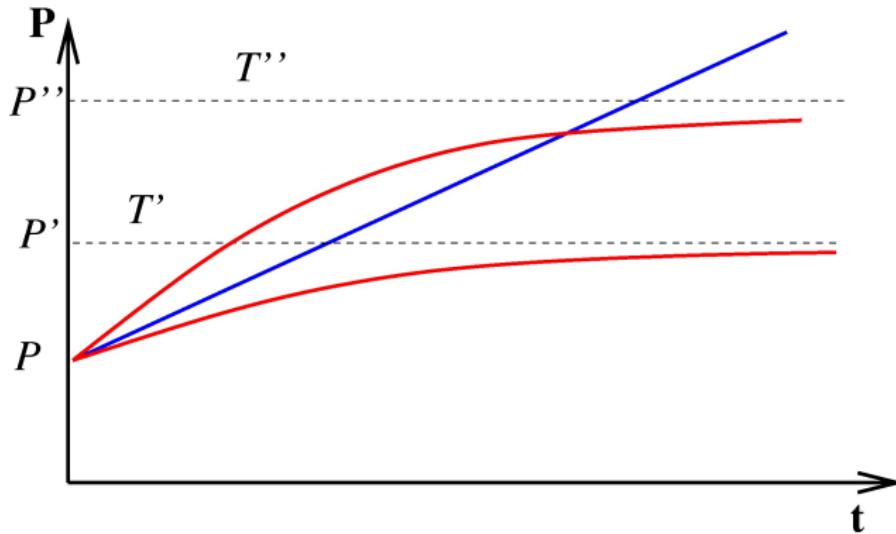


# Zjišťování netěsností vakuového systému

- skutečná netěsnost
- virtuální netěsnost (desorpce)



## Typická místa netěsností:

- v místech svarů
- v místech kovových vývodů přes sklo
- v elektrických a optických průchodkách
- ve ventilech, ve spojích (KF, ISO - K, CF,...)
- u kovových částí - pórovitost materiálu

Netěsnost se lépe hledá u skleněných aparatur. Problém hledání netěsností ulehčuje prověrka jednotlivých dílů před montáží.

# Hledače netěsností

Zpravidla využívají měření parciálních tlaků zkušebních plynů

Zkušební plyn:

- plyn málo obsažený v atmosféře
- co nejmenší molekulová hmotnost (snadno proniká netěsností)

Nejčastěji se používá  $He$ ,  $H_2$ .

Hledače:

- vodíkový
- halogenový
- heliový

Na přesnost určení netěsnosti má vliv:

- množství zkušebního plynu přivedeného do systému
- poměr čerpací rychlosti systému a jeho objemu
- citlivost hledače netěsností
- vzájemná poloha netěsnosti a hledače

# Závislost na poměru čerpací rychlosti systému a jeho objemu

Proud plynu netěsností do aparatury za čas  $dt$  je dán  $I_N dt$ , množství odčerpaného plynu  $pSdt$ . Pak změna tlaku zkušebního plynu je dána rovnicí

$$Vdp = (I_N - Sp)dt$$

$$\frac{Vdp}{I_N - Sp} = dt$$

$$-\frac{V}{S} \ln(I_N - Sp) = t + konst$$

$$konst = -\frac{V}{S} \ln(I_N)$$

$$\ln\left(\frac{I_N - Sp}{I_N}\right) = - \frac{S}{V}t$$

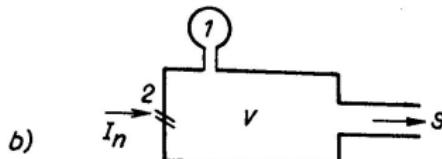
$$\frac{I_N - Sp}{I_N} = e^{-\frac{S}{V}t}$$

$$p = \frac{I_N}{S} [1 - e^{-\frac{S}{V}t}]$$

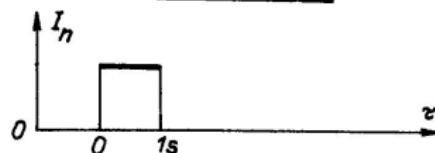
Jestliže v čase  $t_1$  přerušíme proud zkušebního plynu začne tlak klesat

