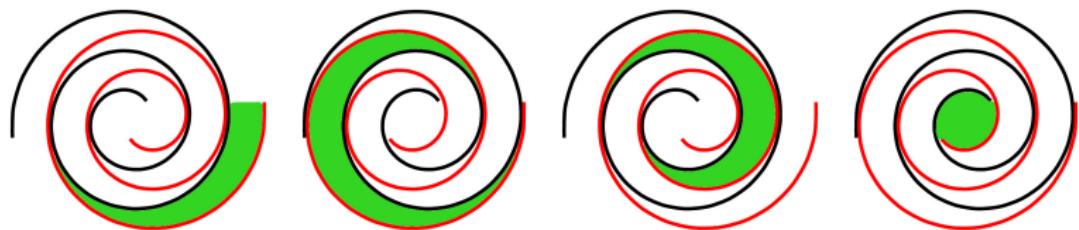
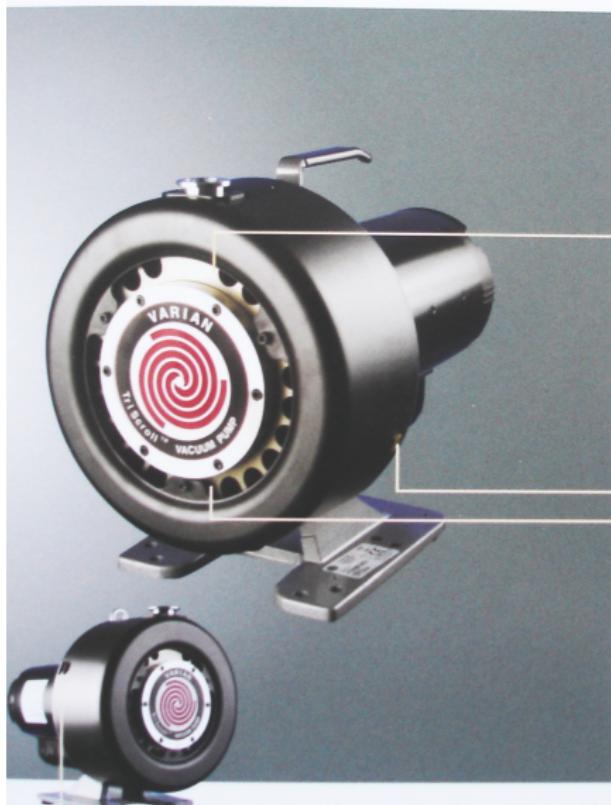
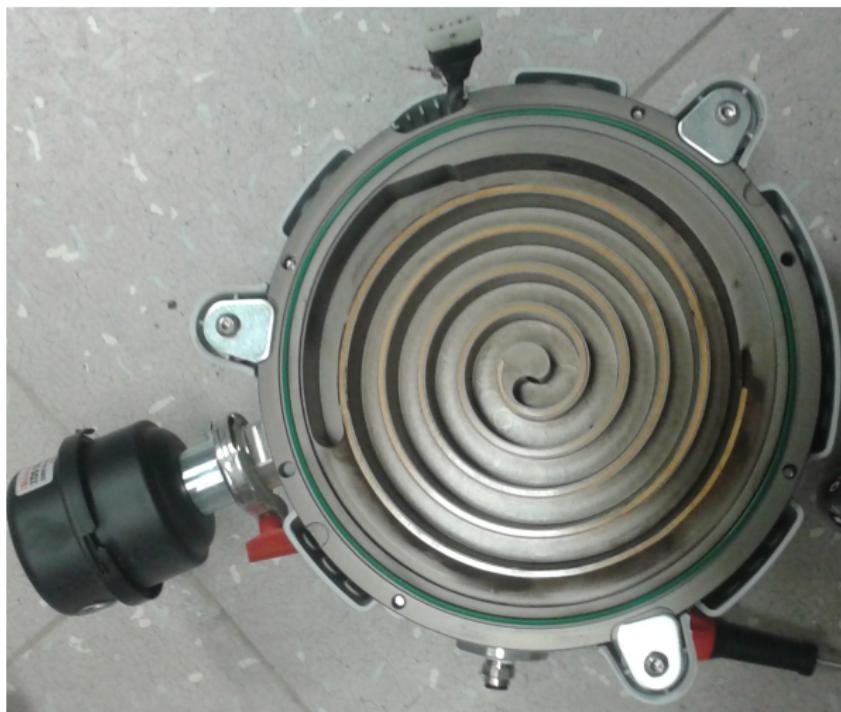


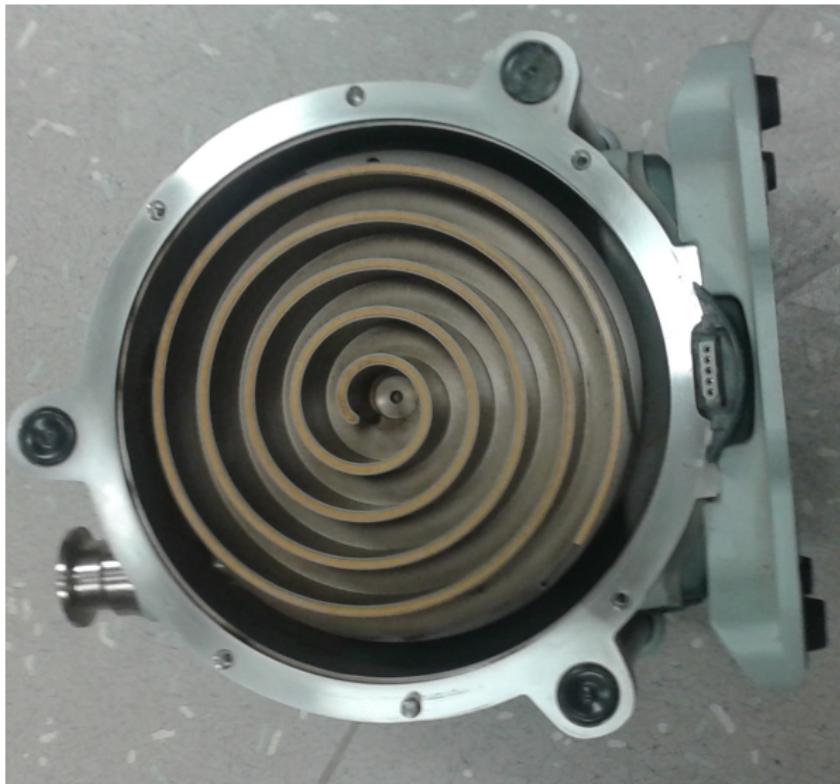
Scroll vývěva





materiály firmy Varian



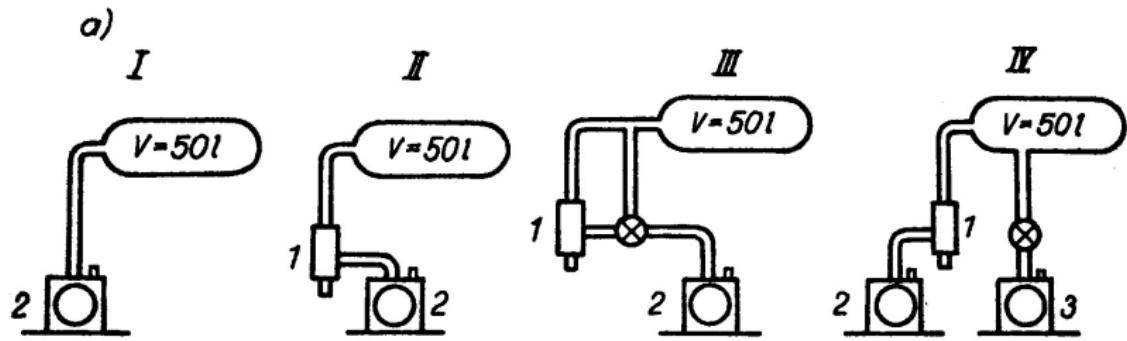




Scroll vývěva

- pracuje od atmosférického tlaku
- mezní tlak $\sim 10^0$ Pa
- suchá vývěva, bez oleje
- varianta zcela bez oleje oddělená vlnovcem
- předčerpávací vývěva pro turbomolekulární vývěvy

