¹⁸F-Markierung des Benzodiazepin-Antagonisten Flumazenil mittels ¹⁹F/¹⁸F-Isotopenaustausch

T.Capito, M.Piel, F.Rösch

Institut für Kernchemie, Johannes Gutenberg-Universität, Fritz-Strassmann-Weg 2, 55128 Mainz

Einleitung: Die Benzodiazepin-Bindungsstelle nimmt für Reihe pharmazeutischer Fragestellungen interessante Rolle ein. Liganden dieser Bindungsstelle wie z.B. der Benzodiazepin-Antagonist Flumazenil (FMZ) können auf Krankheitsbilder wie Epilepsie, Schlaf- und Angststörungen Einfluss nehmen. Im Bereich der nichtinvasiven Bildgebung hat sich hierbei [11C]FMZ als geeigneter Charakterisierung Ligand zur Benzodiazepinrezeptorstatus bewährt. Aufgrund längeren Halbwertszeit von ¹⁸F-Fluor (T½ =110 min) und des besseren Auflösungsvermögens wäre ein ¹⁸F-markiertes Derivat wünschenswert. Deshalb kam es bereits zur Entwicklung des ¹⁸F-markierten Derivates 5-(2´-[¹⁸F]Fluorethyl)-flumazenil (FEF, Abb.1), welches zwar die günstigeren Isotopeneigenschaften, allerdings auch eine ungünstigere biochemische Kinetik aufweist [1-3].

Abb.1: Struktur von [18F]FMZ und [18F]FEF

Ziel war es, das Original-Flumazenil über einen ¹⁹F/¹⁸F-Isotopenaustausch am Aromaten mit möglichst hohen radiochemische Ausbeuten zu synthetisieren. Dadurch sollte das resultierende [¹⁸F]FMZ sowohl die vorteilhaften Isotopeneigenschaften des ¹⁸F-Fluors als auch das optimale biochemische Profil des FMZ besitzen.

Synthese des [¹⁸**F]Flumazenil:** Diese Variante der Markierung des FMZ wurde schon von Ryzhikov et al. [4] ausführlich beschrieben (Abb.2). Nachteilig bei dieser Markierungsart ist jedoch die Verwendung der Referenzverbindung als Markierungsvorläufer, so dass die daraus resultierende spezifische Aktivität des Produktes eventuell zu gering für *in vivo*-Studien ist.

Abb.2: Synthese von [18F]FMZ über 19F/18F-Isotopen-austausch

Es sollte unter Variierung der Parameter Lösungsmittel und Temperatur eine Optimierung der ¹⁸F-Markierung des FMZ über ¹⁹F/¹⁸F-Isotopenaustausch vorgenommen werden. Bei Untersuchungen des Lösungsmitteleinflusses (Abb.3) auf die radiochemischen Ausbeuten zeigte sich, dass höchste radiochemische Ausbeuten in DMF erreicht werden konnten, während die Ausbeuten in DMSO stagnierten. Zu erwähnen ist allerdings die beginnende Zersetzung des Produktes bei 160°C in DMF.

Die Analyse erfolgte über eine analytische HPLC: LiChrospher $100~RP~18-5\mu~EC~(250x4~mm)~mit~0,01M$ Phosphorsäure/Acetonitril (75:25); Fluss 1,0 ml/min; UV-Detektion bei 254 nm; Retentionszeit 9,0 min.

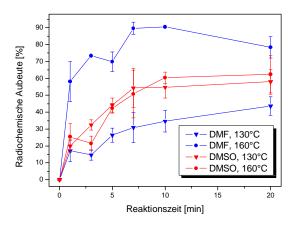


Abb.3: Lösungsmittelabhängigkeit der radiochemischen Ausbeute der $^{19}F/^{18}F$ -Substitution des Flumazenil bei 130°C und 160°C; $c(FMZ) = 3 \ \mu mol/mL$

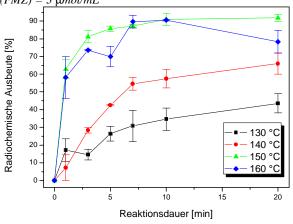


Abb.4: Temperaturabhängigkeit der radiochemischen Ausbeute der ¹⁹F/¹⁸F-Substitution des Flumazenil in DMF; c(FMZ) = 3 µmol/mL

Ergebnis: Höchste radiochemische Ausbeuten von 90 – 95 % konnten in DMF bei einer Reaktionstemperatur von 150°C bereits nach einer Reaktionszeit von 10 Minuten erreicht werden (Abb.4). Nachteilig bei der Synthese des [18]FMZ über ¹⁹F/¹⁸F-Isotopenaustausch ist jedoch die Verwendung der Referenzverbindung als Markierungsvorläufer, welche in einer geringen spezifische Aktivität des Produktes resultiert.

Literatur:

- [1] Moerlein S.M, J Nucl Med 31 (1990) 902
- [2] Moerlein S.M., Permutter J.S., Eur J Pharmacol 218 (1992), 109-115
- [3] Gründer G., Siessmeier T., Lange-Asschenfeldt C. et al., Eur J Nucl Med 28(10) (2001), 1463-1470
- [4] Ryzhikov N.N., Gomzina N.A, Fedorova O.S. et al., Radiochemsitry 46(3), (2004), 290-94