

## **Metody studia bílkovin**

Studium struktury – molekulární vlastnosti  
- funkce – (katalytické aj. vlastnosti)

Podle potřeby a účelu – isolace x studium *in situ*

- Isolace – metody více či méně komplikované podle účelu (čisté nativní bílkoviny pro studium vlastností event. farmakologii, hrubé isolace pro průmysl apod.)

### Isolační postupy – separační metody:

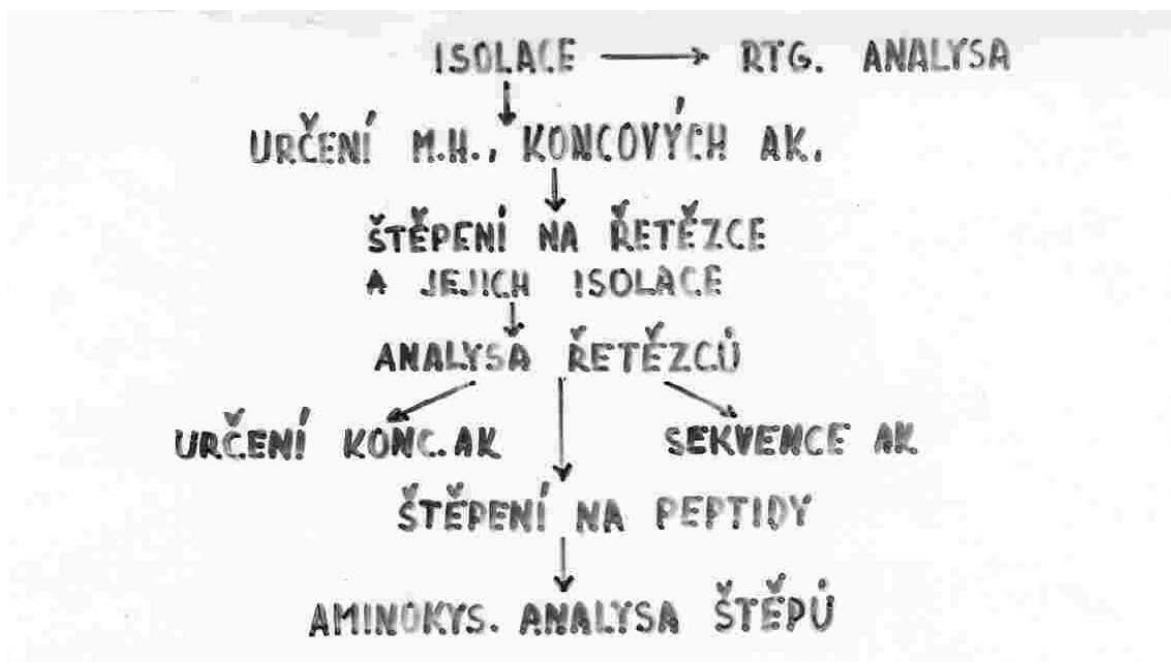
Isolace pomocí metod více či méně komplikovaných podle účelu (čisté nativní bílkoviny pro studium vlastností event. farmakologii, hrubé isolace pro průmysl apod.)

### Obecné kroky při isolaci bílkovin

- desintegrace materiálu
- preparativní centrifugace
- srážecí metody, jsou založeny na změně rozpustnosti
- membránové separace,
- chromatografie,
- (preparativní elektromigrační metody – elektroforéza),
- krystalisace.

