

♣¹ Ocelová deska o ploše $0,2 \text{ m}^2$ se pohybuje rovnoměrným přímočarým pohybem na tenkém olejovém filmu rychlostí $0,1 \text{ m s}^{-1}$. Tloušťka filmu je 2 mm . Vypočtěte sílu F , kterou musíte působit na desku, abyste překonali síly vazkého tření. Výsledky porovnejte se silou potřebnou k tažení desky při suchém tření, je-li součinitel smykového tření f za pohyb (ocel – ocel) roven $0,15$ a deska je zatížena silou 10 kN .

Fyzikální parametry oleje: dynamická viskozita při teplotě 20°C je 306 mPa s a při teplotě 60°C je 30 mPa s .

♣² Jaké množství tlakového oleje uniká štěrbinou do volného prostředí, jestliže vzdálenost ploch tvořících štěrbinu je $0,6 \text{ mm}$, šířka štěrbiny je 50 mm a délka štěrbiny je 20 mm . Přetlak oleje vůči vnějšímu prostředí je 40 kPa . Dále vypočtěte střední a maximální rychlosť vytékajícího oleje. Ověřte předpoklady výpočtu.

Fyzikální parametry oleje: dynamická viskozita je 8 mPa s a hustota 850 kg m^{-3} .

♣³ Roztok glycerinu o koncentraci 85% a teplotě 20°C stéká v tenké vrstvě po stěně o šířce $0,5 \text{ m}$ svírající s vodorovnou rovinou úhel 30° . Určete, kolik glycerinu můžeme přivádět na stěnu, aby tloušťka stékající vrstvy nepřesáhla 2 mm . Vypočtěte rychlosť povrchu stékající vrstvy.

Fyzikální parametry 85% glycerinu: dynamická viskozita při teplotě 20°C je $112,9 \text{ mPa s}$ a hustota $1221,8 \text{ kg m}^{-3}$.

♣⁴ Prostorem mezi dvěma souosými válci protéká ve směru osy roztok škrobového sirupu. Vnitřní průměr vnějšího válce je 150 mm a vnější průměr vnitřního válce je 50 mm . Vypočtěte objemový průtok sirupu mezikružím, je-li tlaková ztráta vztažená na jednotku délky $10,5 \text{ kPa m}^{-1}$. Dále vypočtěte střední a maximální rychlosť škrobového sirupu a polohu maxima rychlosťi. Ověřte předpoklady výpočtu.

Fyzikální parametry škrobového sirupu: dynamická viskozita je 30 Pa s a hustota 1425 kg m^{-3} .

$$u_z = -\frac{\Delta p R_2^2}{4\mu L} \left[1 - \left(\frac{r}{R_2} \right)^2 + \frac{1 - \kappa^2}{\ln \frac{1}{\kappa}} \ln \left(\frac{r}{R_2} \right) \right]; \dot{V} = -\frac{\pi \Delta p R_2^4}{8\mu L} \left[1 - \kappa^4 - \frac{(1 - \kappa^2)^2}{\ln \frac{1}{\kappa}} \right]; \kappa = \frac{R_1}{R_2}$$

♣⁵ Hřídel o průměru 25 mm je uložen v kluzném ložisku s radiální vůlí $0,03 \text{ mm}$ v délce 40 mm . Otáčky hřídele jsou 200 min^{-1} . Vypočtěte krouticí moment hřídele v ložisku potřebný k překonání vazkého tření (ztrátový krouticí moment) a výkon zmařený v ložisku viskózní disipací. Výpočet proveděte pomocí přibližného a přesného řešení a výsledky mezi sebou porovnejte. Zanedbejte koncové efekty a ověřte předpoklady výpočtu.

Fyzikální parametry maziva: kinematická viskozita je $170 \cdot 10^{-6} \text{ m}^2 \text{s}^{-1}$ a hustota 900 kg m^{-3} .

$$M_k = \frac{4\pi\mu\omega R_1^2 L}{1 - \kappa^2}; \kappa = \frac{R_1}{R_2}$$

♣⁶ Porovnejte krouticí moment potřebný k překonání vazkých sil a ztrátový výkon zmařený viskózními silami hřídele uloženého v patním axiálním ložisku o průměru 50 mm bez a se středovým vybráním o průměru 30 mm . Hřídel se otáčí na olejovém filmu tloušťky $1,5 \text{ mm}$ otáčkami 200 min^{-1} .

