

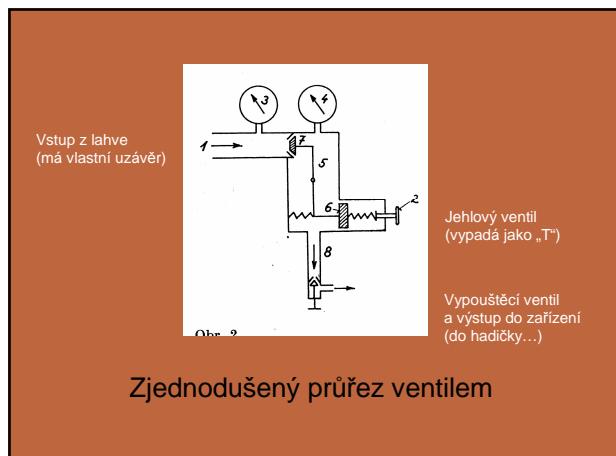
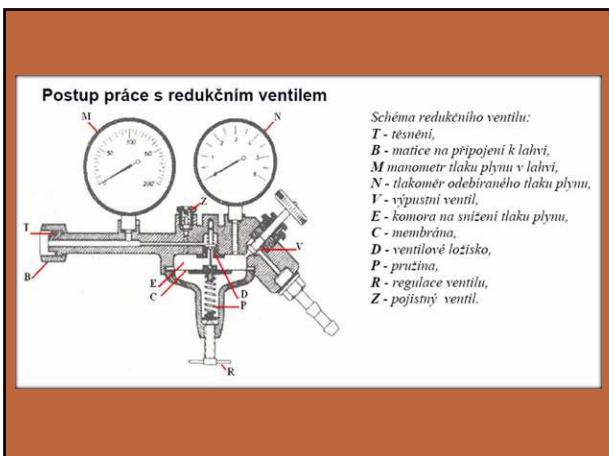
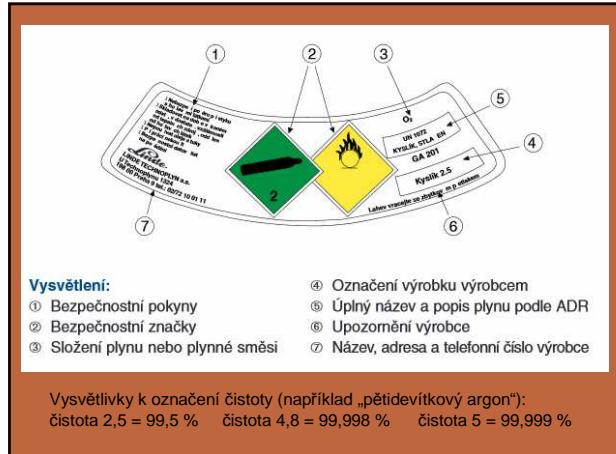
Postup otevření tlakové lahve s plynem

(v deseti barevných obrazech
s krátkým výkladem
a ukázkou jednoho neštěstí na konec)

© Jiří Gabriel 2014

Základní rozdělení plynů v tlakových láhvích:

- plyny rozpuštěné pod tlakem – jedná se o plyny rozpuštěné v kapalině, např. čpavková voda, acetylén
- plyny stlačené (např. kyslík, vodík, dusík, argon)
- plyny zkapalněné (např. oxid uhličitý, propan-butan, chlor, čpavek)





1. Hlavní ventil (na bombě) je zavřený, jehlový ventil je vytočený dolů, vypouštěcí je zavřený.



2. Hlavní ventil (na bombě) je otevřený, jehlový vytočen dolů, vypouštěcí je zavřený.



3. Jehlovým ventilem se nastaví požadovaný tlak na výstupu a uvolní se vypouštěcí ventil.



Důsledek nesprávného připojení tlakové lahve (propan-butan) k zařízení (trouba).