### Analytické postupy – včetně metod separačních:

Elektroforéza a chromatografie v analytickém měřítku,  
- spektrální metody,  
- chiroptické metody,  
- rentgenostrukturální analýza,  
- NMR,  
- MS  
- další speciální metody



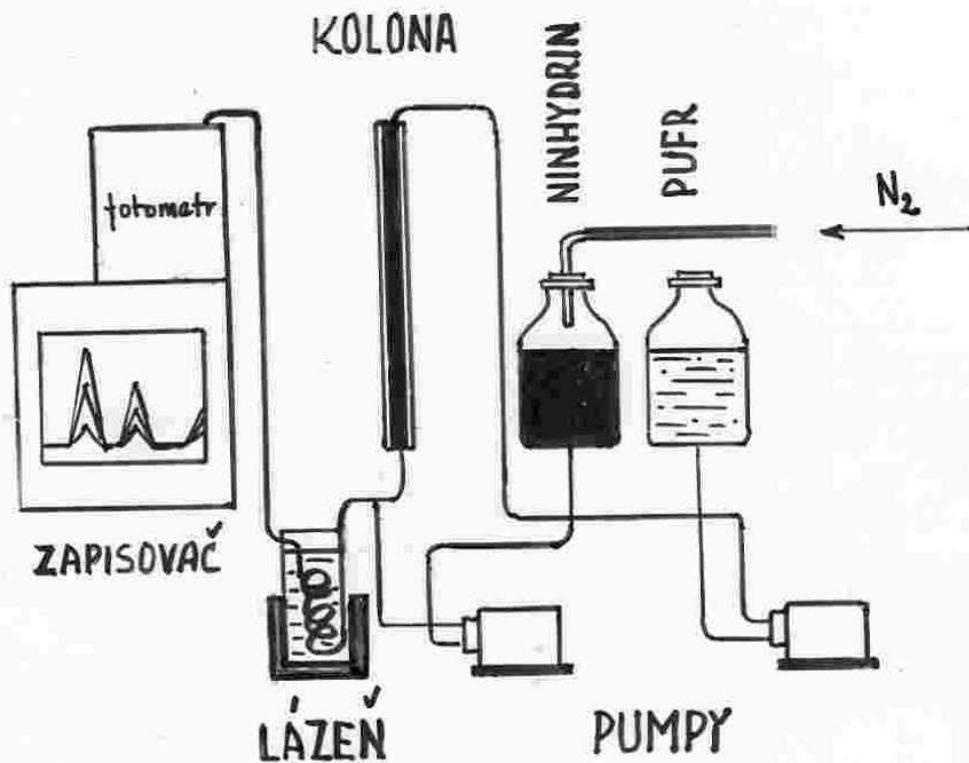
### Určení primární struktury

Analýza aminokyselinového složení.

Bílkovina se hydrolyzuje totálně (silně kyselé či zásadité prostředí, zatavená ampule, autokláv). Směs aminokyselin se analyzuje standartními metodami, **klasicky iontoměničovou chromatografií (analytické provedení)**, nověji se užívá hydrofobní chromatografie nebo kapilární zonová elektroforéza.

Obsah aminokyselin se zjišťuje vhodnou metodou, nejčastěji reakcí s činidlem poskytujícím barevný produkt. Aminokyseliny poskytují řadu specifických reakcí v závislosti na bočním substituentu (viz laboratorní cvičení), které nejsou vhodné pro tuto analýzu. Vhodnou reakcí je taková, kterou poskytují všechny aminokyseliny – tuto podmínu téměř splňuje reakce ninhydrinová. Činidlo (roztok ninhydrinu) poskytuje modrofialové zbarvení se všemi aminokyselinami s výjimkou Pro (a Hypro), kdy vzniká žluté zbarvení.

