

jméno <i>name</i>	Telefon/email <i>Phone/email</i>	oddělení <i>department</i>	označení vzorku <i>sample code</i>
strukturní vzorec <i>structure formula</i>			
(nebo v příloze/ <i>or in the attachment</i>)			
kinetická rozpustnost <i>kinetic solubility</i> (min. 3,5 µmol)		ano <i>yes</i>	ne <i>no</i>
termodynamická rozpustnost <i>thermodynamic solubility</i> (min. 4,5 µmol)		ano <i>yes</i>	ne <i>no</i>
molekulová hmotnost <i>molecular weight</i>			
disociační konstanta analytu (pK_a) <i>dissociation constant (pK_a)</i>			
hydrofobicia ($\log P$) <i>hydrophobicity ($\log P$)</i>			
Běžně rozpouštěno v PBS pufuru (137mM NaCl, 2,7mM KCl, 10mM Na_2HPO_4 , 1,8mM KH_2PO_4), jiné požadavky uveďte: <i>Commonly dissolved in PBS buffer (137mM NaCl, 2,7mM KCl, 10mM Na_2HPO_4, 1,8mM KH_2PO_4), in other case specify the requirements:</i>			
poznámky <i>notes</i>			
datum podání <i>submission date</i>			

Současné kinetické a termodynamické stanovení vyžaduje 4,5 µmol.

Simultaneous kinetic and thermodynamic determination requires 4.5 µmol.

Kinetické stanovení rozpustnosti probíhá s 2% podílem dimethylsulfoxidu o teoretické koncentraci vzorku 0,2 mM.

The kinetic determination of solubility is performed with 2% dimethyl sulfoxide with a theoretical sample concentration of 0.2 mM.

Termodynamické stanovení rozpustnosti je testováno na teoretické koncentraci vzorku 0,4 mM.

The thermodynamic determination of solubility is tested at a theoretical sample concentration of 0.4 mM.