Fyzikální parametry maziva: dynamická viskozita je $0,6 \text{ Pa s}$.

♣⁷ Kuželový čep o průměru 100 mm se otáčí na olejovém filmu tloušťky $1,5 \text{ mm}$ otáčkami 200 min^{-1} . Určete krouticí moment potřebný k překonání vazkého tření a velikost výkonu disipovaného v kapalině vazkou disipací. Vrcholový úhel kuželového čepu je 120° . Výpočet proveděte pomocí přibližného řešení.

Fyzikální parametry maziva: dynamická viskozita je $0,6 \text{ Pa s}$.

♣⁸ S pomocí rotačního viskozimetru s uspořádáním kužel–deska byla měřena dynamická viskozita medu při teplotě 20°C . Jaká byla dynamická viskozita medu při této teplotě, byl-li při použití kužele o průměru 36 mm a vrcholovém úhlu 178° , který se otáčel otáčkami $0,5 \text{ min}^{-1}$, naměřen krouticí moment $2,169 \text{ N mm}$. Vypočítejte též objem vzorku, který potřebujete, abyste mohli měření provést a dále vypočítejte velikost disipovaného výkonu v kapalině. Výpočet proveděte s pomocí přibližného řešení.

♣⁹ Stěna pece se skládá z vrstvy žáruvzdorných šamotových cihel, vrstvy izolace a vnějšího krycího ocelového plechu tloušťky 1 mm. Teplota uvnitř pece je 900°C. Teplota okolního prostředí 30°C. Součinitel přestupu tepla uvnitř pece je 50 W m⁻² K⁻¹, součinitel přestupu tepla na povrchu pece je 15 W m⁻² K⁻¹. Maximální teplota izolace nesmí přesáhnout 700°C. Maximální teplota vnějšího povrchu pece nesmí překročit 60°C. Vypočtěte tloušťku žáruvzdorné vyzdívky, tloušťku vrstvy izolace, tepelné ztráty na 1 m² plochy pece a tepelné ztráty celé pece, jsou - li její rozměry 4 × 3 × 3 m³.

Termofyzikální vlastnosti: součinitel tepelné vodivosti pro žáruvzdorné cihly je 1,28 W m⁻¹ K⁻¹, struskovou vlnu je 0,07 W m⁻¹ K⁻¹ a ocelový plech je 48 W m⁻¹ K⁻¹.

♣¹⁰ Stanovte maximální přípustný proud, který může protékat měděným vodičem, nesmí-li povrchová teplota vodiče kvůli izolaci překročit 60°C. Průměr vodiče je 1 mm, tloušťka izolace 0,3 mm. Uvolněné teplo může být odvedeno pouze konvekcí do okolního klidného vzduchu. Součinitel přestupu tepla volnou konvekcí do okolního prostředí je 5 W m⁻² K⁻¹. Teplota okolního vzduchu 20°C.

	Parametry měděného vodiče	Parametry izolace
Měrný elektrický odpor	1,7 · 10 ⁻⁸ Ω m	
Součinitel tepelné vodivosti	393 W m ⁻¹ K ⁻¹	0,406 W m ⁻¹ K ⁻¹
Měrná tepelná kapacita za konstantního tlaku	0,396 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹	2,82 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹
Hustota	8930 kg m ⁻³	906 kg m ⁻³

$$T - T_f = \frac{\dot{Q}^{(g)}}{4\lambda} R^2 \left[1 + \frac{4}{Bi} - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right]; \text{ kde } Bi = 2 \frac{\alpha R}{\lambda}$$

♣¹¹ Stanovte množství topné páry o teplotě 120°C potřebné k ohřevu 900 kg h⁻¹ anilinu z teploty 20°C na 110°C ve výměníku typu trubka v trubce. Anilin proudí vnitřní trubkou o vnějším průměru 20 mm s tloušťkou stěny 1 mm. Pára kondenzuje vně. Dále stanovte potřebnou teplosměnnou plochu a délku výměníku (délku na vývin profilu neuvažujte). Součinitel tepelné vodivosti trubky je 393 W m⁻¹ K⁻¹.