Řazení vývěv do série

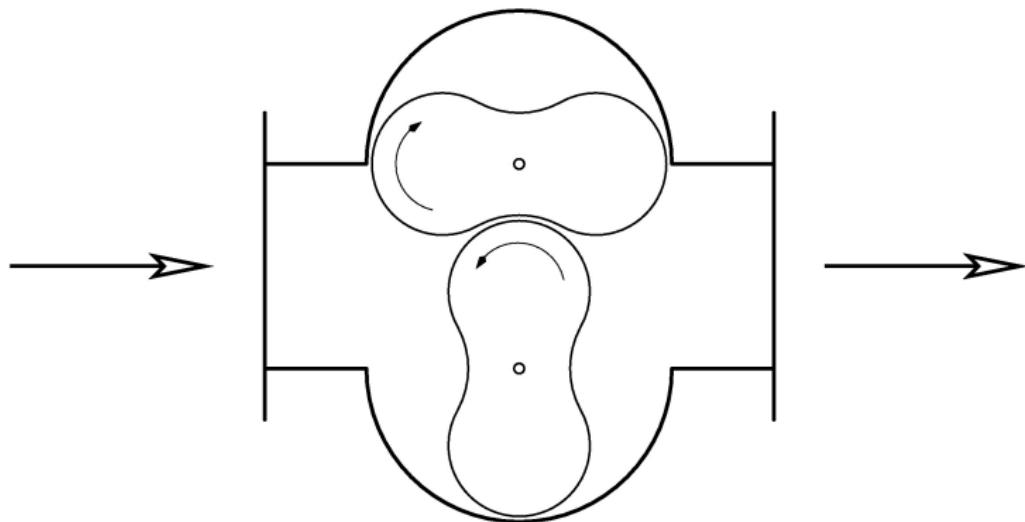


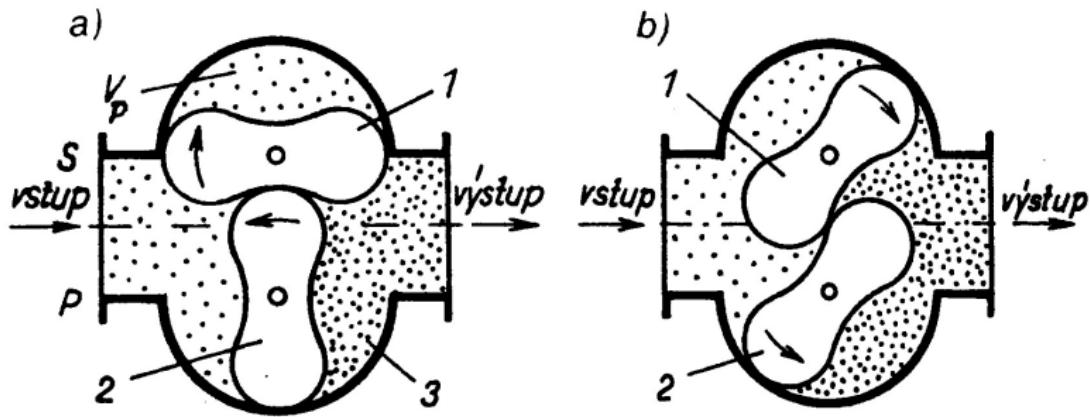
J. Groszkowski: Technika vysokého vakua, SNTL, Praha 1981

Vývěvy s neproměnným pracovním prostorem

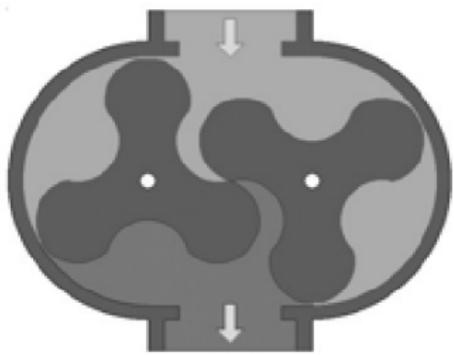
U těchto typů vývěv získávají molekuly plynu dodatečnou složku rychlosti ke svému chaotickému pohybu ve směru čerpání. Předávaný impulz není důsledek stlačení předem odděleného plynu, většina těchto vývěv vyžaduje předčerpání na nižší tlak.