## Schéma analyzátoru aminokyselin



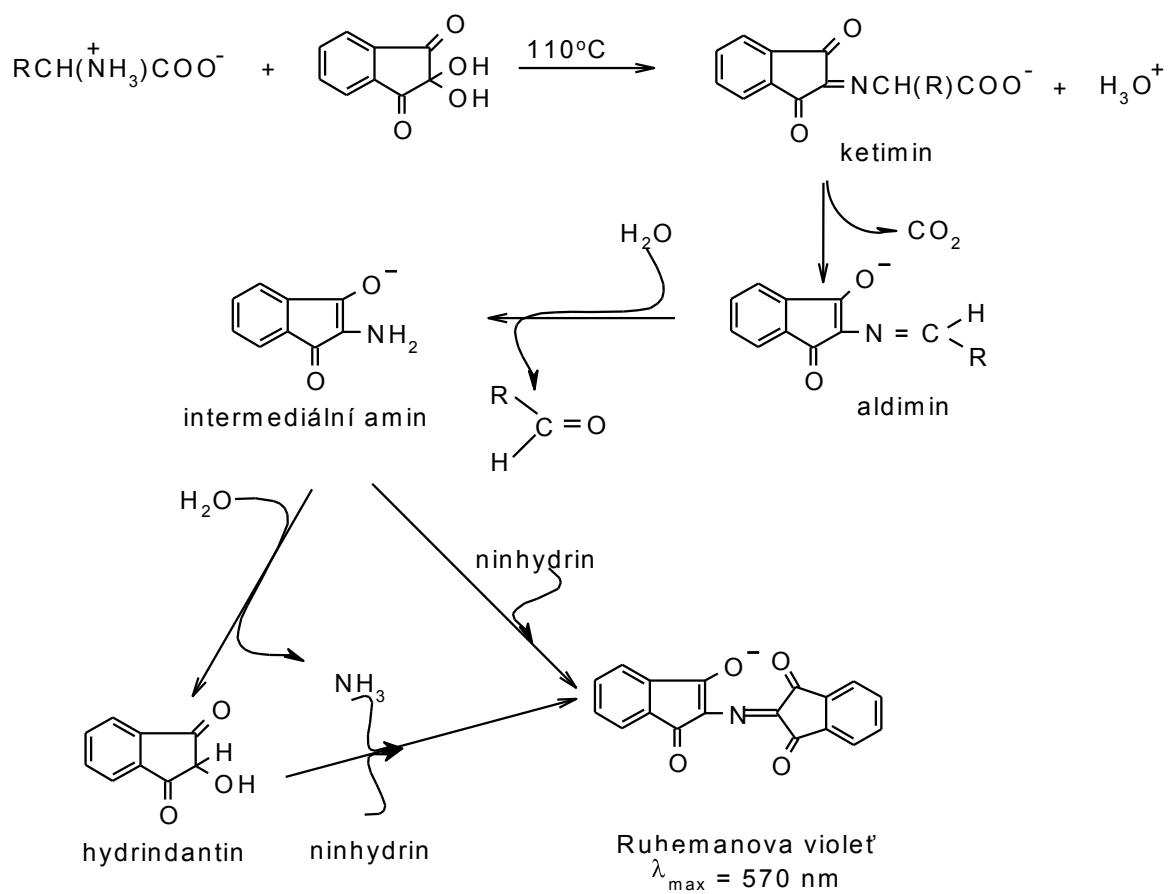