$$p = \frac{I_N}{S} [1 - e^{-\frac{S}{V}t_1}] e^{-\frac{S}{V}(t-t_1)}$$

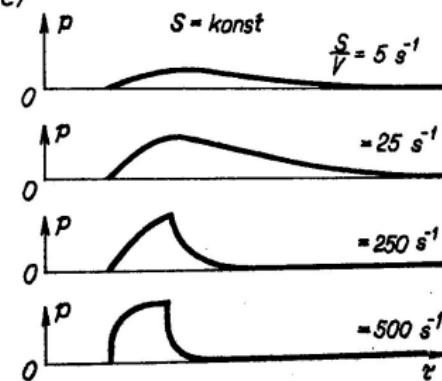
a)



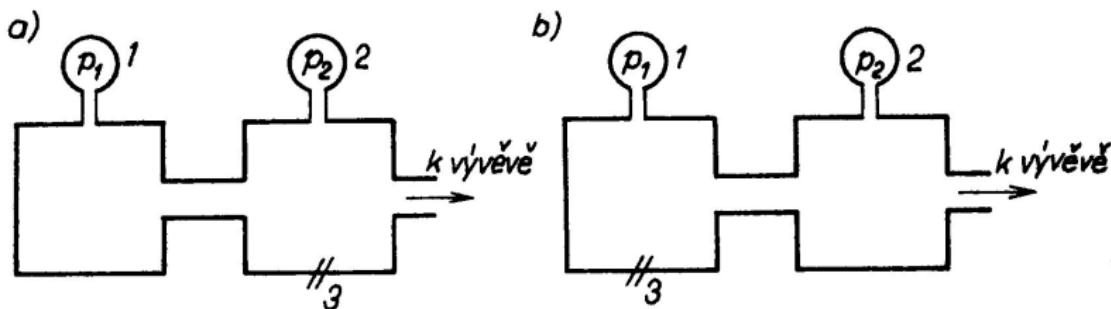
b)



c)



## Poloha hledače a netěsnosti

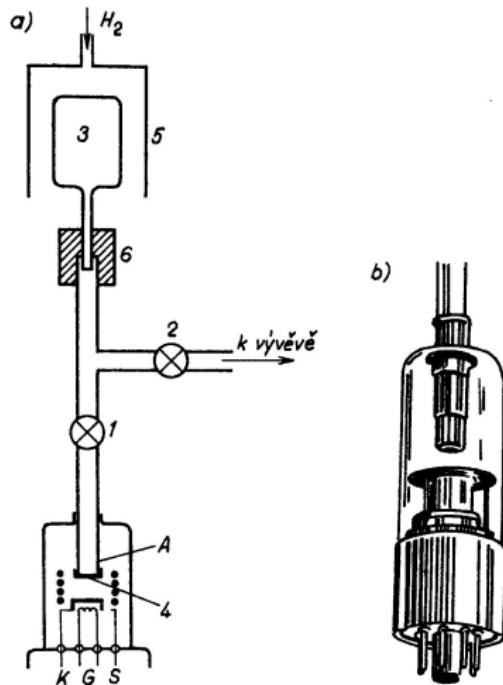


2

# Vodíkový hledač netěsností

- ionizační manometr s paladiovou přepážkou (1100 K)
- zkušební plyn -  $H_2$
- pracovní tlak -  $10^{-6} - 0.1 \text{ Pa}$
- minimální netěsnost -  $10^{-8} \text{ Pam}^3 \text{s}^{-1}$