Rootsova vývěva

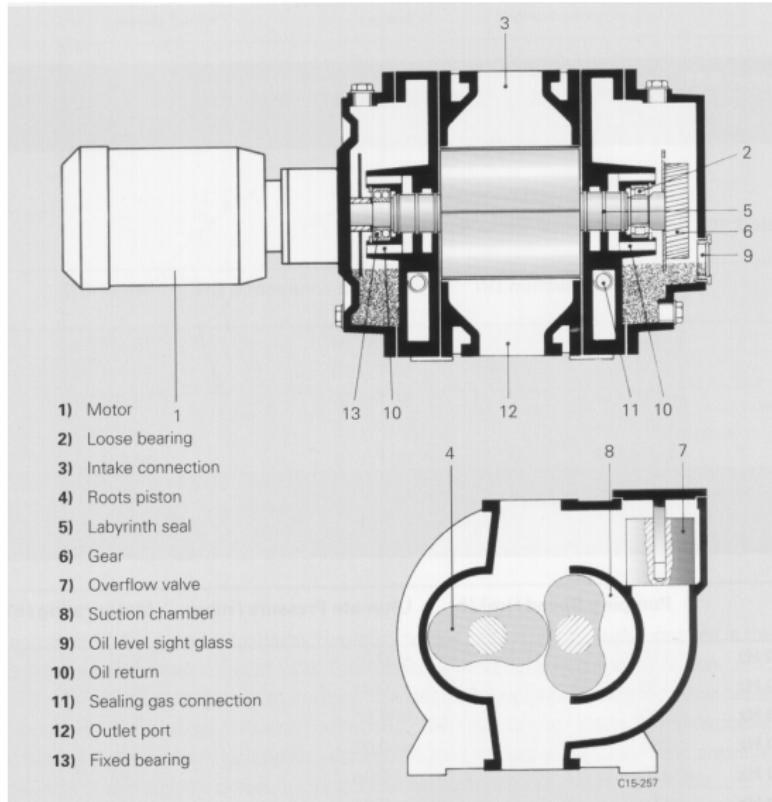




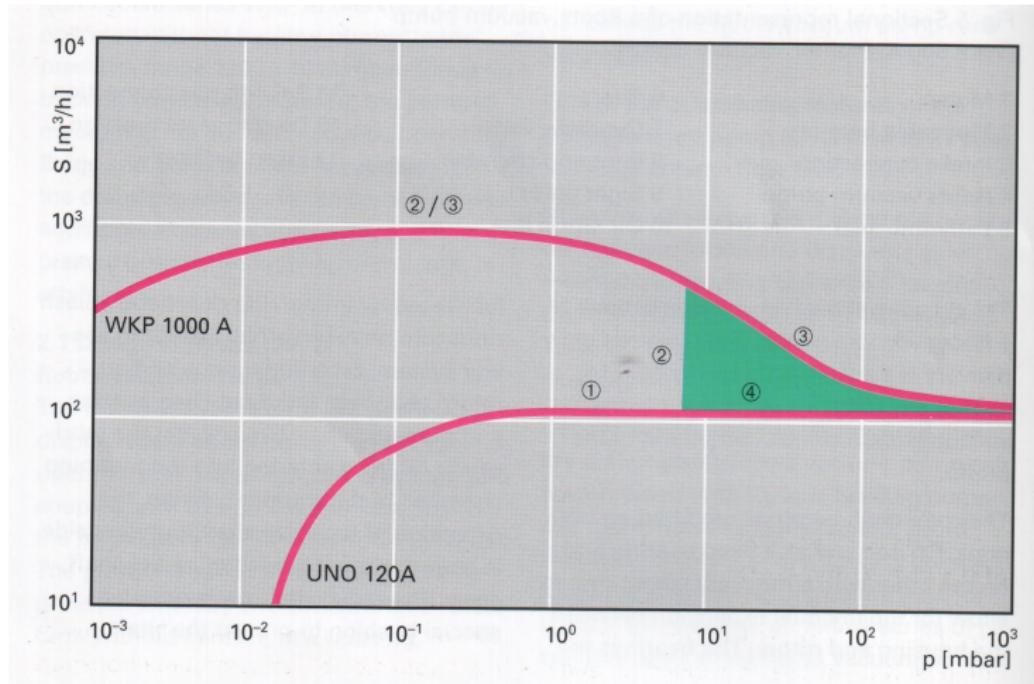
J. Groszkowski: Technika vysokého vakua, SNTL, Praha 1981



materiály firmy Pfeiffer

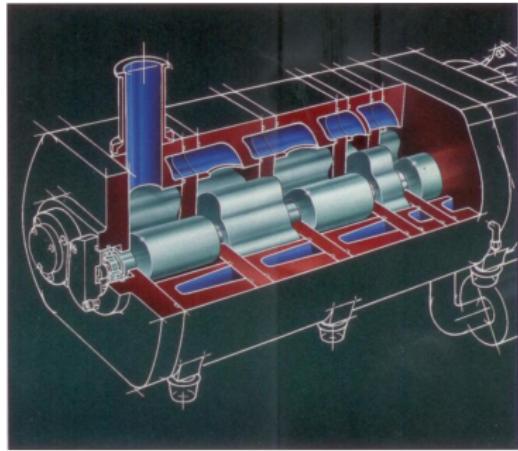
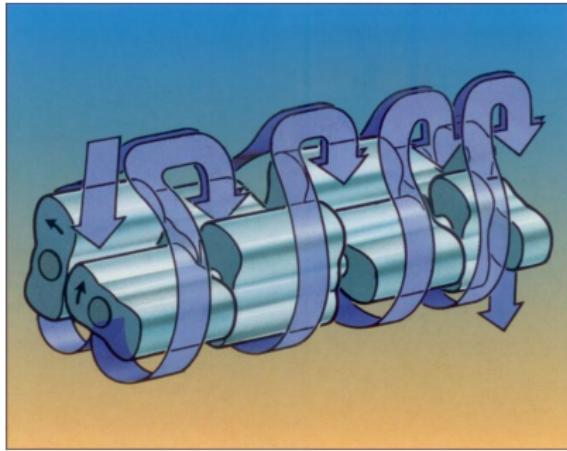


materiály firmy Pfeiffer



materiály firmy Pfeiffer

Vícestupňové Roots vývěvy

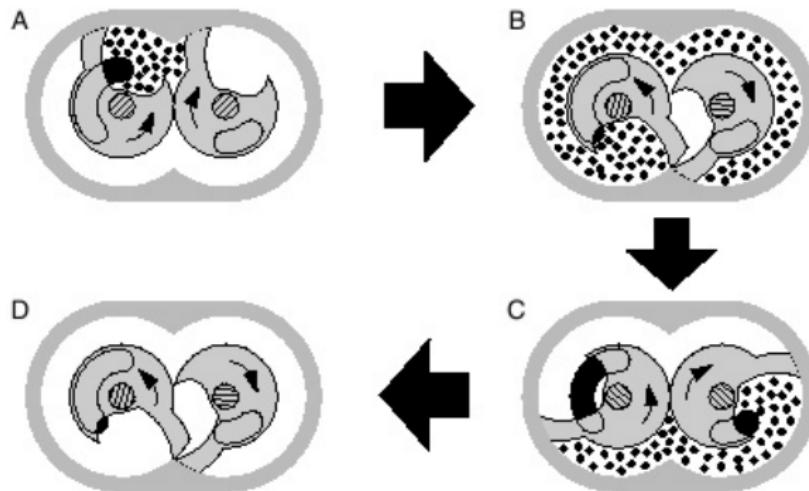


materiály firmy Alcatel

Rootsova vývěva

- potřebuje předčerpat na tlak asi 10^2 Pa
- mezní tlak $\sim 10^{-3}$ Pa
- počet otáček $\sim 1000 \text{ min}^{-1}$
- suchá vývěva, bez oleje
- velká čerpací rychlosť
- mezera mezi rotory $\sim 10^{-1}$ mm
- vícestupňové provedení pracuje i od atmosférického tlaku
 - mezní tlak 10^0 Pa

Claw (drapáková) vývěva



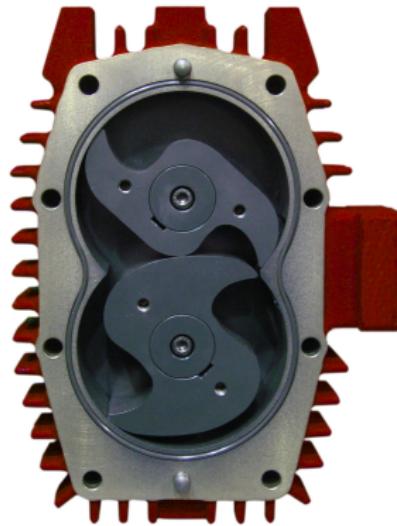
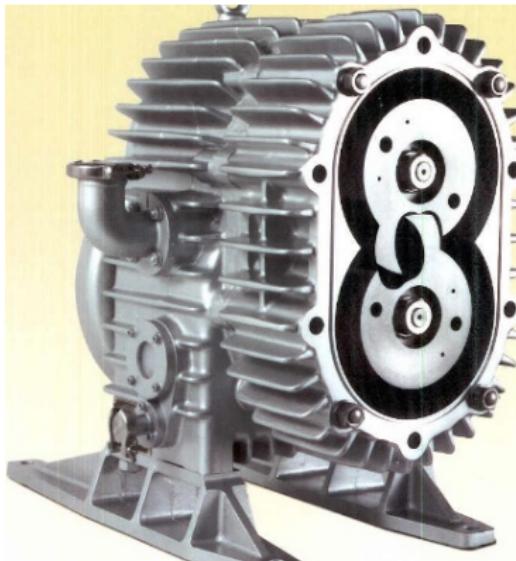
A Inlet exposed