Fyzikální vlastnosti anilinu: součinitel tepelné vodivosti 0,169 W m⁻¹ K⁻¹, měrná tepelná kapacita za konstantního tlaku 2,19 kJ kg⁻¹ K⁻¹, hustota 955 kg m⁻³ a dynamická viskozita 0,8 mPa s.

Výparné teplo vody při teplotě 120°C je 2202 kJ kg⁻¹.

♣¹² V protiproudém výměníku typu trubka v trubce se chladí 11880 kg h⁻¹ metanolu z teploty 64°C na teplotu 30°C chladící vodou o teplotě 25°C. Metanol proudí ve vnitřní trubce o vnějším průměru 54 mm s tloušťkou stěny 2 mm. Chladící voda proudí v mezikruží jehož vnitřní průměr je 75 mm. Stanovte spotřebu chladící vody, nemá-li ohřátí chladící vody být vyšší než 15°C. Dále stanovte součinitel prostupu tepla vztažený na 1 m délky, součinitel prostupu tepla vztažený na 1 m² vnějšího povrchu, potřebnou teplosměnnou plochu a potřebnou délku trubek. Předpokládejte vyvinutý rychlostní a teplotní profil. Pro přestup tepla při turbulentním proudění mezikruhovou štěrbinou (dle Kutatěladze, Borišanskij) můžete použít korelace Nu = 0,015 · Re^{0,8} · Pr^{0,4} · (D₂/D₁)^{0,25}, kde D₂ je vnější průměr mezikruží a D₁ vnitřní průměr mezikruží.

	Parametry metanolu	Parametry chladicí vody
Součinitel tepelné vodivosti	0,314 W m ⁻¹ K ⁻¹	0,618 W m ⁻¹ K ⁻¹
Měrná tepelná kapacita za konstantního tlaku	2,74 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹	4,18 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹
Hustota	850 kg m ⁻³	995 kg m ⁻³
Dynamická viskozita	1,24 mPa s	0,8 mPa s

♣¹³ Za jak dlouho se ohřeje ocelová tyč o průměru 40 mm a délce 300 mm v komorové peci na teplotu 350°C, je-li teplota v peci 450°C a počáteční teplota tyče 20°C? Stanovte také množství tepla dodané za daný čas. Součinitel přestupu tepla mezi tyčí a prostředím v peci stanovte dle empirického vztahu (Macek, Zuna, Janovec) $\alpha = 15 + 0,105 \cdot (T/100)^3$, kde α ($\text{W m}^{-2} \text{K}^{-1}$) je součinitel přestupu tepla při teplotě T (K) v peci.

Termofyzikální vlastnosti oceli: součinitel tepelné vodivosti $48 \text{ W m}^{-1} \text{ K}^{-1}$, měrná tepelná kapacita za konstantního tlaku $0,5 \text{ kJ kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$ a hustota 7790 kg m^{-3} .

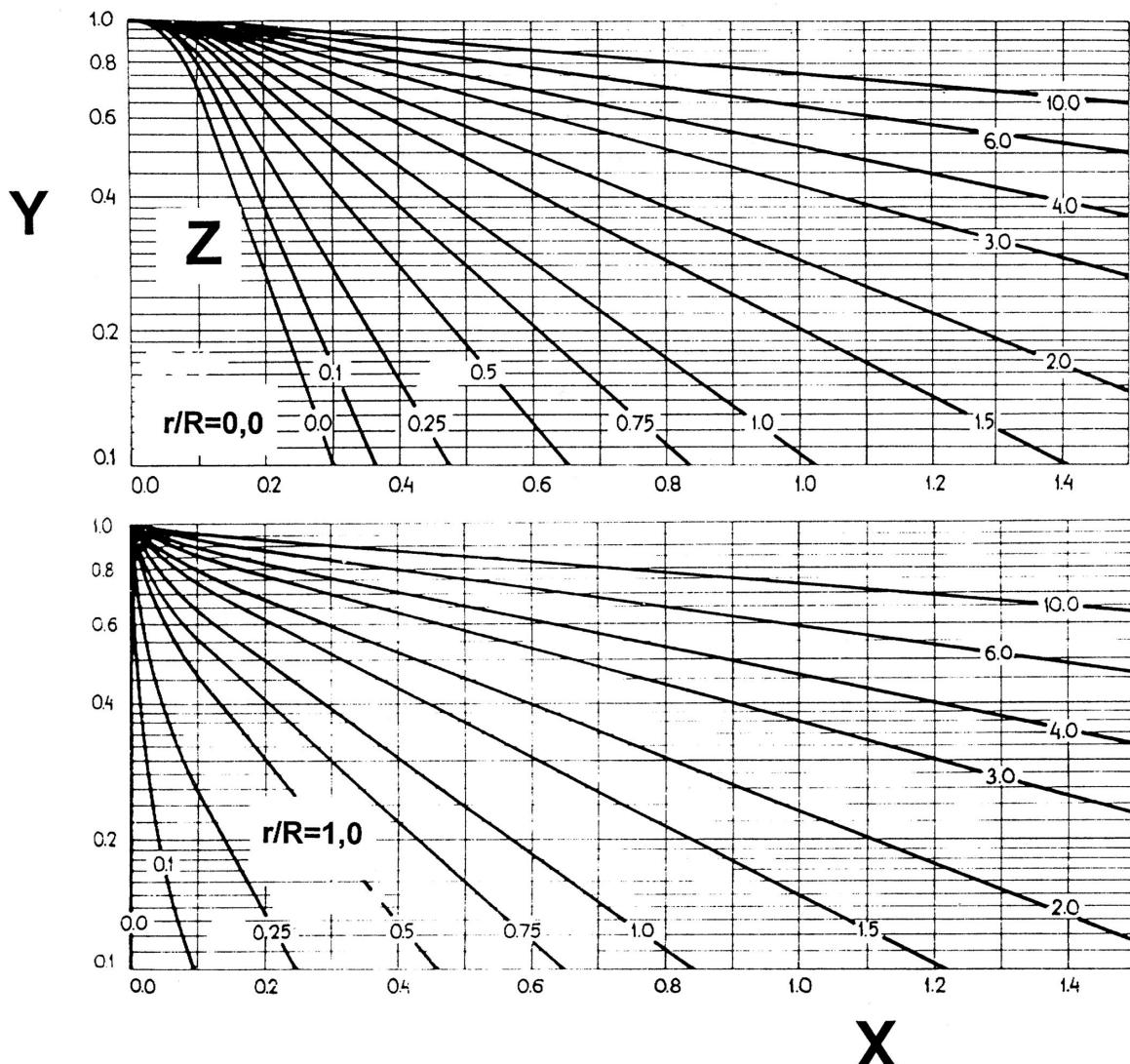
♣¹⁴ Jedním z moderních způsobů konzervace je zmrazování ve vypařujícím se chladivu (nejčastěji N₂ nebo CO₂). Jak dlouho musí být hrášek ve styku s parami vypařujícího se dusíku o teplotě -190°C , aby maximální teplota v hrášku byla -18°C ? Jaká bude povrchová teplota v tomto čase? Dále vypočtěte v jakém čase bude dosažena v hrášku teplota 0°C. Počáteční teplota konzervovaného hrášku je 20°C a jeho průměr 8 mm. [Střední součinitel přestupu tepla na povrchu hrášku je $15 \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-1}$.] Hrášek je ochlazován proudícími parami chladiva o rychlosti 5 m s^{-1} .] Zanedbejte změny fyzikálních vlastností hrášku vlivem jeho zmrznutí i změny fyzikálních vlastností dusíku vlivem jeho oteplení v blízkosti hrášku.

Termofyzikální vlastnosti hrášku: součinitel tepelné vodivosti $0,37 \text{ W m}^{-1} \text{ K}^{-1}$, součinitel teplotní vodivosti $9,1 \cdot 10^{-8} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$ a hustota 1062 kg m^{-3} .

Termofyzikální vlastnosti dusíkových par při tlaku 101325 Pa a teplotě -190°C : součinitel tepelné vodivosti $0,00809 \text{ W m}^{-1} \text{ K}^{-1}$, měrná tepelná kapacita za konstantního tlaku $1102,7 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$, dynamická viskozita $5,834 \cdot 10^{-6} \text{ Pas}$ a hustota $4,253 \text{ kg m}^{-3}$ (dle <http://webbook.nist.gov/chemistry>).

Koule

$$X = \frac{at}{R^2} = \text{Fo}, Y = \frac{T - T_f}{T_0 - T_f} = T^*, Z = \frac{\lambda}{\alpha R} = \frac{1}{\text{Bi}}$$



♡¹⁵ V zásobníku, který má tvar svislého válce o vnitřním průměru 2 m se skladuje benzen. Při opravě bylo sňato víko, takže zásobník zůstal po dobu opravy otevřen. Odhadněte, kolik benzenu se odpařilo (jaký byl pokles hladiny v nádrži během opravy), když oprava trvala 36 h. Teplota benzenu byla 15°C a hladina benzenu byla původně vzdálena od horního okraje zásobníku 10 cm. Předpokládejte, že vrstva plynu uvnitř zásobníku je nehybná a že koncentrace benzenových par nad zásobníkem je zanedbatelná.

Při výpočtu použijte následující fyzikální parametry benzenu pro teplotu 15°C: hustota 882,44 kg m⁻³, molární hmotnost 78,114 kg kmol⁻¹ a difuzní součinitel benzenu ve vzduchu 86,63 · 10⁻³ cm² s⁻¹. Konstanty Antoineovy rovnice $\log p'' = A - B / (T + C)$ jsou: $A = 6,01907$, $B = 1204,682$, $C = 220,078$ (v tomto případě musí být do rovnice dosazovány hodnoty ve °C a kPa).

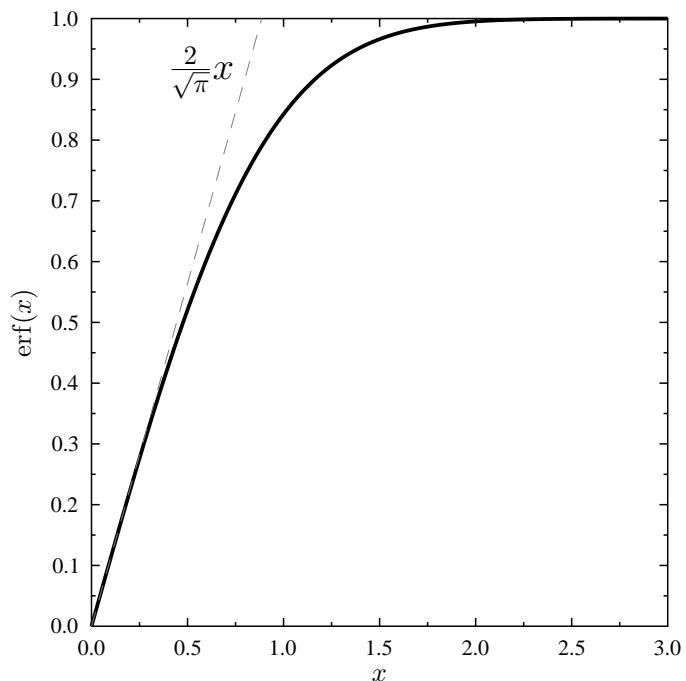
♡¹⁶ Vlhký materiál je uzavřen v obalu z polyethylenové folie o tloušťce 0,1 mm a ploše povrchu 5 dm². Z vnější strany obalu je vzduch o teplotě 25 °C a relativní vlhkosti 50 %. Odhadněte časový úbytek hmotnosti materiálu difuzí vodní páry folií. Permeabilita fólie je $1,25 \cdot 10^{-15}$ kg m⁻¹ s⁻¹ Pa⁻¹.

Konstanty Antoineovy rovnice $\log p'' = A - B / (T + C)$ pro vodu jsou: $A = 7,19621$, $B = 1730,63$, $C = 233,426$ (v tomto případě musí být do rovnice dosazovány hodnoty ve °C a kPa).

Z hlediska vnitřní struktury lze polymery řadit mezi tzv. tuhé látky s mikrostrukturou. Hnací silou pro přenos hmoty je v tomto případě rozdíl rovnovážných koncentrací složky na povrchu tuhé látky, které jsou však obtížně měřitelné. V případě pevných nekovových látek rozpustnost (koncentrace) složky v tuhé látce závisí lineárně na parciálním tlaku složky (obdoba Henryho zákona pro rozpustnost plynů v kapalinách) a tak se pro vyjádření hnací síly využívá snáze zjištěný parciální tlak a místo vyhodnocení dvou parametrů, součinitele difuze a konstanty rozpustnosti, se definuje a měří pouze jeden souhrnný parametr, tzv. propustnost neboli permeabilita \mathcal{P} (kg m⁻¹ s⁻¹ Pa⁻¹), který v sobě zahrnuje obě dílčí veličiny.

♡¹⁷ Při havárii cisternového vozu se na rovinný povrch půdy rozlije převážená agresivní těkavá kapalina. Kapalina se začne okamžitě vsakovat (difundovat) do půdy, ale současně také odpařovat do volného prostoru. Veškerá kapalina z povrchu půdy zmizí (ať již difuzí nebo odporem) za 30 minut od rozlití. Do jaké hloubky budou usmrcteny živé organismy v půdě, předpokládáme-li, že smrtící koncentrace, vyjádřená pomocí hmotnostního podílu, je 0,1 %? Efektivní součinitel difuze kapaliny půdou je $9,81 \cdot 10^{-8}$ m² s⁻¹.

$$\frac{T - T_0}{T_S - T_0} = 1 - \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\frac{x}{2\sqrt{at}}} e^{-\eta^2} d\eta = 1 - \text{erf}\left(\frac{x}{2\sqrt{at}}\right)$$



♡¹⁸ Kofein je vyluhován z kávových zrn organickým rozpouštědlem. Vypočtěte dobu potřebnou k tomu, aby se obsah kofeinu snížil na 10 % původní hodnoty, jestliže efektivní difuzní součinitel je $1,8 \cdot 10^{-10} \text{ m}^2 \text{s}^{-1}$ a kávová zrna mají tvar koule s průměrem 3 mm. Efektivní součinitel přestupu hmoty na povrchu kávových zrn je $9 \cdot 10^{-7} \text{ m s}^{-1}$.

Při výpočtu uvažujte zjednodušený model vyluhování kofeinu kdy dojde k okamžitému vytvoření počátečního spojitého konstantního profilu kofeinu v rozpouštědle v celém zrnu (toto lze předpokládat v případě rychlého nasycení zrna rozpouštědlem a rychlého rozpuštění kofeinu v rozpouštědle). Následně pak dochází k nestacionární difuzi kofeinu rozpouštědlem ze zrnu do volného proudu rozpouštědla (v případě reálného procesu zmíněné fáze probíhají současně).

Vzhledem k tomu, že řešení nestacionárního přenosu hmoty je vyjádřeno v bezrozměrné formě pomocí bezrozměrných čísel, není nutné znát absolutní hodnoty koncentrací, ale stačí znát relativní změnu koncentrace.

♡¹⁹ Při neopatrné manipulaci s připojovací trubkou došlo při doplňování paliva do zásobníku benzinové stanice k úniku benzingu a jeho rozlití na rovinou plochu přibližně čtvercového tvaru o délce strany 8 m. Výška vrstvy rozlitého benzingu byla 5 mm. Rovnoběžně s délkou strany čtvercové plochy vál vánek o rychlosti 3 km h^{-1} . Určete rychlosť odpařování z hladiny při teplotě vzduchu i benzingu 20°C a také dobu potřebou k úplnému odpaření benzingu.

Při výpočtu použijte následující vlastnosti benzingu (směs uhlovodíků tvořící benzín nahraďte vlastnostmi isooctanu C₈H₁₈): molární hmotnost 114,2 kg kmol⁻¹, tlak nasycených par při teplotě 20°C je 5150 Pa, hustota syté kapaliny při této teplotě je $692,4 \text{ kg m}^{-3}$ a součinitel difuze do vzduchu $5,76 \cdot 10^{-6} \text{ m}^2 \text{s}^{-1}$. Kinematická viskozita vzduchu při téže teplotě je $1,53 \cdot 10^{-5} \text{ m}^2 \text{s}^{-1}$.