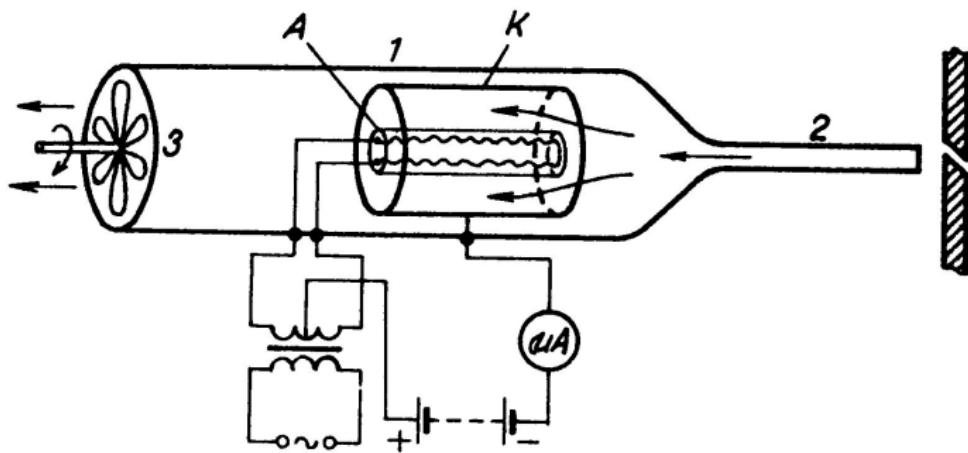
# Vodíkový hledač netěsností



# Halogenový hledač netěsností

- platinový válec(1200 K) - emituje kladné ionty
- zvýšení emise v přítomnosti Cl
- zkušební plyn - freon
- pracovní tlak -  $10^{-4} - 10^5$  Pa
- minimální netěsnost -  $10^{-8} \text{ Pam}^3 s^{-1}$
- může pracovat i metodou přetlaku

# Halogénový hledač netěsností

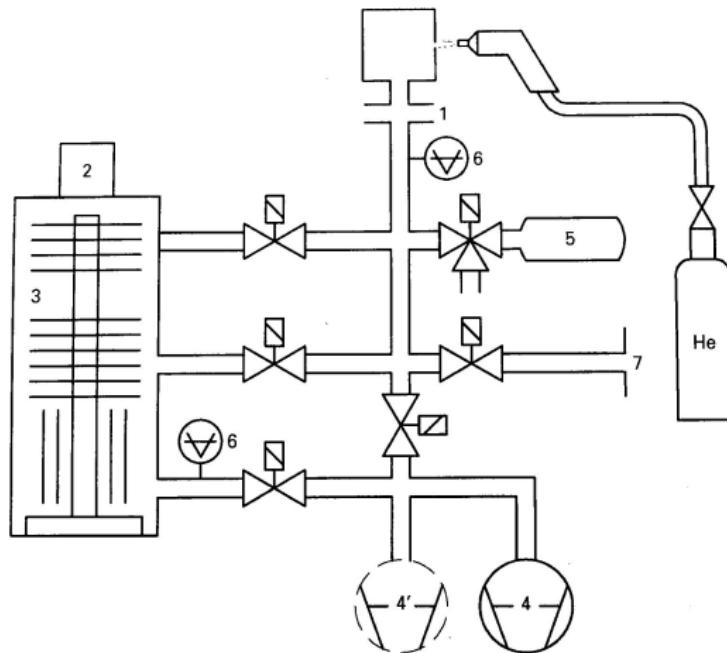


4

# Heliový hledač netěsností

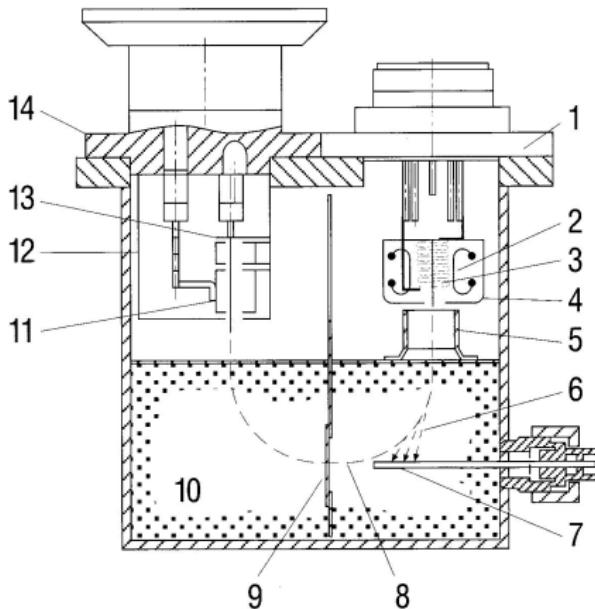
- hmotnostní spektrometr
- zkušební plyn - He
- pracovní tlak -  $< 10^{-2}$  Pa
- minimální netěsnost -  $10^{-13} \text{ Pam}^3 \text{s}^{-1}$
- může pracovat i metodou přetlaku