B Inlet isolated

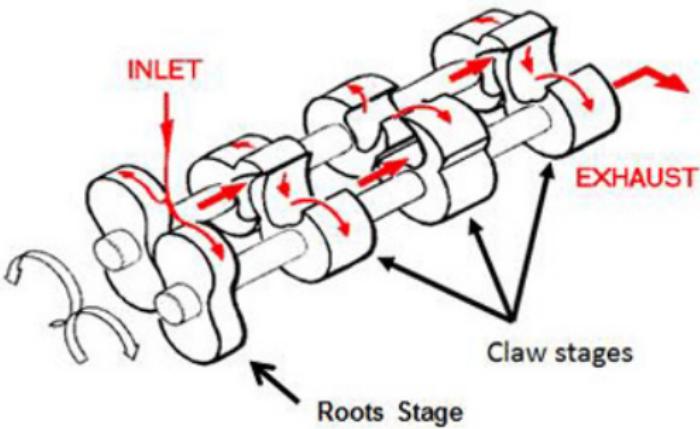
C Outlet exposed

D Outlet isolated

materiály firmy Edwards



materiály firmy Northey a Dynapums

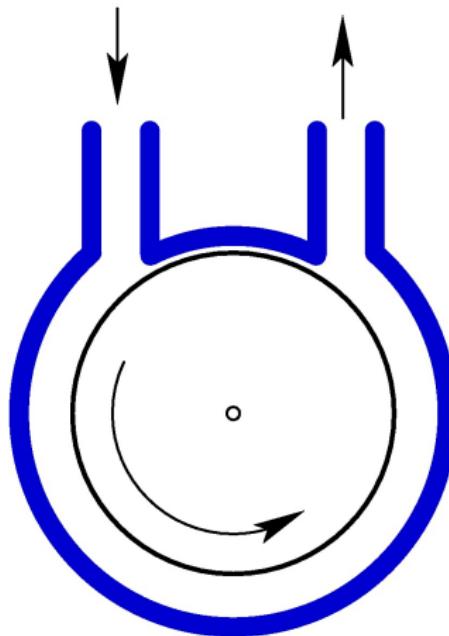


materiály firmy Vac Aero

Claw (drapáková) vývěva

- pracuje od atmosférického tlaku
- mezní tlak $\sim 10^{-1}$ Pa
- suchá vývěva, bez oleje
- vícestupňové provedení
- velká čerpací rychlosť
- maximální čerpací rychlosť při nižším tlaku

Molekulární vývěva



při vyšších tlacích proudění vlivem viskozity plynu
při nižších tlacích je konstantní kompresní poměr

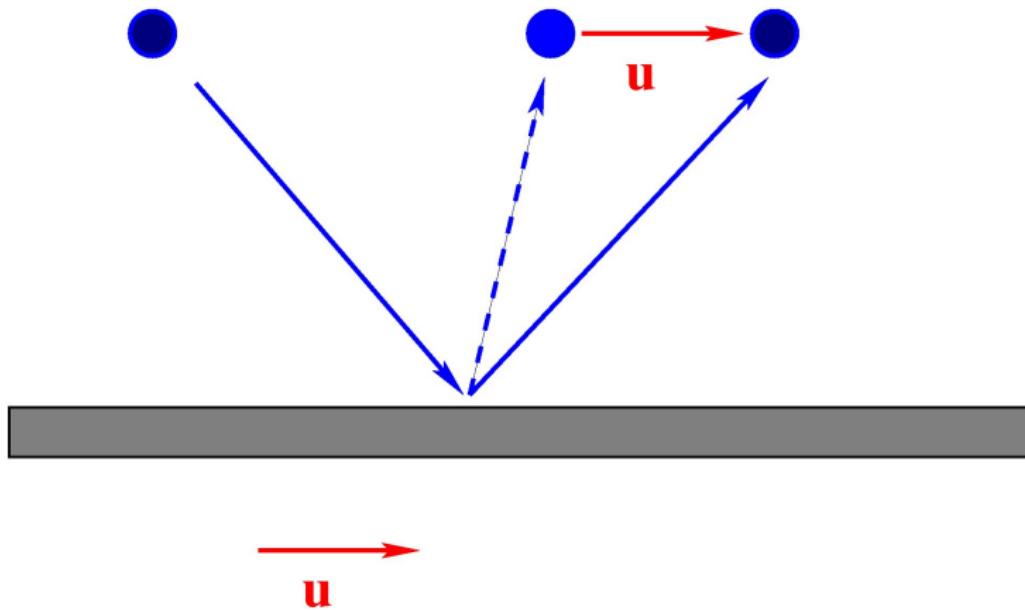
$$K = \frac{P_v}{P_N} = e^{bu}$$

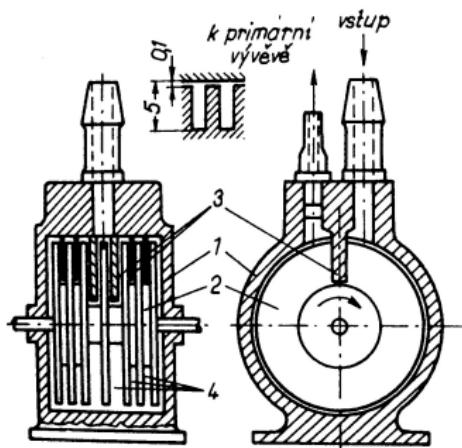
b je konstanta závislá na plynu, u je obvodová rychlosť

Teoretická čerpací rychlosť

$$S_T = \frac{1}{2} u l h,$$

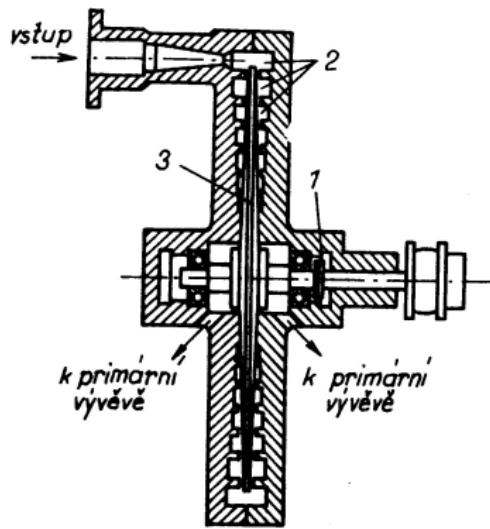
l -délka prac. komory, h -šířka prac. komory





Obr. 4.30. Gaedeho molekulární vývěva
 1 – stator; 2 – rotor; 3 – přepážka;
 4 – pracovní mezery

J. Groszkowski: Technika vysokého vakua, SNTL, Praha 1981



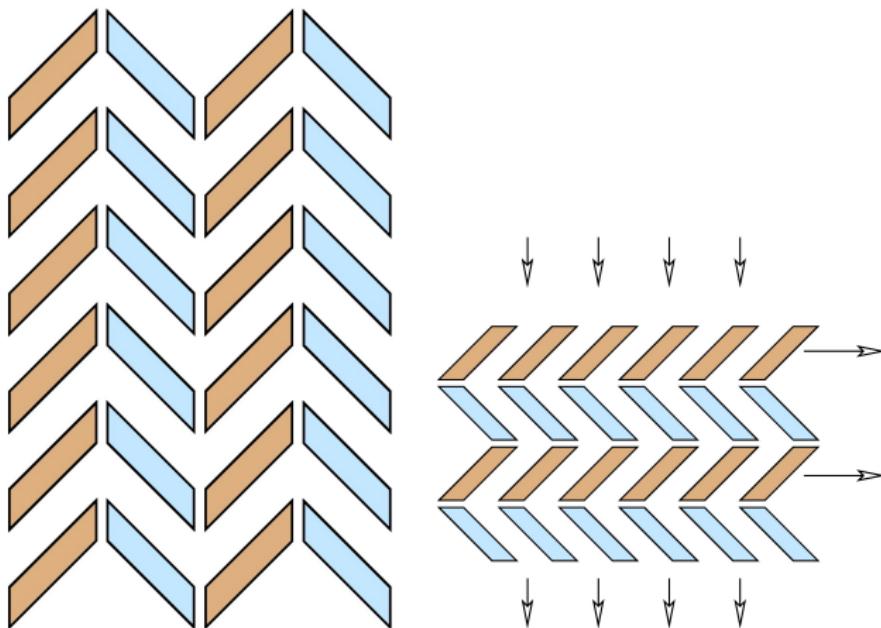
Obr. 4.32. Siegbahnova disková molekulární vývěva: 1 – spojka; 2 – spirálová mezera; 3 – rotující disk

