

# Håndbog for laboratoriefolk

## Side 15

Natriumhexafluoroaluminat er blevet alfabetiseret foran natriumdihydrogenphosphat. De to stoffer skal bytte plads.

## Side 19-35

I tabellen optræder densitet for *faste* stoffer (fx glucose og kaliumhydrogenphthalat). Det er dog ikke klart defineret, om der er tale om krystaldensiteten eller bulk-densiteten. Har du brug for densiteten af et fast organisk stof, anbefaler vi at du slår det op et andet sted.

## Side 20

Anthracen: Stoffet er angivet som vandopløseligt, hvilket det ikke er. Stoffet er IKKE vandopløseligt.

## Side 22

Butan-2-ol er fejlagtigt opgivet med synonymerne Isobutanol og Isobutylalkohol disse skal slettes.

## Side 26

Ethyl-*p*-hydroxybenzoat: formel angivet til at være  $C_4H_6(OH)-COO_2H_5$ . Det skal være  $C_4H_6(OH)-COOC_2H_5$ .

## Side 26

D-fructose: Asterisk efter navet D-arabino-hex-2-ulose er forkert. \*erstattes med #.

## Side 27

Isobutylalkohol er fejlagtigt opgivet med synonymet butan-2-ol. Dette skal rettes til

2-methylpropan-1-ol med følgende data:

$CH_3-CH(CH_3)-CH_2OH$ , 74,122 g/mol, smeltepunkt  $-108\text{ }^\circ\text{C}$ , kogepunkt  $107,9\text{ }^\circ\text{C}$ , 0,802 g/mL, opløseligt i alkohol, 8,7 ml/100 mL vand, CAS nr. 78-83-1.

Der er mange synonymer: Isobutyl alkohol, IBA, 2-methyl-1-propanol, 2-methylpropyl alkohol, isopropylcarbinol.

## Side 29

Methionins molarmasse er opgivet til 149,72 g/mol. Det er forkert. Der skal stå 149,21 g/mol.

## Side 36

Carboxylsyreanhydrid: Formlen er forkert. De to vandrette dobbeltbindinger skal være enkeltbindinger.

## Side 37

Fareklasser for brandfarlige væsker: Flammepunktsgrensene er blevet harmoniseret i forhold til CLP-forordningen, og angives herunder. Men det er ikke helt så enkelt endda. Der er også regler for faste stoffer der er smeltet, samt brændbare væsker der er varmet i forskellig grad. For at være på den sikre side, konsulter da [BEK 1639 om brandfarlige og brændbare væsker](#), bilag 1, afsnit 1.1.29 for mere information.

Klasse I er brandfarlige væsker med flammepunkt under  $23\text{ }^\circ\text{C}$

klasse II er brandfarlige væsker med et flammepunkt mellem  $23\text{ }^\circ\text{C}$  og  $60\text{ }^\circ\text{C}$  og

klasse III er brandfarlige væsker med et flammepunkt over  $60\text{ }^\circ\text{C}$  og højst  $93\text{ }^\circ\text{C}$ .

## Rettelsesblad til 5. udgave af **Håndbog for laboratoriefolk**

### Side 39-40

Der er byttet rundt på forkortelsen til to aminosyrer.

Det korrekte er:

Aminosyre	Forkortelse
Glutaminsyre	Glu
Glutamin	Gln

### Side 51-52

Fra 9 w/w % og derover er det angivet for både methanol og ethanol, at samtlige v/v % har nul som tredje decimal. Dette er ikke korrekt, slet tredje decimal fra 9 w/w % og frem til 100 w/w %.

### Side 65

Perchlorsyre: pKa er lavere end angivet, det er den stærkeste af mineralsyrerne. pKa er -10 eller lavere.

### Side 65

Hydrogenphthalat: pKa 5,51 skal ændres til 5,41.

Samme linje: Formelen for phthalat skal ikke være  $C_6H_4(COO)^{2-}$  men  $C_6H_4(COO)_2^{2-}$

### Side 65

Ionen  $HS^-$  er betegnet som hydrogensulfid. Det er lidt misvisende da det anvendes som betegnelse for  $H_2S$ .

For at undgå misforståelser kan hydrogensulfid-ion anvendes eller som angivet på

[http://www.kemisknomenklatur.dk/index.php?sq=hydrogensulfid&pdk:hydrogen\(sulfid\)\(1-\), alternativt sulfanid.](http://www.kemisknomenklatur.dk/index.php?sq=hydrogensulfid&pdk:hydrogen(sulfid)(1-),alternativtsulfanid)

### Side 66

Middelstærke baser: Sulfid  $S^{2-}$  ændres til  $S^{2-}$

### Side 70

Sensitivity check:  $\frac{c}{A \cdot 0,2}$  skal ændres til  $\frac{c}{A} \cdot 0,2$

Teksten ved formelen ændres fra "Absorbansen af den karakteristiske koncentration skal være mindst 0,2" til "Absorbansen af den karakteristiske koncentration ved sensitivity check skal være mindst 0,2"

### Side 80

$\chi^2$ -test:  $\chi^2 \leq \chi^2_{\alpha}(f)$  skal være  $\chi^2 \leq \chi^2_{1-\alpha}(f)$ .

### Side 99

Standardtryk\*: 1013,25 mbar ændres her til Standard atmosfærisk tryk.

\* IUPAC har siden 1982 defineret standard temperatur og tryk således: 273,15 K og  $10^5$  Pa, 100 kPa eller 1 bar.

Andre kilder:

Begrebet "Normaltryk" eller "Standardtryk" anvendes typisk som reference i forbindelse med opgivelsen af stoffers fysiske egenskaber, fx massefylde og kogepunkt.

Der findes flere definitioner på "Normaltryk. De mest almindelige er:

$P_0 = 101.325$  [Pa] = 1 [atm] ... (fysisk atmosfære)

$P_0 = 100.000$  [Pa] = 1 [bar].

Normaltrykket er en gennemsnitsværdi for trykket udøvet af jordens atmosfære, målt ved havets overflade.