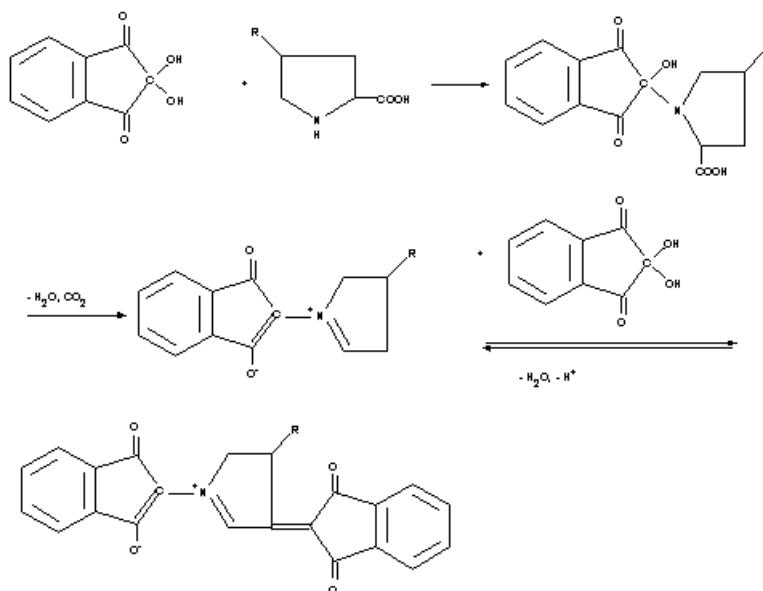
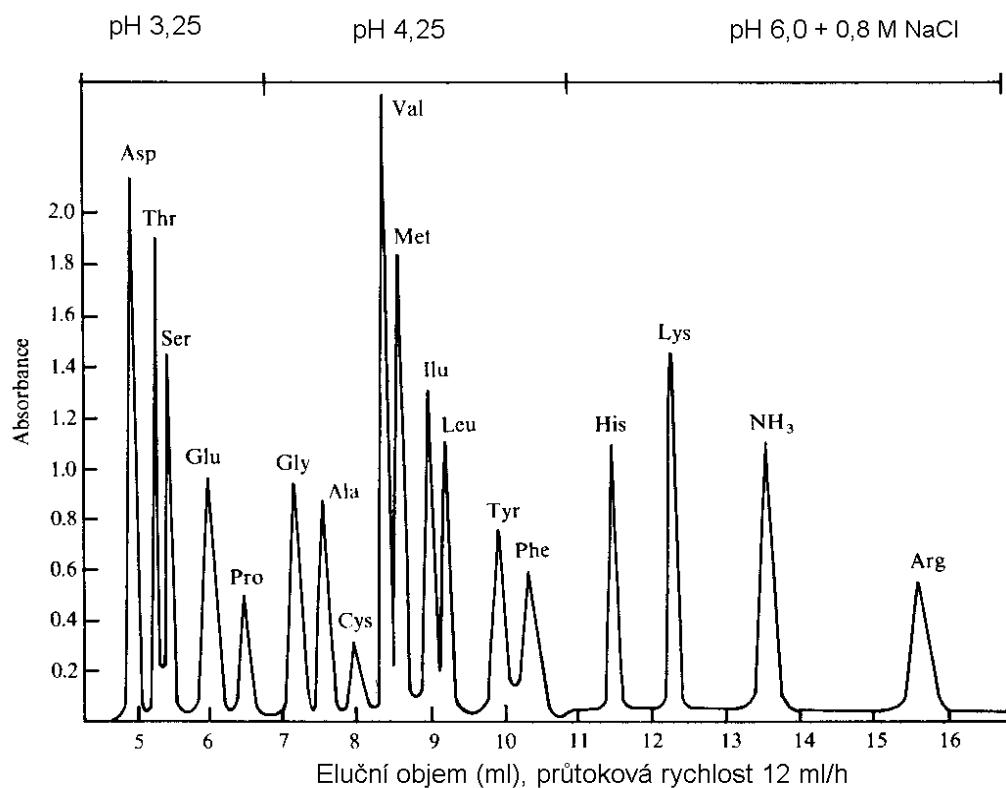


