} = 1,0416666 \quad \square$$

$$1,0416666 \cdot 70\% \text{ Ethanol} = \underline{\underline{\approx 73 \text{ ml}}}$$

d.h.:

73 ml von 96% Ethanol
+ 27 ml Wasser

= 100 ml 70%ige Ethanollösung.



$$\text{60\% Ethanol} \rightarrow \underline{\underline{48\% \text{ Ethanol}}} =$$

$$100 \text{ ml} : 60\% \text{ Ethanol} = 1,6$$
$$1,6 \cdot 48\% \text{ Ethanol} = \underline{\underline{80 \text{ ml}}}$$

d.h.:

