



**Veličiny a jednotky
Část 8: Fyzikální chemie
a molekulová fyzika**

Červen 1996

**ČSN
ISO 31-8**

01 1300

Quantities and units - Part 8: Physical chemistry and molecular physics

Grandeurs et unités - Partie 8: Chimie physique et physique moléculaire

Größen und Einheiten - Teil 8: Physikalische Chemie und molekulare Physik

Tato norma obsahuje ISO 31-8:1992.

Národní předmluva

Názvy veličin

Vzhledem k tomu, že v případech, kdy nemůže dojít k záměně, lze užívat pro veličiny i kratší název, je u některých názvů veličin část názvu uvedena v závorce. Tato část se nemusí užívat. Např. molární zlomek látky B se nazve buď molární zlomek látky B, nebo molární zlomek.

Citované normy

ISO 31-4 zavedená v ČSN ISO 31-4 Veličiny a jednotky. Část 4: Teplo (01 1300)

ISO 31-9 zavedena v ČSN ISO 31-9 Veličiny a jednotky. Část 9: Atomová a jaderná fyzika (01 1300)

Nahrazení předchozích norem

Tato norma nahrazuje ČSN 01 1307 Veličiny a jednotky ve fyzikální chemii ze 17. 2. 1984.

Vypracování normy

Zpracovatel: ADVIS, IČO 12582751, Dr. Bohdan Klimeš

Pracovník Českého normalizačního institutu: Ing. Jarmila Millerová

© Český normalizační institut, 1995

19393

Strana 2

Prázdná strana!

Strana 3

MEZINÁRODNÍ NORMA
Veličiny a jednotky
Část 8: Fyzikální chemie a molekulová fyzika

ISO 31-8
Třetí vydání
1992-12-15

MDT 389.15/.16:541.4:539.1:006.72

Deskriptory: international system of units, units of measurement, quantities, symbols, definitions, conversion of units, conversion factor, physical chemistry, molecular physics

Předmluva

ISO (Mezinárodní organizace pro normalizaci) je světovou federací národních normalizačních orgánů (členů ISO).

Práci spojenou s přípravou mezinárodních norem provádějí obvykle technické komise ISO. Každá členská organizace, která se zajímá o obor, pro který byla zřízena technická komise, má právo být v této komisi zastoupena. Práce se také účastní vládní a nevládní mezinárodní organizace, které jsou ve styku s ISO. ISO spolupracuje úzce s Mezinárodní elektrotechnickou komisí (IEC) ve všech záležitostech elektrotechnické normalizace.

Návrhy mezinárodních norem, přijaté technickými komisemi, se rozesílají členským organizacím k hlasování.

Vydání jako mezinárodní norma vyžaduje souhlas nejméně 75% členských organizací, které se zúčastnily hlasování.

Mezinárodní normu ISO 31-8 zpracovala technická komise ISO/TC 12, *Veličiny, jednotky, značky, převodní činitele*.

Toto třetí vydání ruší a nahrazuje druhé vydání (ISO 31-8:1980). Největší technické změny proti prvnímu vydání jsou:

- bylo začleněno rozhodnutí Mezinárodní komise pro váhy a míry (Comité International des Poids et Mesures, CIPM) z roku 1980 o postavení doplňkových jednotek;
- bylo doplněno několik nových položek,
- v příloze A bylo doplněno několik nových chemických prvků.

Oborem působnosti technické komise ISO/TC 12 je normalizace jednotek a značek veličin a jednotek (a matematických značek) užívaných v různých oborech vědy a techniky, a podle potřeby i určení jejich definic. Do oboru působnosti technické komise spadají také normalizované převodní činitele mezi různými jednotkami. V rámci této své odpovědnosti ISO/TC 12 zpracovala ISO 31.

Pod všeobecným názvem *Veličiny a jednotky* sestává ISO 31 z těchto částí:

- Část 0: *Všeobecné zásady*
- Část 1: *Prostor a čas*
- Část 2: *Periodické a příbuzné jevy*
- Část 3: *Mechanika*
- Část 4: *Teplo*
- Část 5: *Elektřina a magnetismus*
- Část 6: *Světlo a příbuzná elektromagnetická záření*
- Část 7: *Akustika*
- Část 8: *Fyzikální chemie a molekulová fyzika*
- Část 9: *Atomová a jaderná fyzika*
- Část 10: *Jaderné reakce a ionizující záření*
- Část 11: *Matematická znaménka a značky používané ve fyzikálních vědách a v technice* - Část 12: *Podobnostní čísla*
- Část 13: *Fyzika pevných látek*

Přílohy A, B a C tvoří nedílnou součást této části ISO 31.

Úvod

0.1 Uspořádání tabulek

Tabulky veličin a jednotek jsou v ISO 31 uspořádány tak, že na levých stranách jsou uvedeny veličiny a na odpovídajících pravých stranách jednotky.

Všechny jednotky mezi dvěma plnými čarami patří k veličinám mezi odpovídajícími plnými čarami na levých stranách.

Kde bylo při revizi části ISO 31 změněno číslo některé položky, číslo z předchozího vydání je uvedeno v závorkách na levé straně pod novým číslem veličiny; položky, které nebyly uvedeny v předchozím vydání jsou označeny pomlčkou.^{*)}

0.2 Tabulky veličin

Nejdůležitější veličiny v oboru působnosti tohoto dokumentu jsou uvedeny spolu se svými značkami a, ve většině případů, s definicemi. Definice jsou uvedeny pouze pro identifikaci; nečiní si nárok na úplnost.

U některých veličin je zdůrazněn jejich vektorový charakter, zvláště je-li to třeba pro definice, avšak nikoli všude a důsledně .

Ve většině případů se uvádí pouze jeden název a jedna značka pro veličinu; kde jsou dva nebo více názvů a dvě nebo více značek pro jednu veličinu bez zvláštního rozlišení, jsou všechny na stejné úrovni. Kde existují dva typy kursivních písmen (např. *u*, *q*, *j*, *f*, *g*, *g*) je uveden pouze jeden. To neznamena, že druhý není stejně přijatelný.

Všeobecně se doporučuje, aby těmto variantám nebyly přisuzovány rozdílné významy. Značka v závorkách značí, že jde o „rezervní značku“, která se použije, je-li v dané souvislosti hlavní značka použita v jiném významu.

0.3 Tabulky jednotek

0.3.1 Všeobecně

Jednotky jsou uvedeny spolu s mezinárodními značkami a definicemi. Další informace jsou v ISO 31-0.

Jednotky jsou uspořádány takto:

- a) Názvy jednotek SI, které byly přijaty Generální konferencí pro váhy a míry (Conférence Générale des Poids et Mesures, CGPM), jsou vytištěny polotučně. Doporučuje se užívání jednotek SI a jejich dekadických násobků a dílů, přestože dekadické násobky a díly nejsou výslovně

uváděny.

b) Názvy jednotek mimo SI, které mohou být používány spolu s jednotkami SI pro svou praktickou důležitost nebo protože se používají ve specializovaných oborech, jsou vytištěny normálním tiskem (textový tisk) a odděleny čárkovanou čarou od jednotek SI.

c) Názvy jednotek mimo SI, které mohou být dočasně používány spolu s jednotkami SI, jsou uvedeny ve sloupci „Převodní činitele a poznámky“.

d) Názvy jednotek mimo SI, které se nepoužívají ve spojení s jednotkami SI, jsou uvedeny pouze v přílohách některých částí ISO 31 pro informaci. Tyto přílohy nejsou normativní. Jsou rozděleny do tří skupin:

1) zvláštní názvy jednotek soustavy CGS;

2) názvy jednotek vycházejících z jednotek stopa, libra a sekunda a některé příbuzné jednotky;

3) názvy jiných jednotek.

0.3.2 Poznámka k jednotkám veličin s rozměrem jedna

Koherentní jednotkou pro kteroukoli veličinu s rozměrem jedna je číslo jedna (1). Při vyjadřování takové veličiny se jednotka 1 zpravidla nepíše. Pro vyjadřování násobků nebo dílů se neužívají předpony. Místo předpon lze užít mocnin 10.

*) Tento odstavec se týká pouze norem ISO 31- Normy ČSN ISO 31- vycházejí v prvním vydání a označování předchozích čísel z norem ISO 31- není uváděno.

Strana 5

PŘÍKLADY

Index lomu $n = 1,53 \cdot 1 = 1,53$

Reynoldsovo číslo $Re = 1,32 \cdot 10^3$

S přihlédnutím k tomu, že se rovinný úhel všeobecně vyjadřuje poměrem dvou délek a prostorový úhel poměrem plochy a druhé mocniny délky, určila CIPM v roce 1980, že v Mezinárodní soustavě jednotek jsou radián a steradián bezrozměrovými odvozenými jednotkami. Z toho vyplývá, že veličiny rovinný úhel a prostorový úhel jsou považovány za bezrozměrové odvozené veličiny. Jednotky radián a steradián se mohou používat ve výrazech pro odvozené jednotky, aby se usnadnilo rozlišení mezi veličinami různého druhu, majícími stejné rozměry.

0.4 Číselné hodnoty

Všechna čísla ve sloupci „Definice“ jsou přesná.

Jsou-li čísla ve sloupci „Převodní činitele a poznámky“ přesná, je za číslem v závorce připojeno slovo „přesně“.

0.5 Zvláštní poznámky

V této části ISO 31 jsou značky látek uváděny v indexech, např. c_B , w_B , p_B .

Všeobecně se doporučuje uvádět značky pro látky a jejich stavy v závorkách na stejném řádku, jako hlavní značka, např. $c(\text{H}_2\text{SO}_4)$

Horní index ^{*} se užívá ve významu „čistý“. Horní index ^q se užívá ve významu „standardní“.

PŘÍKLADY

$$V_m(\text{K}_2\text{SO}_4, 0,1 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3} \text{ v } \text{H}_2\text{O}, 25^\circ\text{C})$$

pro molární objem.

$$C_{p,m}^q(\text{H}_2\text{O}, \text{g}, 298,15 \text{ K}) = 33,58 \text{ J K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

pro standardní molární tepelnou kapacitu při stálém tlaku.

Ve výrazu $j_B = x_B V_{m,B}^* / \sum x_A V_{m,A}^*$, kde j_B značí objemový zlomek určité látky B ve směsi látek A, B, C, ..., kde x_A

značí molární zlomek látky A a $V_{m,A}^*$ molární objem čisté látky A, a kde jsou všechny molární objemy $V_{m,A}^*$, $V_{m,B}^*$,

$V_{m,C}^*$, ..., vzaty při stejné teplotě a tlaku, je součet na pravé straně součtem přes všechny látky A, B, C, ..., z nichž se směs skládá, tak aby $\sum x_A = 1$.

Názvy a značky chemických prvků jsou uvedeny v příloze A.

1 Předmět normy

Tato část normy ISO 31 uvádí názvy a značky veličin a jednotek fyzikální chemie a molekulové fyziky. Podle potřeby jsou uvedeny také převodní činitele.