# Heliový hledač netěsností



# Heliový hledač netěsností





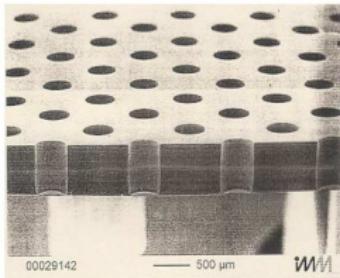
- |  |                              |  |
|--|------------------------------|--|
| 1 Ion source flange                                  | 5 Extractor                  | 10 Magnetic field                        |
| 2 Cathode<br>(2 cathodes, Ir + $Y_2O_3$ )            | 6 Ion traces for $M > 4$     | 11 Suppressor                            |
| 3 Anode  | 7 Total pressure electrode   | 12 Shielding of the ion trap             |
| 4 Shielding of the ion source with discharge orifice | 8 Ion traces for $M = 4$     | 13 Ion trap                              |
|  | 9 Intermediate orifice plate | 14 Flange for ion trap with preamplifier |

# Heliový hledač netěsností s přepážkou

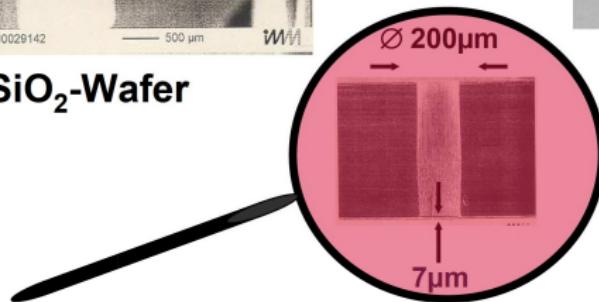
- přepážka z  $\text{SiO}_2$  7  $\mu\text{m}$  propouští jen He + Penningův manometr
- jednoduchá konstrukce
- detekční limit  $5 \times 10^{-8} \text{ Pam}^3/\text{s}$
- vysoký vstupní tlak až 200 hPa

# Quartz Window Technology

## Silicium-Wafer with Quartz Window

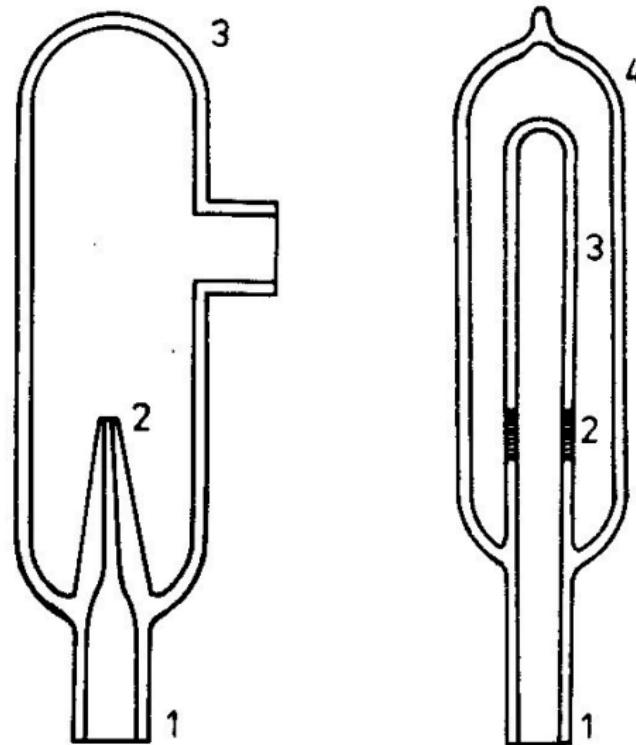


**SiO<sub>2</sub>-Wafer**



# Kalibrovaná netěsnost

- vakuový prvek s definovanou vodivostí
- úzká skleněná kapilára
- difúzní netěsnost - křemenná přepážka - difúze He
- při proudu plynu  $10^{-8} \text{ Pam}^3 \text{s}^{-1}$  a tlaku testovacího plynu v zásobníku 0,2 MPa, nastane pokles proudu plynu o 10% za 10 let