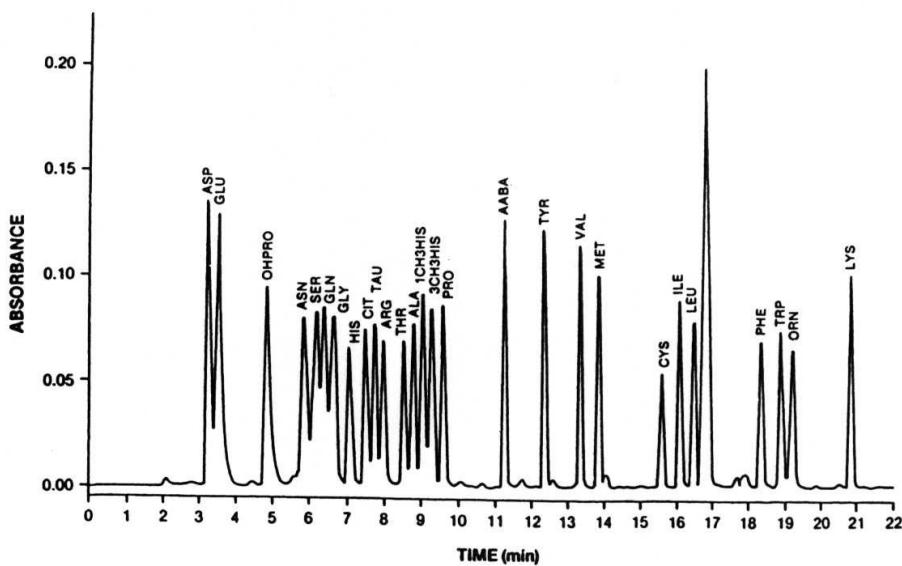
Schéma ninhydrinové reakce obecně,  $\lambda = 570 \text{ nm}$