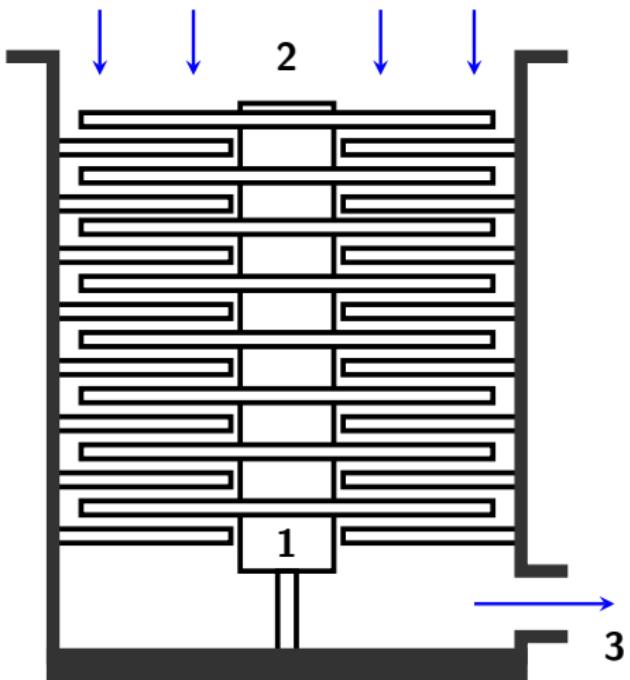
J. Groszkowski: Technika vysokého vakua, SNTL, Praha 1981

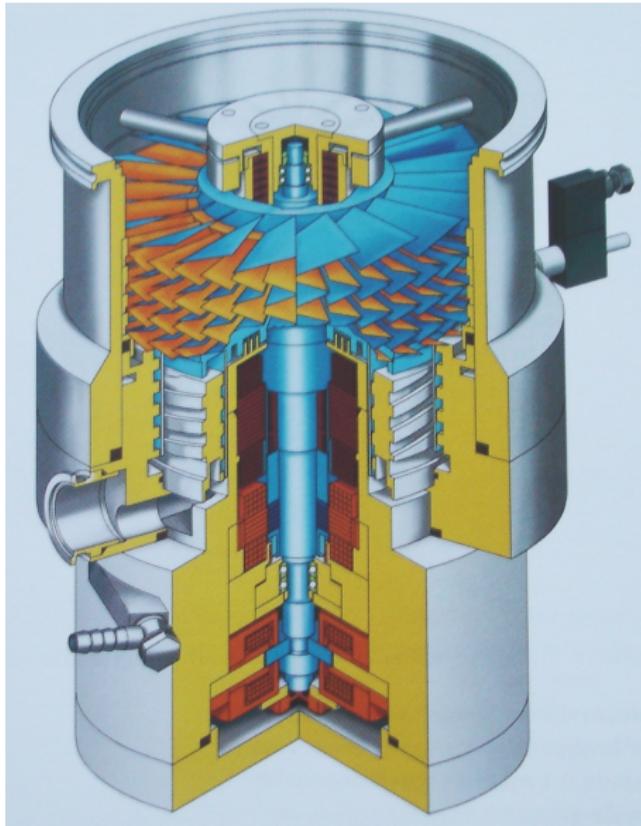
Molekulární vývěva

- potřebuje předčerpat na tlak asi 10^1 Pa
- mezní tlak $\sim 10^{-4}$ Pa
- počet otáček ~ 10000 min^{-1}
- suchá vývěva, bez oleje
- mezera mezi rotorem a tělem vývěvy $\sim 10^{-1}$ mm

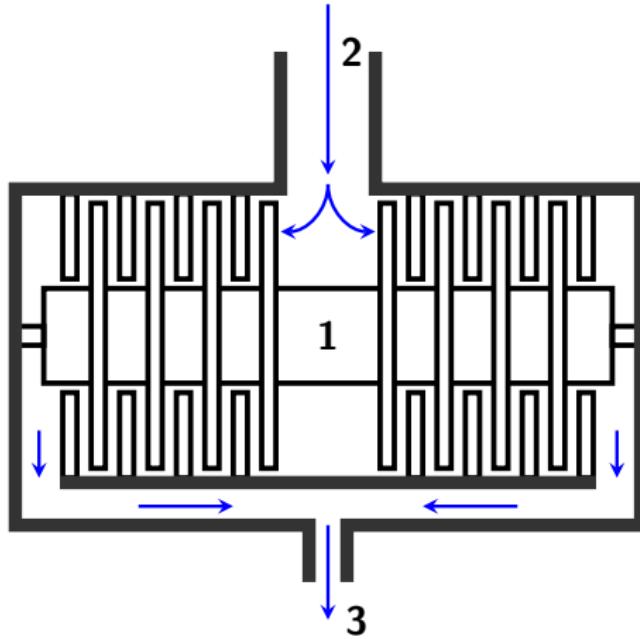
Turbomolekulární vývěva

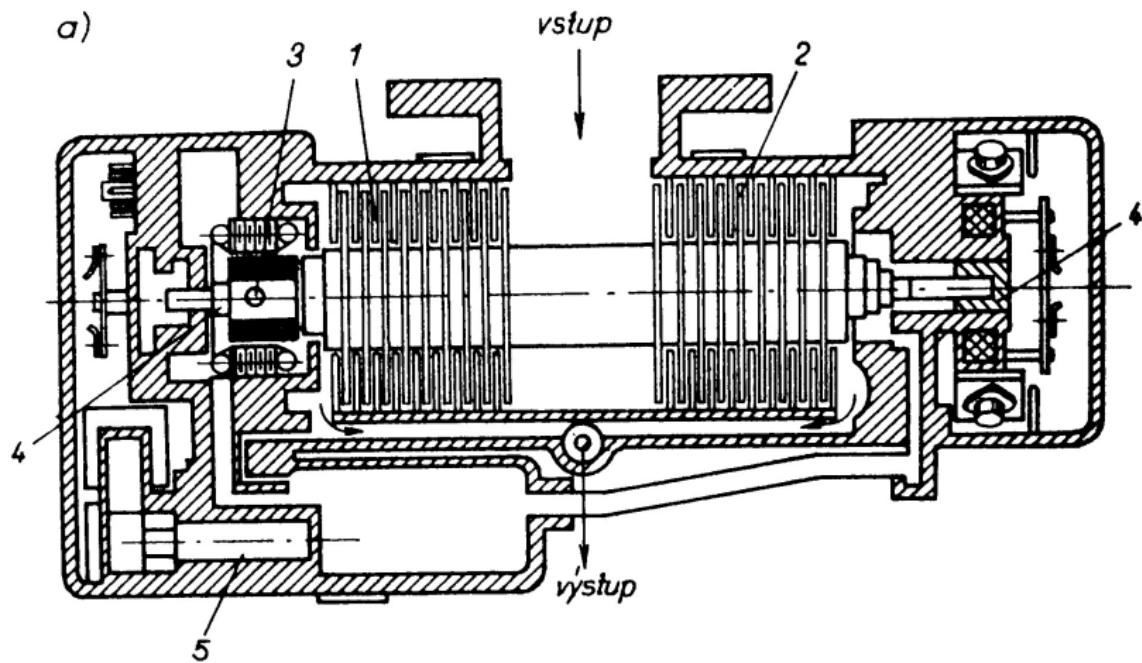






materiály firmy Pfeiffer





J. Groszkowski: Technika vysokého vakua, SNTL, Praha 1981

Turbomolekulární vývěva

- potřebuje předčerpat nejčastěji membránovou, nebo rotační vývěvou
- mezní tlak $\sim 10^{-8}$ Pa
- počet otáček $24000 - 90000 \text{ min}^{-1}$
- suchá vývěva, bez oleje
- mezera mezi rotorem a statorem $\sim 10^0$ mm