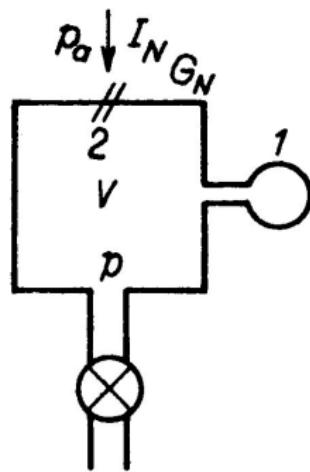


# Jiné metody hledání netěsností

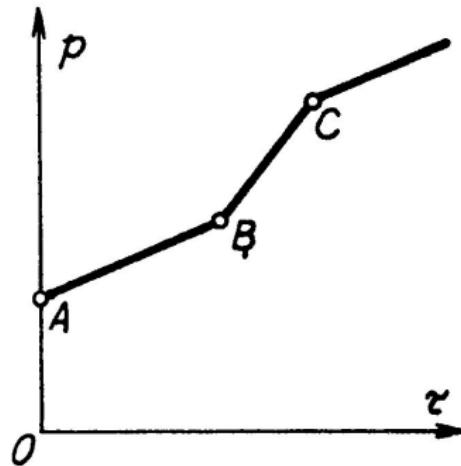
- manometr
- diferenciální manometr
- bublinky ve vodě
- mýdlové bubliny
- u skleněných aparatur - Ruhmkorffův induktor, nebo Teslův transformátor

# Hledání netěsností pomocí manometru

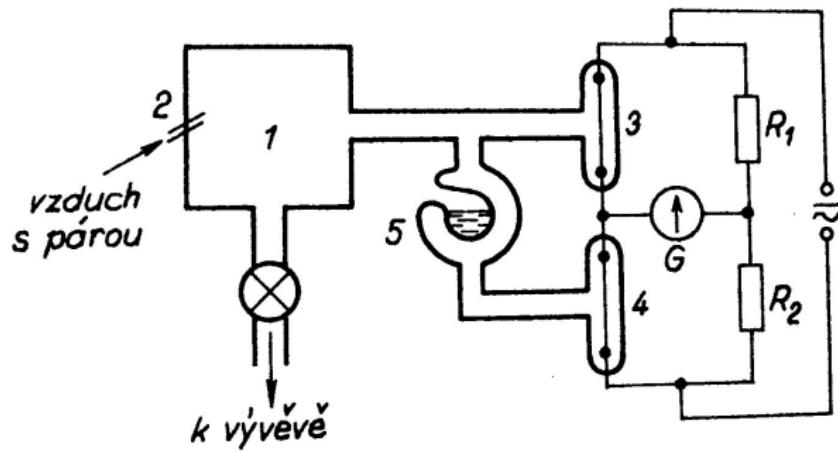
a)



b)