Ninhydrinová reakce s prolinem,  $\lambda = 440 \text{ nm}$



### Iontoměničová chromatografie aminokyselin

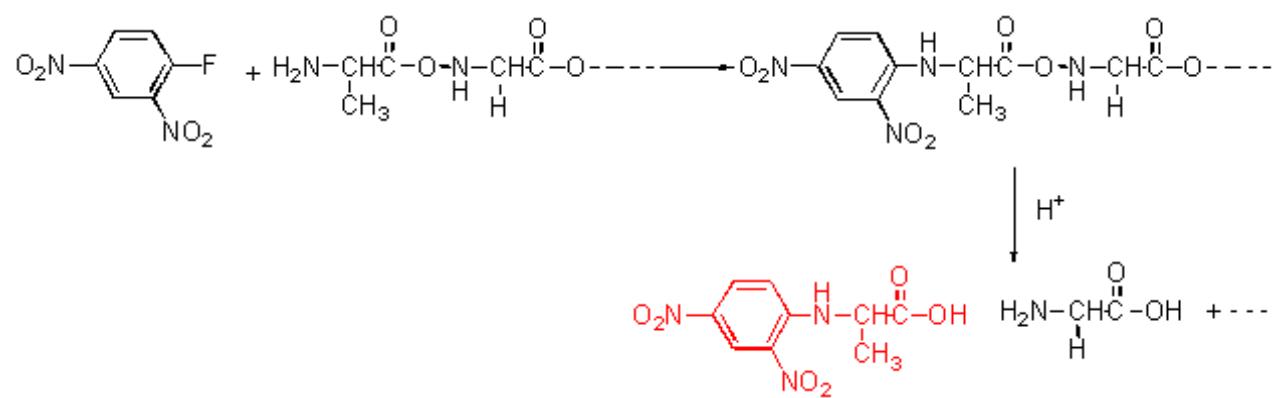


### Hydrofobní chromatografie aminokyselin

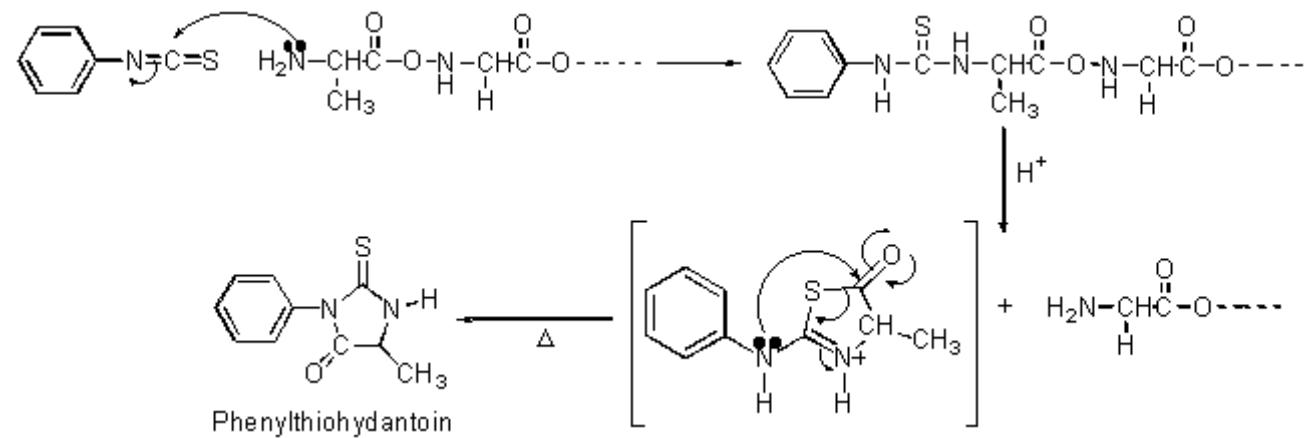
## Další způsoby derivatizace

### Určení pořadí aminokyselin - sekvenace

Sangerova metoda



Edmanovo odbourání



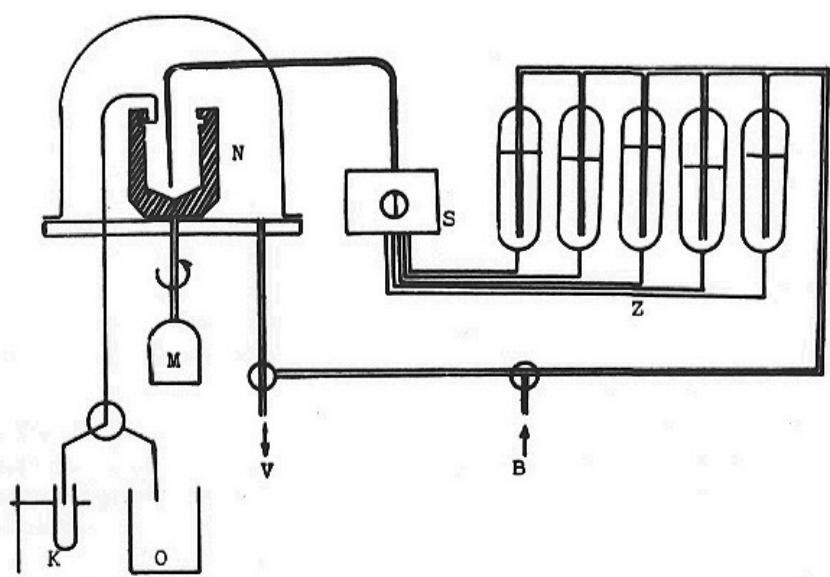
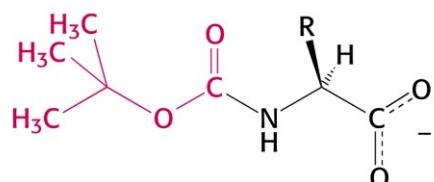


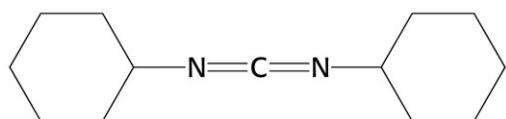
Schéma sekvenátoru

## Syntéza polypeptidů

Ačkoli se postupně rozvinula řada efektivních molekulárně biologických metod přípravy bílkovin, z nichž mnohé jsou průmyslově využívány (insulin), příprava chemickou syntézou má stále opodstatnění. Vychází z obvyklých syntetických postupů, kdy reagují aminokyseliny s aktivovanými skupinami, které mají vytvořit peptidovou vazbu, naopak se chrání skupiny, které spolu reagovat nemají. Hlavním problémem bylo čištění meziproduktů, které v roztoku vede ke značným ztrátám a tím znemožní syntézu delších řetězců.



**t**-Butyloxycarbonyl amino acid  
(*t*-Boc amino acid)



**Dicyclohexylcarbodiimide**  
(DCC)

## MERRIFIELD