Turbomolekulární vývěva

Keramická kuličková ložiska

Magnetická ložiska - mohou ovlivňovat citlivá měření

Molekulární stupeň - větší výstupní tlak, předčerpání nejčastěji membránovou vývěvou, bez molekulárního stupně nutný nižší tlak na výstupu, předčerpání nejčastěji rotační olejovou vývěvou

Čerpací rychlosť turbomolekulárnych vývěv

$$S_0 = \frac{1}{2} A v \sin \alpha \cos \alpha$$

$$G_o = \frac{1}{4} A v_a$$

$$\text{pro } \alpha = 45^\circ ; S_k = \frac{S_0 G_o}{S_0 + G_o} = \frac{A v}{4\left(\frac{v}{v_a} + 1\right)}$$

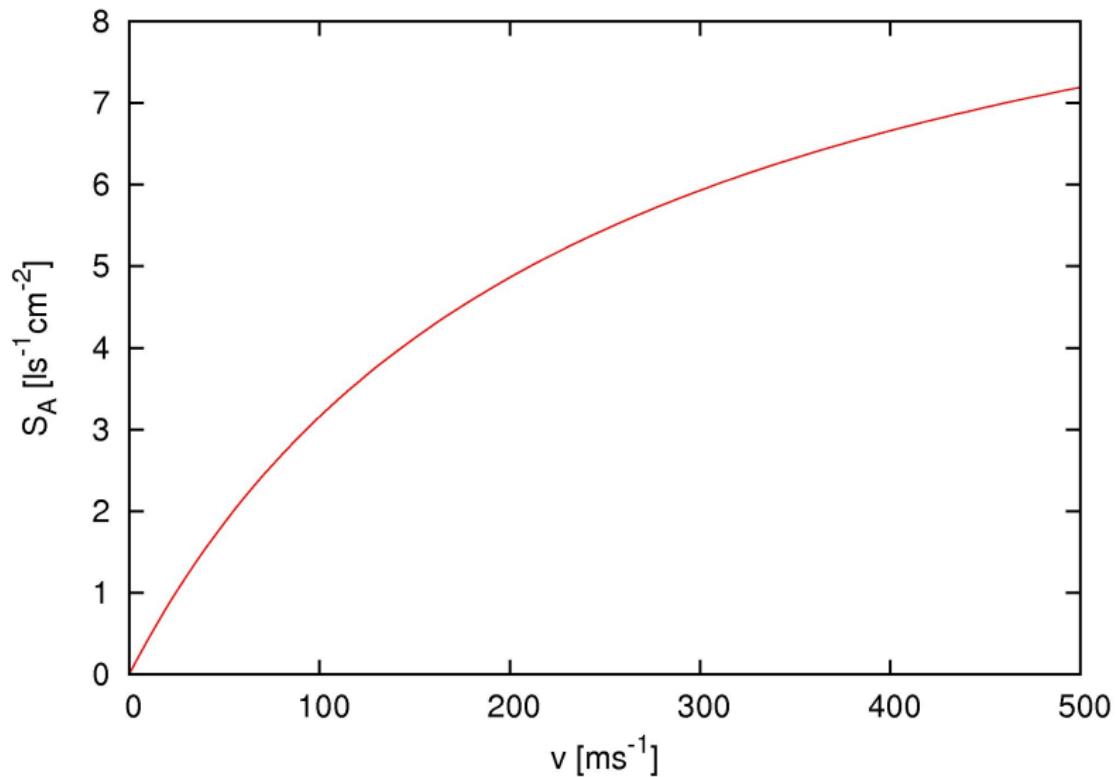
$$S_A = \frac{S_k}{A} = \frac{d_f v}{4\left(\frac{v}{v_a} + 1\right)}$$

kde $d_f \sim 0,9$; $A = \pi(R_a^2 - R_b^2)$; $v = \pi f(R_a + R_b)$

Kompresní poměr pro turbomolekulární vývěvy

$$K_0 = \exp\left(\frac{v}{v_a g t \sin \alpha}\right)$$

- t - vzdálenost lopatek
- g - korekční faktor, $g \in <1, 3>$
- v - střední obvodová rychlosť lopatek



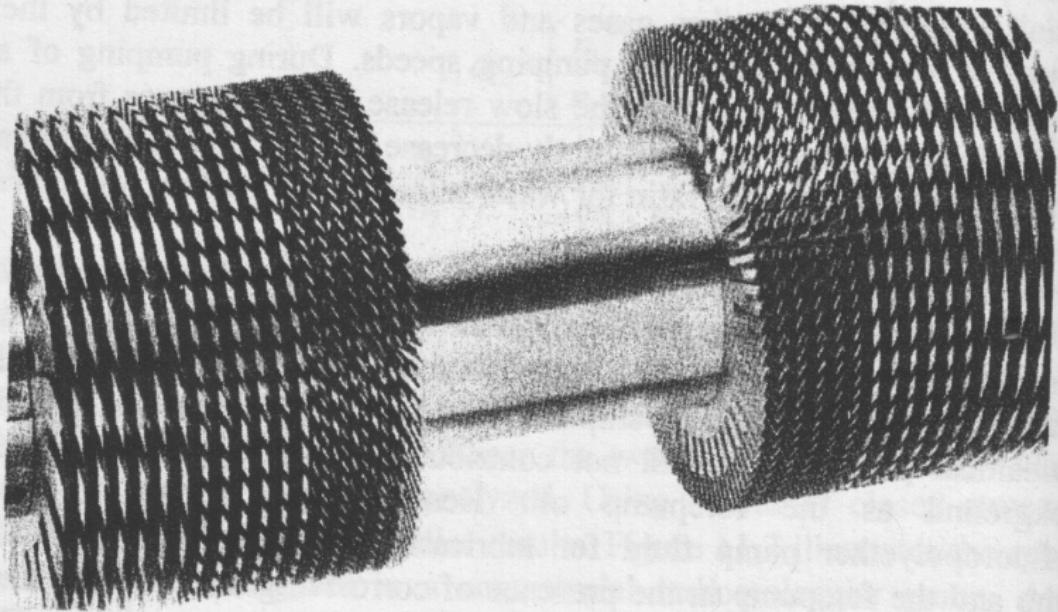
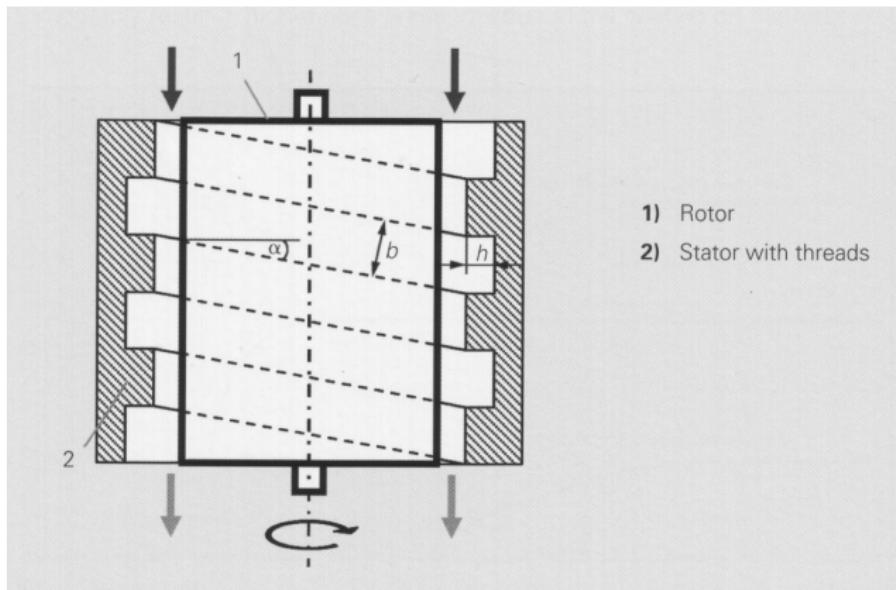


Fig. 11.8 Three-stage rotor from a Pfeiffer TPU-200 turbomolecular pump. Reprinted with permission from A. Pfeiffer Vakuumtechnik, GmbH, Wetzlar, Germany.

F.O'Hanlon: A User's Guide to Vacuum Technology, Wiley (2003)

Molekulární stupeň

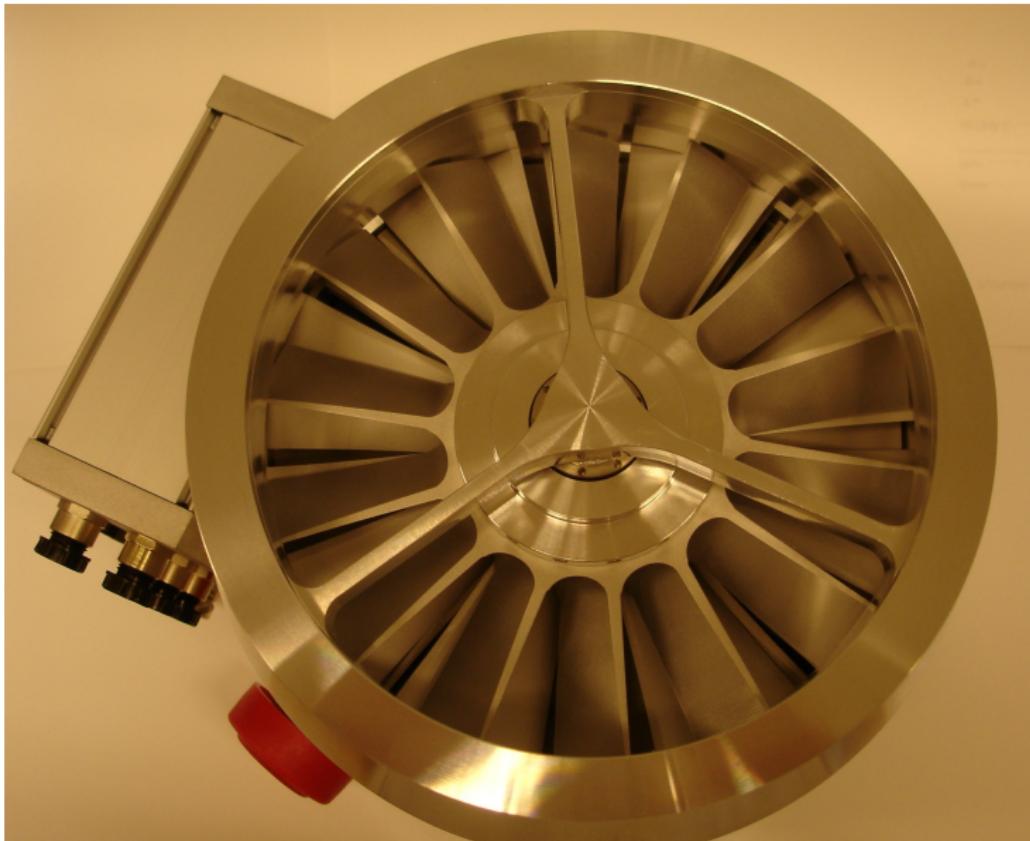


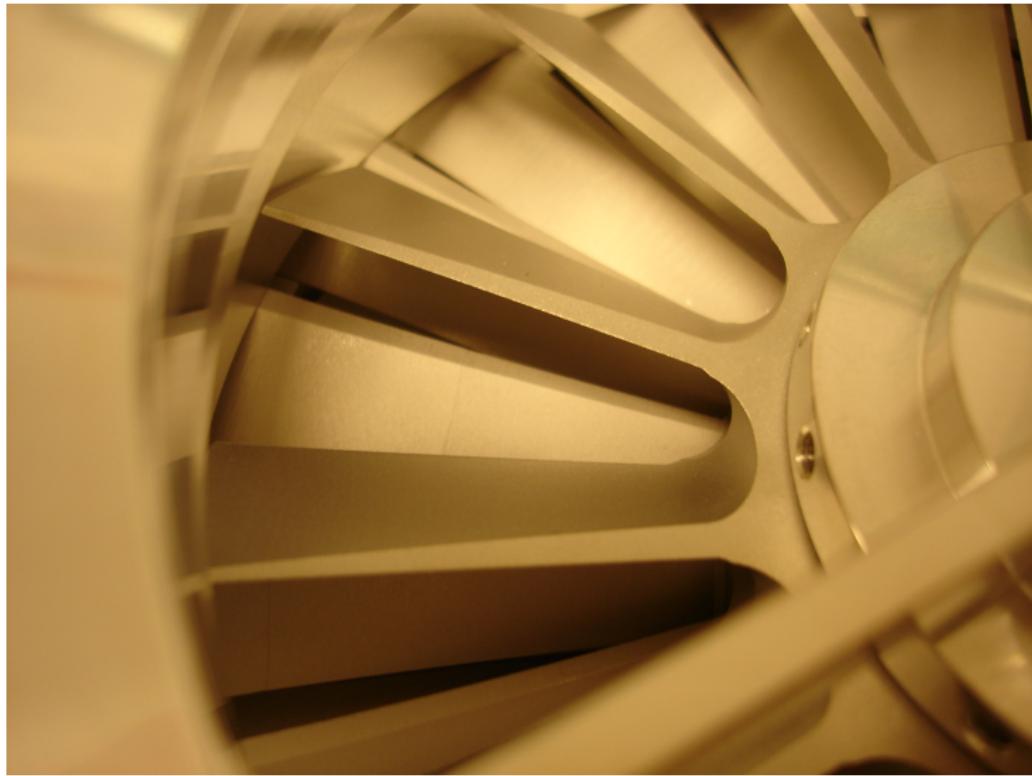
materiály firmy Pfeiffer

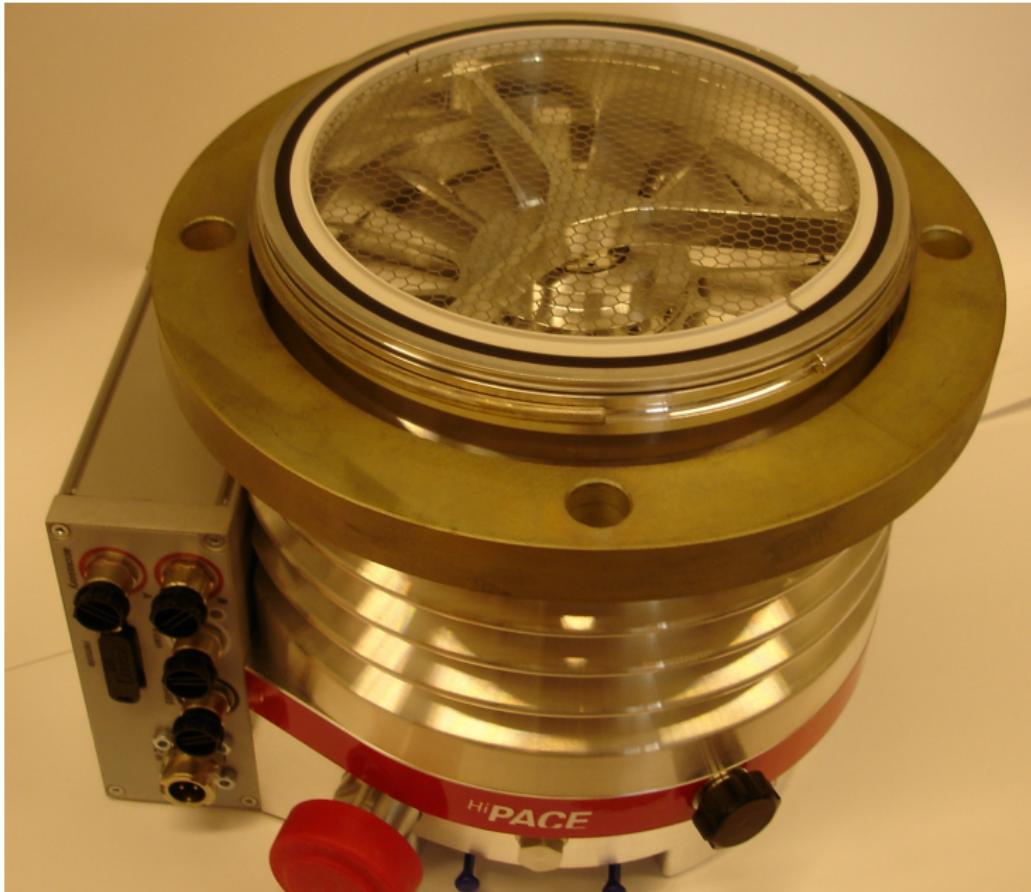
$$S = \frac{1}{2}bhvcos\alpha$$

HiPace-700, 685 L/s pro N₂, DN 160 ISO-K









Cvičení

16) Spočítejte vakuovou vodivost kruhového otvoru v molekulárním režimu proudění. Průměr otvoru je $D_1 = 4 \text{ cm}$ a je v kruhové stěně s průměrem $D_2 = 10 \text{ cm}$. Počítejte i v approximaci nekonečně velké stěny. Plynem je vzduch při teplotě 293 K.

Výsledky

- nekonečná stěna: $G_1 = 0,145 \text{ m}^3/\text{s}$
- stěna konečné velikosti: $G_2 = 0,172 \text{ m}^3/\text{s}$

17) Spočítejte vakuovou vodivost trubice s kruhovým průřezem pro vzduch a teplotu 293 K. Průměr trubice je $D = 40$ mm, délka trubice je $L = 1$ m. Na koncích trubice jsou tlaky:

- a) $P_1 = 1$ kPa, $P_2 = 2$ kPa
- b) $P_1 = 0,01$ Pa, $P_2 = 0,1$ Pa

Výsledky

- a) $P_1 = 1$ kPa, $P_2 = 2$ kPa, laminární proudění

$$G = 1358 P_S \frac{D^4}{L} = 5,2 \text{ m}^3/\text{s}$$

- b) $P_1 = 0,01$ Pa, $P_2 = 0,1$ Pa, molekulární proudění

$$G_O = 115,6 A = 0,145 \text{ m}^3/\text{s}; G_L = 121 \frac{D^3}{L} = 0,0077 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$G = \frac{G_O G_L}{G_O + G_L} = 0,0073 \text{ m}^3/\text{s}$$

- 18)** Spočítejte vakuovou vodivost trubice s kruhovým průřezem pro vzduch a teplotu 293 K. Průměr trubice je $D = 0,15$ m, délka trubice je $L = 0,2$ m, předpokládejte molekulární režim proudění.

Výsledky

$$G_O = 115,6A = 2,04 \text{ m}^3/\text{s} ; G_L = 121\frac{D^3}{L} = 2,04 \text{ m}^3/\text{s}$$

$$G = \frac{G_O G_L}{G_O + G_L} = 1,02 \text{ m}^3/\text{s}$$

- 19)** K vakuové komoře připojíme vývěru s čerpací rychlostí $S_1 = 170 \text{ L/s}$, pomocí trubice s kruhovým průřezem s délkou $L = 1 \text{ m}$ a průměrem $D = 100 \text{ mm}$. Předpokládáme molekulární proudění, pracovní plyn je vzduch s teplotou 293 K. Jakou čerpací rychlosť budeme čerpat vakuovou komoru?