# Hledání netěsností pomocí diferenciálního manometru



10

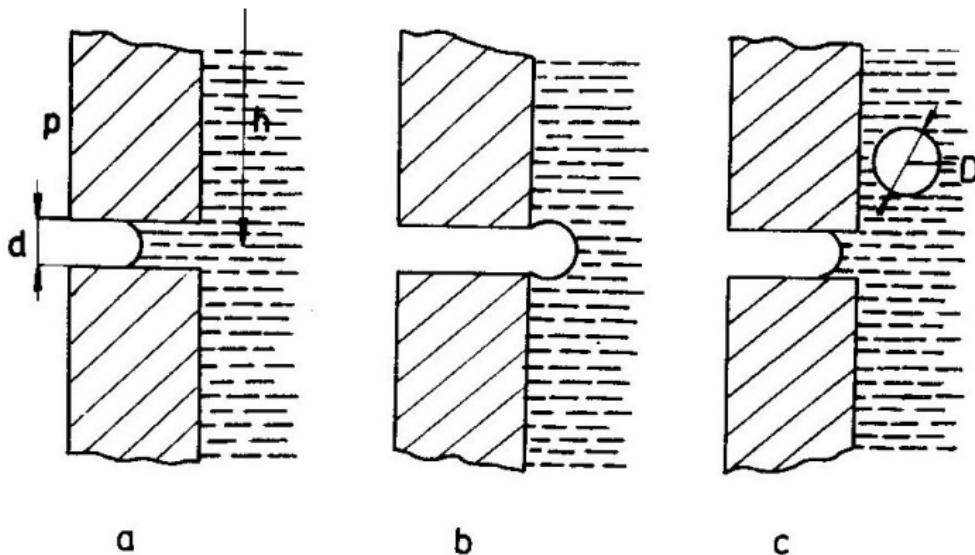
# Manometr, diferenciální manometr

- ionizační, nebo odporový manometr
- zkušební plyn -  $CO_2$ ,  $H_2$ , aceton, líh
- pracovní tlak - podle použitého manometru
- minimální netěsnost pro diferenciální zapojení ionizačních manometrů  
 $10^{-10} \text{ Pam}^3 \text{s}^{-1}$

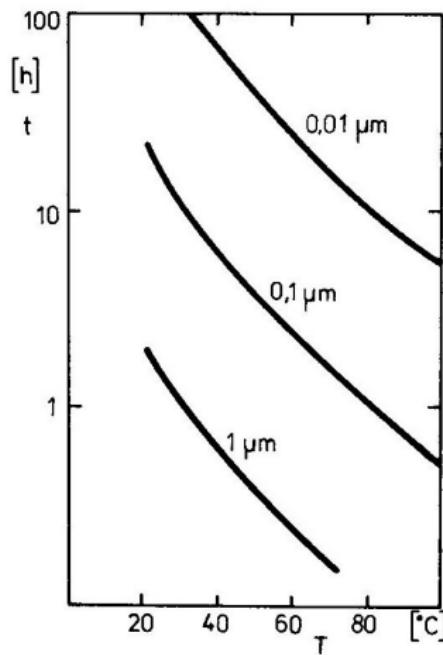
# Ruhmkorffův induktor a Teslův transformátor

- princip - výboj v plynech
- pracovní tlak 1-100 Pa
- vhodná metoda pro skleněné aparatury
- Ruhmkorffův induktor - nízká frekvence( $\sim 10^1 Hz$ ), vn transformátor(železné jádro)
- Teslův transformátor - vysoká frekvence( $\sim 10^5 Hz$ ), vn transformátor se vzduchovým jádrem

Metoda bublinek, min.netěsnost  $D = 0.5$  mm,  $t = 30$  s



## Odpáření vody z netěsnosti s délkou 1 cm



12

*Tabulka* : Citlivost metod hledání netěsností

Metoda	tlak [ $Pa$ ]	min. netěsnost [ $Pam^3s^{-1}$ ]
Teslův transformátor	$1 - 100$	$10^{-3} - 10^{-4}$
bublinky ve vodě	$2 \cdot 10^5$	$10^{-7}$
	$4 \cdot 10^5$	$10^{-8}$
	$9 \cdot 10^5$	$10^{-9}$
halogenový hledač	$2 \cdot 10^5$	$3 \cdot 10^{-8}$
	$4 \cdot 10^5$	$7 \cdot 10^{-9}$
	$6 \cdot 10^5$	$3 \cdot 10^{-9}$
He hledač	$2 \cdot 10^5$	$5 \cdot 10^{-9}$

*Tabulka :* Citlivost metod hledání netěsností - podtlak

Metoda	tlak [Pa]	min. netěs. [Pam <sup>3</sup> s <sup>-1</sup> ]
Odporový manometr	0.1 – 100	10 <sup>-6</sup>
ionizační manometr	10 <sup>-6</sup> – 0.1	10 <sup>-7</sup>
ionizační manometr dif.zap.	10 <sup>-6</sup> – 0.1	10 <sup>-10</sup>
ionizační manometr s paladiovou membránou	10 <sup>-6</sup> – 0.1	10 <sup>-8</sup>
halogenový hledač	10 <sup>-4</sup> – 10 <sup>5</sup>	10 <sup>-8</sup>
He hledač	< 10 <sup>-2</sup>	10 <sup>-13</sup>

