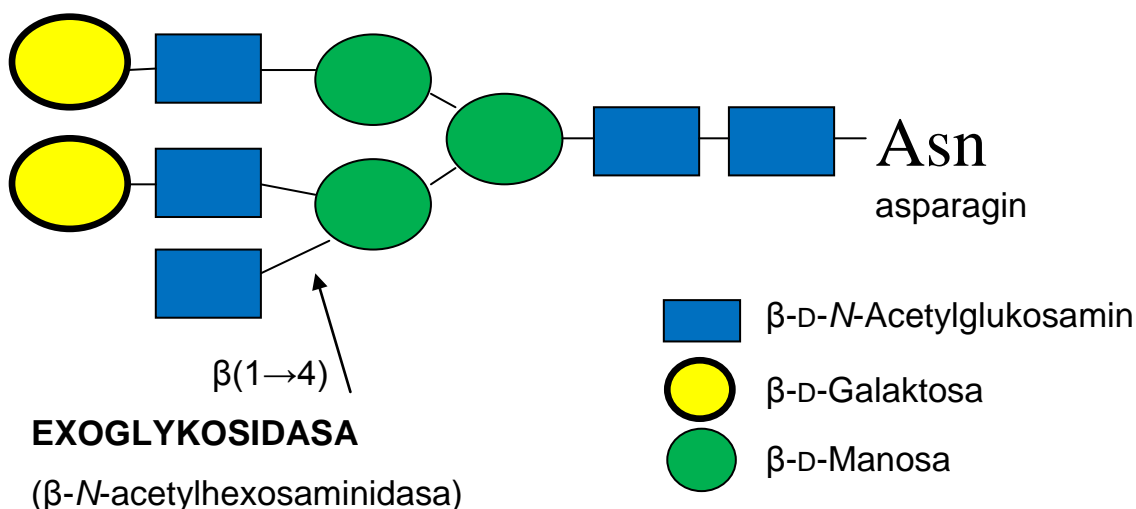


## Opravný lístek k diplomové práci

1) Str. 12 Obr. 1, správně:



**Obr. 1** Princip hydrolýzy exoglykosidas na příkladu sacharidového řetězce  
převzato a upraveno z [4,7].

2) Str. 38 Nejedná se o pufrы, ale o roztoky, správně:

Roztok A (pro chromatografii na koloně Fenyl-Sepharosy) / 1 l; pH 6,8

NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> 7,8 g; (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 132,14 g; NaN<sub>3</sub> 65 mg

Roztok B (pro chromatografii na koloně Fenyl-Sepharosy) / 1 l; pH 6,8

NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> 3,12 g; NaN<sub>3</sub> 65mg

Roztok A (pro chromatografii na koloně SP-Sepharosy) / 1 l; pH 4,5 citronan  
sodný 6 g; NaN<sub>3</sub> 65 mg

Roztok B (pro chromatografii na koloně SP-Sepharosy) / 1 l; pH 4,5

NaCl 58 g; NaN<sub>3</sub> 65 mg

Roztok A (pro chromatografii na koloně MonoQ) 0,5 l; pH 7

Bis-Tris 2,09 g; NaN<sub>3</sub> 32,5 mg

Roztok B (pro chromatografii na koloně MonoQ) 0,5 l, pH 7

NaCl 29,22 g; NaN<sub>3</sub> 35,5 mg

Roztok pyridinový 50mM / 250 ml; pH 7,0

H<sub>2</sub>O: LC-MS; pyridin 1 ml; NaCl 0,73 g

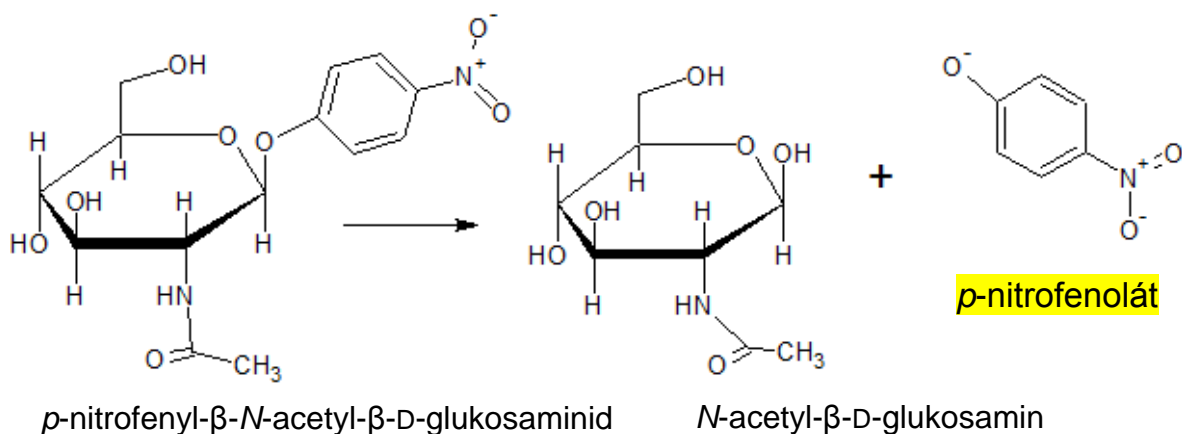
Roztok A (pro chromatografii na obrácené fázi) / 250 ml

H<sub>2</sub>O: LC-MS; TFA 250 μl

Roztok B (pro chromatografii na obrácené fázi) / 250 ml

H<sub>2</sub>O: LC-MS; ACN (99,9%) 240 μl; TFA 175 μl

3) Str. 48, Obr. 16, správně:



*Obr. 16 Schéma reakce katalyzované  $\beta$ -*N*-acetylhexosaminidasou*

4) Str. 71, Obr. 37, N-nanáška vzorku na chromatograf, vzorek před separací, použit jako kontrola

popis obrázku: Polyakrylamidový gel po elektroforetické separaci frakcí po gelové filtraci

Str. 72, Obr. 38, popis obrázku: Detekce produktů chemického zesítní,  $\beta$ -*N*-acetylhexosaminidasy s EDC, po elektroforetické separaci v polyakrylamidovém gelu.

Obr. 39, popis obrázku: Detekce produktů chemického zesítní

$\beta$ -*N*-acetylhexosaminidasy s DSG a DSS po elektroforetické separaci v polyakrylamidovém gelu.