$$I = G(p_2 - p_1) , I = p_1 S_1 , I = p_2 S_2$$

Výsledky

$$G_O = 115,6 \text{ A} = 908 \text{ L/s} ; G_L = 121 \frac{D^3}{L} = 121 \text{ L/s}$$

$$G = \frac{G_O G_L}{G_O + G_L} = 106,7 \text{ L/s}$$

$$S_2 = \frac{GS_1}{G+S_1} = 65,5 \text{ L/s}$$

20) K vakuové komoře připojíme vývěvu s čerpací rychlostí $S_1 = 80 \text{ L/s}$, pomocí trubice s kruhovým průřezem s délkou $L = 10 \text{ cm}$ a průměrem $D = 63 \text{ mm}$. Předpokládáme molekulární proudění, pracovní plyn je vzduch s teplotou 293 K . Jakou čerpací rychlosť budeme čerpat vakuovou komoru?

21) K vakuové komoře připojíme vývěvu s čerpací rychlostí $S_1 = 300 \text{ L/s}$, pomocí trubice s kruhovým průřezem s délkou $L = 200 \text{ mm}$ a průměrem $D = 100 \text{ mm}$. Předpokládáme molekulární proudění, pracovní plyn je vzduch s teplotou 293 K . Jakou čerpací rychlosťí budeme čerpat vakuovou komoru?

22) K vakuové komoře připojíme vývěvu s čerpací rychlostí $S_1 = 100 \text{ L/s}$, pomocí trubice s kruhovým průřezem s délkou $L = 300 \text{ mm}$. Jaký minimální průměr musí mít tato trubice, aby vakuová komora byla čerpána rychlosti alespoň 75 % z S_1 ? Předpokládáme molekulární proudění, pracovní plyn je vzduch s teplotou 293 K.

23) Ve vakuové komoře chceme udržet pracovní tlak 0,1 Pa. Komoru čerpáme pomocí sekundární vývěvy s čerpací rychlostí 2000 L/s. Tato vývěva má na výstupu tlak 10 Pa, který zajišťuje primární vývěvu. Jakou čerpací rychlosť musí mít primární vývěva?

- 24) Ve vakuové komoře chceme udržet pracovní tlak $0,001\text{ Pa}$. Do komory napouštíme pracovní plyn, proud plynu je $1,3\text{ PaL/s}$. Jakou čerpací rychlosť musíme komoru čerpat?

25) Spočítejte vakuovou vodivost kruhového otvoru v molekulárním režimu proudění. Plocha otvoru je $A_1 = 0,5 \text{ cm}^2$ a je v kruhové stěně s plochou $A_2 = 500 \text{ cm}^2$. Počítejte i v approximaci nekonečně velké stěny. Plynem je vzduch při teplotě 293 K.