

Sumární Na2B4O7·10 H2O

vzorec

Vzhled Bílá pevná látka

Identifikace

Vlastnosti

<u>Molární hmotnost</u>	201,219 g/mol 273,281 g/mol (<i>tetrahydrát</i>) 291,296 g/mol (<i>pentahandrát</i>) 381,372 g/mol (<i>dekahandrát</i>)
-------------------------	--

<u>Teplota tání</u>	742,5 °C 75 °C (<i>dekahandrát</i>)
---------------------	--

<u>Teplota varu</u>	1 575 °C (<i>rozklad</i>) <u>Hustota</u> 2,27 g/cm ³ (20 °C) 1,816 g/cm ³ (<i>pentahandrát</i>) 1,692 g/cm ³ (<i>dekahandrát</i>)
---------------------	---

<u>Tvrdost</u>	2,5 (<i>tetrahydrát</i>) 2-2,5 (<i>dekahandrát</i>)
----------------	--

<u>Rozpustnost</u> ve vodě	1,26 g/100 ml (0 °C) 2,5 g/100 ml (20 °C) 6,4 g/100 ml (40 °C) 17,4 g/100 ml (60 °C) 24,3 g/100 ml (80 °C) 39,1 g/100 ml (100 °C) 52,3 g/100 ml (100 °C),
----------------------------	--

60 gr na 1litr a zředit na 1/2 a dolít = 30gr

Zředit na 1/2 = 15gr/1litr výchozí roztok

Zředit na 3gr = 200ml do 1 litru

45 gr. do 1,5l horké vody = 30 v 1l