*Tabulka* : Kriteria těsností

Název kriteria	[ $Pam^3 s^{-1}$ ]
vodotěsnost	$10^{-3}$
parotěsnost	$10^{-4}$
těsnost pro bakterie	$10^{-5}$
těsnost pro ropné produkty	$10^{-6}$
těsnost pro viry	$10^{-7}$
plynnotěsnost	$10^{-8}$

$$1 \text{ } Pam^3 s^{-1} = 10 \text{ } mbarls^{-1} \sim 43 \text{ } gh^{-1} \text{ pro vzduch, } 20 \text{ } ^\circ C$$

*Tabulka* : Kriteria těsností

Název kriteria podle objektu	[ $Pam^3 s^{-1}$ ]
těsnost nádrží a potrubí	$10^{-1} \sim 10^{-3}$
těsnost výměníků tepla	$10^{-4}$
těsnost objektů pro zkapal. plyny	$10^{-6}$
těsnost elektronických součástek	$10^{-10}$
těsnost pouzder baterie kardiostimulátoru	min. $10^{-10}$

$10^{-10} Pam^3 s^{-1} \sim 3.8 \times 10^{-5} g$  za rok pro vzduch, 20 °C

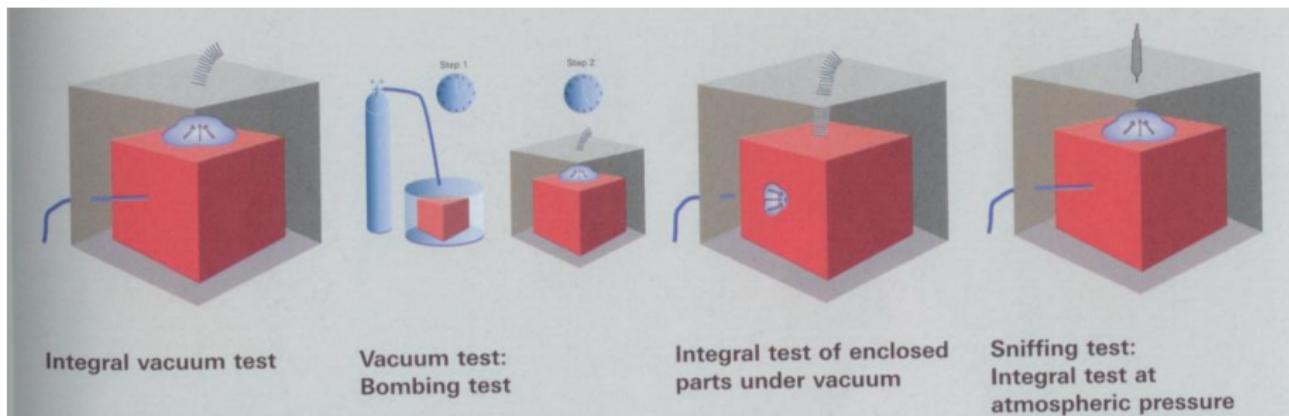
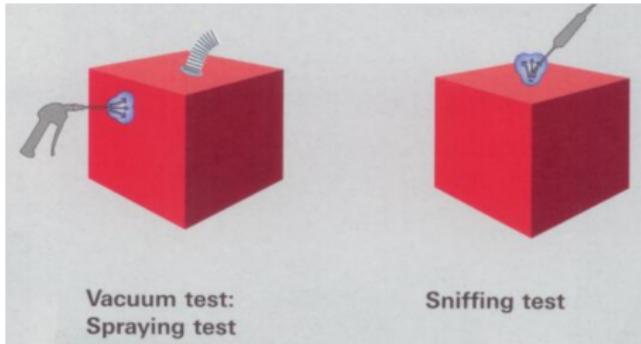
# Přehled metod

## Určení místa netěsnosti

- vakuový test
- čichací test

## Integrální průmyslové testy

- integrální vakuový test
- vakuový bombový test
- integrální test uzavřeného systému
- čichací test při atmosférickém tlaku



# Další metody

- ultrazvuk
- infračervené záření
- UV barviva